



ابزارهای
پژوهش



سرвис ترجمه
تخصصی



کارگاه های
آموزشی



BLOG
 بلاگ
 مرکز اطلاعات علمی



سامانه ویراستاری
STES



فیلم های
آموزشی

کارگاه های آموزشی مرکز اطلاعات علمی



تاریخ آموزش
آموزش مهارت های کاربردی در تدوین و چاپ مقالات ISI

آموزش مهارت های کاربردی
در تدوین و چاپ مقالات ISI



تاریخ آموزش
روش تحقیق کمی

روش تحقیق کمی



تاریخ آموزش
آموزش نرم افزار Word برای بروزهشتران

آموزش نرم افزار Word
برای پژوهشگران



کارگاه های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی
و دومین کنگره بین المللی تخصصی علوم زمین
۱۳۹۴ اسفند ۵ تا ۱۳ ایران - تهران



شناسایی و معرفی کانی زینک رزازایت در معدن قلعه زری، بیرجند

چکیده :

در میان نمونه های معدن قلعه زری گردآوری شده برای موزه علوم زمین مشهد، کانی های آبی رنگ ناشناخته ای مشاهده شدند که بیشتر بر روی همیمورفیت تشکیل شده بودند. برای شناسایی، دو نمونه از این کانی انتخاب و به روش اتمیک آبزرسی^(AA)، پراش پرتو مجهول(XRD) و میکروسکوپ الکترونی روبشی(SEM) با دتکتور EDS مورد بررسی قرار گرفتند. میزان عناصر مس و روی بدست آمده به روش AA قابل مقایسه با نمونه هایی از دیگر نقاط جهان است. EDS نیز حضور فاز کربناته آبدار حاوی روی- مس را نشان می دهد و تصاویر زیبایی نیز از طریق SEM backscattered XRD نتیجه گردید. کانی های گروه رزازایت و زینک روزازایت، کانی های ثانویه کمتر شناخته شده ای هستند که در زون های اکسیدان در نهشته های مس- روی و بر اثر واکنش محلول های حاوی روی با کانی های حاوی مس تشکیل می شوند و پیشتر، از معدن قلعه زری گزارش نشده اند. روزازایت و زینک روزازایت اعضای گروه رزازایت با فرمول عمومی $AB(CO_3)_2$ یا $A_2(CO_3)(OH)_2$ می باشند. مکان های A و B، شامل عناصر کبالت، مس، منیزیم، نیکل و روی است که هفت کانی کمیاب را تشکیل می دهند. این کانی ها دارای دامنه نسبتاً وسیع نسبت مس و روی می باشند و بیشتر با سروزیت، هیدروزینکیت، اوریکلیسیت همیمورفیت و مالاکیت دیده می شوند که نشان دهنده تشکیل در یک محیط قلیایی است.

کلید واژه ها: رزازایت، زینک روزازایت، میکروسکوپ الکترونی روبشی، معدن قلعه زری، ایران

Determination of zincrosasite in Qaleh Zari mine, Birjand- Iran

Abstract:

There were unknown light blue minerals from Qaleh Zari mine in the Geo Science Museum of Mashhad that were growth on hemimorphite. Two minerals have been chosen and studied by Atomic Absorption, Scanning Electron Microscopy and X-ray diffraction. The results of studies are: The Cu and Zn ratio is comparable with the other zincrosasite in the word. It was recognized Cu-Zn carbonate hydroxide phase by EDS analyze and beautiful images were taken by SEM backscattered. XRD analyze identified rosasite with hemimorphite in a spacemen.

Rosasite and zincrosasite are rare known secondary minerals that occur in oxidation zone in Cu-Zn ore deposits that wasn't report from Qaleh Zari mine before.

They form by action between Zn bearing solutions and cupric minerals. Their general formula is $A_2(CO_3)(OH)_2$ or $AB(CO_3)(OH)_2$. Places of A and B can fill by Co, Cu, Mg, Ni and Zn to make seven rare minerals.

