

## بررسی تغییرات ایزوتوپ های پایدار مس، اکسیژن و هیدروژن در کانسار مس جیان(بوانات)، زون سندنج-سیرجان جنوبی، شمال شرق استان فارس

عباس اعتمادی<sup>۱</sup>، سینا اسدی<sup>۲</sup>

۱. دانشجوی کارشناسی ارشد زمین شناسی اقتصادی دانشگاه شیراز

۲. دانشجوی دکتری زمین شناسی اقتصادی دانشگاه شیراز

.

.

Email: hamed.eatemadi@yahoo.com

### خلاصه

کانسار مس جیان در لبه شرقی زون دگرگونی سندنج-سیرجان، در جنوب ایران (۲۳° ۴۹' کیلومتری شمال شرق شیراز) و در مجموعه سنگهای آتشفسانی-رسوبی دگرگون شده سوریان به سن پرموتربیاس قرار گرفته است. تفکیک ایزوتوپی مس در کانسار مس جیان (۰/۴۵-۰/۴۹) نشان می دهد که در ذخایر این تیپ، از این تغییرات می توان به عنوان راهنمایی برای کانه زایی عمقی استفاده کرد. داده های ایزوتوپی مس نشان می دهد که در این کانسار کلکوستی ثانویه وجود ندارد. مطالعه ایزوتوپ های پایدار اکسیژن و هیدروژن نیز تکامل سیال دگرگونی-گرمایی، دما و نوع رخساره دگرگونی را در این کانسار نشان می دهد.

**کلمات کلیدی:** ایزوتوپ پایدار، جیان(بوانات)، زون سندنج-سیرجان، سیال دگرگونی، کانسار مس

### ۱. مقدمه

ایزوتوپهایی که پرتوزا نیستند به ایزوتوپهای پایدار معروفند. با توجه به اینکه این ایزوتوپها تجزیه نمی شوند، لذا برای سن یابی مورد استفاده قرار نمی گیرند و در زمین شناسی به منظور تعیین مشا و داماسنجی بکار می روند. از جمله ایزوتوپهای پایداری که در زمین شناسی مورد استفاده قرار می گیرد می توان به هیدروژن ( $H^1$ ) و  $O^{16}$ ، اکسیژن ( $O^{16}$  و  $O^{18}$ ) و مس ( $Cu^{63}$  و  $Cu^{65}$ ) اشاره کرد. برای تشخیص اینکه کدامیک از انواع سیالات در کانسارسازی دخالت دارند، از نسبت های  $D/H$  و  $O^{16}/O^{18}$  استفاده می شود. ایزوتوپ های اکسیژن و هیدروژن نیز نسبت به استاندارد میانگین آب اقیانوس (SMOW) سنجیده شده و با  $\delta D$  و  $\delta O^{18}$  نشان داده می شود (Shehab پور، ۱۳۸۷). غلظت میانگین عنصر مس در بوسته ۶۸ ppm است (Greenwood and Earnshaw, 1997). این عنصر بیشتر در حالت های اکسایشی (I) و Cu(II) و به ندرت بصورت مس عنصری دیده می شود. ترکیب ایزوتوپی مس بطور مشخص در محیط های زمین تغییر می کند (Walker et al., 1959; Shields et al., 1965). این مقدار می تواند با استفاده از طیف سنج نشری پلاسمای جفتیده القابی (ICP-MS) با دقت کافی اندازه گیری شود (Haest et al., 2009).

واکنش های کاهشی بین Cu(I) و Cu(II)، فرایندهای اصلی مسئول تفکیک ایزوتوپی مس در سامانه های طبیعی است (Ehrlich et al., 2004). اگر Cu(II) موجود در سیلیکات ها و کربنات های مس در طول اکسایش سولفیدها تولید شود، در این صورت کربنات ها و سیلیکات های Cu(II) باقیمانده نسبت به سولفیدها از  $Cu^{65}$  تنهی می شوند (Markl et al., 2006). در سیال کاتنسنگ ساز تفکیک آشکاری بین کمپلکس های Cu(I) و Cu(II) صورت می گیرد که نتیجه آن، تشکیل کمپلکس های Cu(I) با مقادیر بالای  $Cu^{65}$  است که از آن کانی های سولفیدی ته نشست می شوند و از لحاظ  $Cu^{65}$  مثبت می باشد. در صورتی که تغییرات ایزوتوپی مس بین سولفید های Cu(I) و سیلیکات ها و کربنات های Cu(II) زیاد باشد، تاثیر سیال با محتوای  $Cu^{65}$  بالا می تواند این تفاوت زیاد را توضیح دهد (Haest et al., 2009). کانی های Cu(II)، معمولاً نسبت به سولفید های Cu(I) از  $Cu^{65}$  تنهی شدگی نشان می دهند. این کانی ها شامل سیلیکات ها و کربنات های مس می شود که بیشتر تحت تاثیر هوازدگی قرار گرفته اند. بطور کلی، عوامل تفکیک ایزوتوپی، چه بصورت تابع  $1/T^2$  یا  $1/T$  با افزایش دما (عمق) کاهش می یابد (Urey, 1947). این مقاله به بررسی تفکیک ایزوتوپی مس در کانی های زون اکسایشی و آبشوئیده کانسار مس جیان و تغییرات حاصل از آن در زمان کانه زایی می پردازد و اینکه فرایندهای سطحی چقدر بر روی این کانسار اثر گذاشته و نقش این فرایندها در کانسارسازی چه بوده است. همچنین مطالعه ایزوتوپ های پایدار اکسیژن و هیدروژن نیز در ارزیابی منشا و روند تکامل سیالات گرمایی بکار می رود بطوریکه آب دریا دارای تغییرات ایزوتوپی اکسیژن و هیدروژن