کارگاه‌های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی
و دومین کنگره بین‌المللی تخصصی علوم زمین
۱۳۹۴ اسفند ۵ تا ۱۳ تیران - تهران

Rosasite and zincrosasite have a spread Cu and Zn ratio, occurring with hydrozincite, auricalcite, hemimorphite, cerussite and malachite in alkaline environments.

Keywords: rosasite, zincrosasite, Scanning Electron Microscopy, Qaleh Zari mine, Iran



: مقدمه

رزازایت و زینک روزازایت کانی های ثانویه کمتر شناخته شده‌ای هستند که در زون‌های اکسیدان در نهشته‌های حاوی مس و روی بر اثر واکنش محلول های حاوی روی با کانی های حاوی مس تشکیل می‌شوند. گروه روزازایت دارای فرمول عمومی $AB(CO_3)_2(OH)_2$ یا $A_2(CO_3)(OH)$ می‌باشد. مکان های A و B، شامل عناصر کبالت، مس، منیزیم، نیکل و روی بوده و هفت کانی کمیاب را می‌سازند که در جدول شماره ۱ مشاهده می‌شوند (اقتباس از Frost, 2006). این گروه کانی های کمیابی هستند که در بین آنها روزازایت به نسبت متداول‌تر است. مطالعات بر روی روزازایت و زینک روزازایت نشان داده است که دامنه حضور Cu و Zn در این کانی ها نسبتاً وسیع است بطوریکه در زینک روزازایت $Zn > Cu$ و در روزازایت $Cu > Zn$ می‌باشد. ردی و دیگران (۲۰۰۴) عقیده دارند که سالیدسولوشن کامل بین مالاکیت و روزازایت وجوددارد. فرمول شیمیایی این کربنات‌های آبدار نشان می‌دهد که اغلب به رنگ سبز تا آبی دیده می‌شوند (Frost, 2006).

جدول شماره ۱) کانی های گروه روزازایت و فرمول شیمیایی آن ها

Rosasite	$(Cu,Zn)_2(CO_3)_2(OH)_2$
Zincrosasite	$(Zn,Cu)_2(CO_3)_2(OH)_2$
laukospaerite	$(Cu,Zn)_2(CO_3)(OH)_2$
kolwezite	$(Cu,Co)_2(CO_3)(OH)_2$
mcguinnessite	$(Mg,Cu)_2(CO_3)(OH)_2$
nullaginite	$Ni_2(CO_3)(OH)_2$
Pokrovskite	$Mg_2(CO_3)(OH)_2 \cdot 1/2H_2O$

رزازایت و زینک روزازایت در زون های اکسیدان نهشته‌های مس و روی به عنوان یک کانی ثانویه یافت می‌شوند و محصول تجزیه شدن سولفیدهای اولیه مانند کالکوپیریت، کالکوسیت، بورنیت و اسفالریت هستند. از خواص فیزیکی این کانی ها می‌توان به رنگ آبی فیروزه‌ای، آبی متمایل به سبز تا آبی آسمانی و به ندرت بیرنگ، رنگ خاکه آبی کمرنگ، سختی ۴/۵، جلای شیشه‌ای و ابریشمی، و شفاف تا نیمه شفاف بودن آن ها اشاره نمود. این کانی ها به اشکال بوتريوئیدال، اسپروولیتی و پوششی دیده می‌شوند و در سیستم منوکلینیک (Antony et al., 2003) و یا تریکلینیک (Frost, 2006) متابلو رمی شوند.

کارگاه‌های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی و دومین کنگره بین‌المللی تخصصی علوم زمین

۱۳۹۴ اسفند ۵ الی ۱۳ تیران - تهران

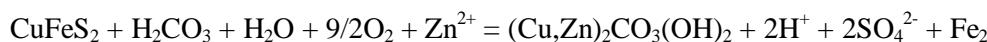


نگاره شماره ۱) روزاژیت های کروی ابی رنگ بر روی تیغه های شفاف آراغونیت در معدن رمنیک

رزاژیت اول بار در سال ۱۹۰۸ در معادن رزاس در ساردینیا ایتالیا گزارش شد. و پس از آن در معادن بسیاری در نقاط مختلف دنیا مورد بررسی قرار گرفت. این کانی بیشتر با هیدرورزینکیت، اوری کلسیت، همیمورفیت، سروزیت، مالاکیت و گوتیت دیده می‌شود. به عقیده کلارک (۱۹۶۴) همراهی کلسیت، رزاژیت، همیمورفیت و مالاکیت نشان دهنده یک محیط قلیایی است.

برایت ویت و ریبک (۱۹۶۳) تشکیل اوری کلسیت و رزاژیت را در معادن میسون هیل انگلستان مربوط به عمل مستقیم

محلول های حاوی Zn بر روی دانه های پراکنده کالکوپیریت در دماهای معمولی می‌دانند. البته درجه حرارت و غلظت این محلول ها بر شدت واکنش و میزان تشکیل رزاژیت تاثیر مستقیم دارند و آهن باقیمانده از این کانی ها نیز به صورت لکه های قهوه‌ای رنگ در محیط باقی می‌مانند. این واکنش تحت شرایط بالای pH/pCO₂ اتفاق می‌افتد که در فرمول زیر خلاصه شده است (Hudson-Edwards, 1996):



اونک (۲۰۰۲) معتقد است که رزاژیت می‌تواند محصول آلتراسیون سوپرژن (هیدراتاسیون و یا اکسیداسیون) کانی های اولیه مانند بورنیت، کالکوپیریت، کوولیت و اسفالریت باشد. همچنین می‌تواند در فرایندهای هیپوژنیک و یا تحت شرایط هیدرورترمال سطحی در طی دگرگونی و یا در مراحل آخر تشکیل اسکارن بوجود بیاید.

هنک و دیگران (۲۰۰۷) رزاژیت را بصورت پوشش بوتریوئیدال به رنگ آبی روشن بر روی همیمورفیت در معدن رگله‌هیلز استرالیا گزارش کرده‌اند. این معدن، یک نهشته رگه‌ای است و محققان شرایط تشکیل رزاژیت در آن را به بالا بودن فشار CO₂ در آب های زیرزمینی منطقه نسبت می‌دهند که سبب تشکیل مجموعه مالاکیت-سروزیت-اسمیت زونیت می‌شود. سپس این مجموعه می‌توانند تحت تاثیر یون های فعالتر Zn نسبت به Cu و Pb در زون سوپرژن قرار بگیرند. با افزایش جایگزینی روی به جای مس در مالاکیت، مالاکیت حاوی روی و یا رزاژیت می‌توانند تشکیل شوند (Williams, 1990; Hancock et al., 2007).

زینک رزاژیت اول بار از معدن تومب نامیبیا توسط استرانتز (۱۹۵۹) معرفی شد. توضیحات داده شده در این مقاله بسیار کوتاه (فقط شش جمله) است و در آن هیچگونه توضیحات اضافی در مورد اطلاعات کانی شناسی دیده نمی‌شود (Anthony et al., 2003). اما بررسی های جدیدتری توسط فهر و

کارگاه‌های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی و دومین کنگره بین‌المللی تخصصی علوم زمین

۱۳۹۴ اسفند ۵ الی ۱۳ تهران - ایران



دیگران (۲۰۰۸) انجام گرفت که برای اولین بار منجر به انتشار نتیجه آنالیز میکروپرور نمونه زینک رزازایت از همین معدن شده است. همچنین کانی های گروه رزازایت- زینک رزازایت، در درز و شکاف های موجود در کانسنگ های لیمونیت معدن اندراسی ۱- (رودابنیا، مجارستان) گزارش شده اند که به رنگ آبی فیروزه ای رنگ پریده تا نزدیک به بیرنگ و سبز کمرنگ و به صورت تجمعات گلوله ای به اندازه ۰/۵ میلیمتر، همچنین پسماندهایی به فرم بوتريوئیدال در ارتباط با ملاکیت، بروخنیت، سروزیت، اوری کلسیت و گوتیت (Fehér et al., 2008) دیده می شوند.

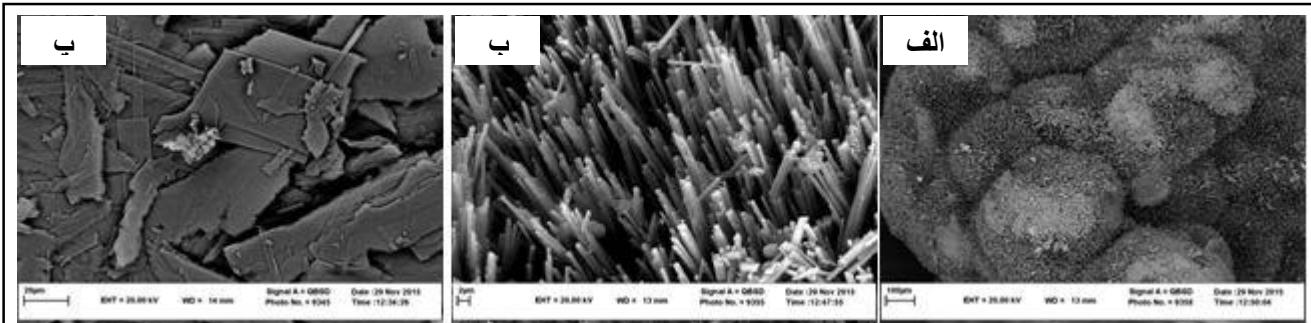
بحث و روش تحقیق:

در موزه علوم زمین مشهد در هنگام شناسایی و نامگذاری کانی های متعلق به معدن قلعه‌زری، کانی آبی رنگ و بسیار ریز بلوار مشاهده شد که بصورت پوششی و کروی بر روی همیمورفیت تشکیل شده بود. در ابتدای امر برای شناسایی آن مقداری از کانی پس از آماده سازی جهت شناسایی به روش XRD به آزمایشگاه سازمان زمین شناسی و اکتشافات معدنی کشور ارسال شد. به دلیل ریز بلوار بودن و رشد بر روی همیمورفیت و عدم امکان جداسازی کامل این دو کانی، جواب آزمایشگاه نشان دهنده وجود همیمورفیت و رزازایت در پودر ارسالی بود. کنکاش در مقالات و متون مربوط به معدن قلعه‌زری (به زبان‌های فارسی و انگلیسی) نشان داد که پیشتر اشاره‌ای به وجود این کانی در این معدن نشده است. برای اطمینان بیشتر و همچنین شناسایی فازهای موجود در این کانی و تعیین نوع رزازایت، و تهیه عکس های با کیفیت بالا و دقیق، استفاده از میکروسکوپ الکترونی روبشی Scanning Electron Microscopy (SEM) در دستور کار قرار گرفت. بدین منظور تلاش شد تا دو نمونه از ساخت پوششی و کروی از این کانی (به میزان حداقل مورد نیاز برای این روش) جداسازی، و به آزمایشگاه مرکزی دانشگاه فردوسی ارسال شود.

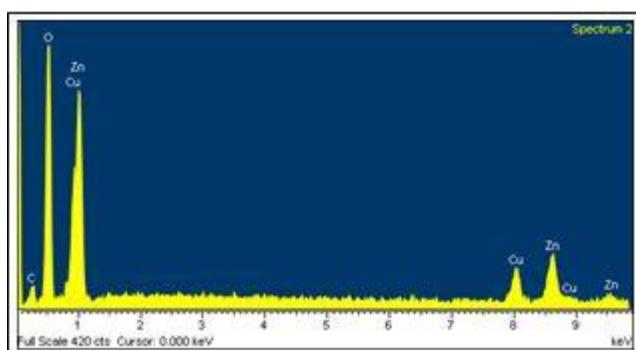
این نمونه‌هادر دستگاه SEM مدل LEO 1450 vp ساخت آلمان بارزو لوشن $2.5 \mu\text{m}$ و حد اکثر ولتاژ ۳۵ kv مجهر به دتکتور EDS مدل ۷۳۵۳ ساخت دانشگاه آکسفورد با رزو لوشن ۱۳۳ ev مورد بررسی قرار گرفت.

ابتدا نمونه ها توسط دستگاه spotter Coater مدل SC7620 به مدت ۱۲۰ ثانیه توسط طلا-پالادیوم پوشش دهی و سپس برای عکسبرداری در دستگاه قرار داده شدند. جهت جلوگیری از حضور طلا که ایجاد تغییراتی در درصد عناصر می‌نماید، نمونه های مورد نیاز برای آنالیز، توسط ضخامتی از کربن مورد پوشش قرار گرفتند و آنالیز EDS انجام شد. نکاره شماره ۲ تصاویر ثبت شده SEM bs از نمونه های معدن قلعه‌زری و نگاره شماره ۳ نتیجه آنالیز EDS را نشان می‌دهد. همانگونه که مشاهده می شود، این کانی بسیار ریز بلوار بوده و به دست آوردن تک بلوار از آن امکان پذیر نمی باشد.

کارگاه های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی
و دومین کنگره بین المللی تخصصی علوم زمین
۱۳۹۴ اسفند ۵ تا ۱۳ ایران - تهران



نگاره شماره (2) تصاویر SEM از الف: رزازیت با آگرگات کروی در بزرگنمایی 250، ب: همان نمونه در بزرگنمایی 5000 و پ: زینک رزازیت با آگرگات پوششی در بزرگنمایی 2000. نمونه ها از معدن قلعه زری بیرون گردید



Processing option : All elements analyzed (Normalized)					
Spectrum	C	O	Cu	Zn	Total
Spectrum1	10.21	47.46	14.44	27.89	100.00
Spectrum2	10.05	49.82	14.83	25.31	100.00

نگاره شماره (3) نتیجه EDS نمونه زینک رزازیت معدن قلعه زری

نتایج به دست آمده از EDS وجود فاز کربناته حاوی مس و روی و همچنین فزونی روی نسبت به مس را در نمونه نشان می دهد ولی به دلیل نیمه کمی بودن این دستگاه، اعداد چندان قابل اعتماد به نظر نرسیدند. بنابراین اندازه گیری میزان دقیق مس و روی به روش AA انجام شد. بدین منظور مقداری از پودر استفاده شده به روش XRD، برای تعیین مقدار مس و روی در دستگاه Atomic Absorption مدل Varian- AA240 و برای تعیین میزان سیلیس در دستگاه Spectro photometer مدل UV-3100S مورد آزمایش قرار گرفت. با توجه به مقدار SiO_2 موجود در نمونه، میزان روی مورد نیاز برای تشکیل همیمورفیت جداسد. بدین ترتیب مقدار روی باقیمانده برای مصرف در ساخت رزازیت در نظر گرفته شد که نتایج حاصله، وجود کانی زینک رزازیت را نشان می دهد. جدول شماره ۲ مقایسه ای از نسبت مس و روی در نمونه قلعه زری را با نمونه هایی از انگلستان و نامیبیا نشان می دهد.



کارگاه‌های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی
و دومین کنگره بین‌المللی تخصصی علوم زمین
۳ الی ۵ اسفند ۱۳۹۴ ایران - تهران



جدول شماره ۲) مقایسه نسبت Cu/Zn رزازایت معدن قلعه‌زری با رزازایتهايی از سایر نقاط دنیا

Name	Color	locality	Cu:Zn (atoms)	Reference
rosasite	Light green	Rutland cavern (England)	1.34	Braithwaite et al., 1963
rosasite	Dark green	Rutland cavern (England)	1.21	Braithwaite et al., 1963
rosasite	Blue	Tsumeb(Namibia)	1.93	www.mindat.org
rosasite	Blue	Tsumeb(Namibia)	0.97	www.mindat.org
zincrosasite	Light blue	Tsumeb(Namibia)	0.58	www.mindat.org
zincrosasite	Light blue	Tsumeb(Namibia)	0.31	Feher et al., 2008
zincrosasite	Light blue	Qaleh Zari copper mine	0.37	This study

با توجه به اينکه معدن قلعه‌زری يك نهشته رگه‌اي پلي متال است و افزون بر مس حاوي روی نيز می باشد (Hassan-Nezhad and Moore, 2006)، کانی‌سازی مس و روی مانند كالکوپیریت و اسفالریت در منطقه هیپوژن معدن قلعه‌زری (نمودار ۱۳۸۸) و همچنین حضور مالاکیت، اسمیت زونیت و همیمورفیت در این معدن، تشکیل کانی رزازایت و زینک رزازایت در زون اکسیدان در این معدن امکان پذیر می‌باشد. به یقین مطالعات بیشتر و دقیق‌تر در معدن قلعه‌زری، نتایج بهتری در بر خواهد داشت. همانگونه که در نگاره شماره ۴ مشاهده می‌شود، بلورهای زینک رزازایت معدن قلعه‌زری، به رنگ‌های آبی و آبی کم رنگ به صورت آگرگات پوسته‌ای و کروی با بلورهای شفاف و بی‌رنگ همیمورفیت(با آگرگات پاپیونی یا کروی) و لیمونیت همراه می‌باشد.



نگاره شماره ۴) نمونه‌های معدن قلعه‌زری حاوی زینک رزازایتهاي آبی رنگ بصورت پوششی و کروی بر روی همیمورفیت همراه با لیمونیت

کارگاه‌های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی
و دومین کنگره بین‌المللی تخصصی علوم زمین
۱۳۹۴ اسفند ۵ الی ۱۳ تهران - ایران

نتیجه گیری:

رزازایت - زینک رزازایت کانی‌های ثانویه کمیابی هستند که در نهشته‌های رگه‌ای مس-روی در نقاط مختلف جهان در همراهی با مجموعه کانی‌های ملاکیت، همیمورفیت، سروزیت و اسمیت زونیت گزارش شده‌اند. با توجه به وجود شرایط مناسب و حضور کانی‌های فوق الذکر در معن قلعه‌زری، تشکیل رزازایت یا زینک‌رازایت در زون اکسیدان این معن امکان پذیر است. شباهت‌های ظاهری و بررسی نتایج بدست آمده و مقایسه آن با نسبت مس و روی در رزازایتها ای از سایر نقاط جهان، گواه شباهت بین این نمونه می‌باشد. دیاگرام بدست آمده از EDS نیز وجود فاز کربنات آبدار مس و روی را به روشنی نشان می‌دهد. نتیجه پراش پرتو مجھول(XRD) بر روی پودر بدست آمده از نمونه، وجود رزازایت را در همراهی با همیمورفیت در نمونه معن قلعه‌زری تائید می‌نماید. در نهایت با توجه به فزونی نسبت روی به مس در نمونه معن قلعه‌زری، این کانی زینک‌رازایت می‌باشد.

تشکر و قدردانی

بدينوسيله سپاس و قدردانی می‌نمایم از مدیریت و همکاران محترم در اداره کل زمین شناسی و اکتشافات معنی منطقه شمال شرق و موزه علوم زمین مشهد و به ویژه سرکار خانم مهندس تاجبخش (در آزمایشگاه شیمی مرکز مشهد) که با مساعدت‌ها و همیاری آنان این پژوهش انجام شده است.

منابع فارسی :

مجدی، ف.، ۱۳۸۴، "دماسنگی، پتروگرافی و ژئوشیمی زون‌های آلتراسیون معن مس-طلای قلعه‌زری " پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه فروسی، مشهد

References:

- ANTHONY J. W., BIDEAUX R. A., BLADH K. W., NICHOLS M. C., 2003: Handbook of mineralogy. Vol. V: Borates, carbonates, sulfates. Mineral Data Publ., Tucson.
- Braithwaite, R. S. W., Ryback, G.B.A., 1963," Rosasite, auricalcite, and associated minerals from Heights of Abraham, Matlock Bath, Derbyshire, with a note on infra-red spectra", Mineralogical Magazin, Vol. 33, No. 261,p.441- 449.
- Feher B., Szakall S., Bigi S., 2008: "Minerals of the rosasite - zincrosasite series from the Andrassy-I. mine, Rudabanya, Hungary: The zincrosasite problem" mineralogical Society of Poland, special parers,32, p65
- Frost, R.L., 2006,"a Raman spectroscopic study of selected minerals of the rosasite group", J. Raman spectrosc. Vol. 37, p. 910-921.
- Frost, R.I., Wain, D.L., Martens, W.N., Reddy, B.J., 2007, "The molecular structure of selected minerals of rosasite group –an XRD, SEM and infrared spectroscopic study", Polyhedron 26(2), p. 275- 283.

کارگاه‌های آموزشی و سی و چهارمین گردهمایی
و دومین کنگره بین‌المللی تخصصی علوم زمین
۱۳۹۴ اسفند ۵ الی ۱۳ ایران - تهران



Hudson - Edwards , K .A., M acklin , M.G ., C urtis , C.D., V augha.D. J., 1996, "Processes of Formation and Distribution of Pb-, Zn-, Cd-, and Cu-Bearing Minerals in the Tyne Basin, Northeast England: Implications for Metal-Contaminated River Systems", , Environ. Sci. Technol. 30, p.72-80.

Hancock, E.A., Downes, P. J., Bevan, A. W. R., 2007, "Secondary minerals from the Breaside lead field, Pilbara, Western Australia" <http://www.researchgate.net/publication/258849133>.

Hassan-Nezhad, A.A., Moore, F., 2006, "A stable isotope and fluid inclusion study of the Qaleh-Zari Cu–Au–Ag deposit, Khorasan Province, Iran", Journal of Asian Earth Sciences Vol. 27, No. 6, P. 805–818.

Nickel, E. H., 1985, "An unusual assemblage of supergene minerals near Coppin Pool, Western Australia", Australian Journal of Earth Science, 32, p.311-321.

Onac, B. P., 2002, "Caves formed within upper Cretaceous skarns at Băita, Bihor county, Romania: Mineral deposition and speleogenesis", The Canadian Mineralogist vol. 40, p.1693–1703.

Reddy, B. J., Nieto, F., Sanchez Navas, A., 2004, "spectroscopic characterization of rosasite and aurichalcite", N. Jb. Miner. Mh. (7), p. 302 – 316; Stuttgart.

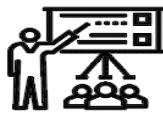
Williams, P. A., 2005, "All that glitters is not noble: The supergene-enriched copper sulfides". Abstract, The 28th Joint Mineralogical Societies of Australia Annual Seminar, Perth.



ابزارهای
پژوهش



سرویس ترجمه
تخصصی



کارگاه های
آموزشی



بلاگ
مرکز اطلاعات علمی



سامانه ویراستاری
STES



فیلم های
آموزشی

کارگاه های آموزشی مرکز اطلاعات علمی

تزریق آموزش
آموزش مهارت های کاربردی در تدوین و چاپ مقالات ISI

آموزش مهارت های کاربردی
در تدوین و چاپ مقالات ISI

تزریق آموزش
روش تحقیق کمی

روش تحقیق کمی

تزریق آموزش
آموزش نرم افزار Word برای پژوهشگران

آموزش نرم افزار Word
برای پژوهشگران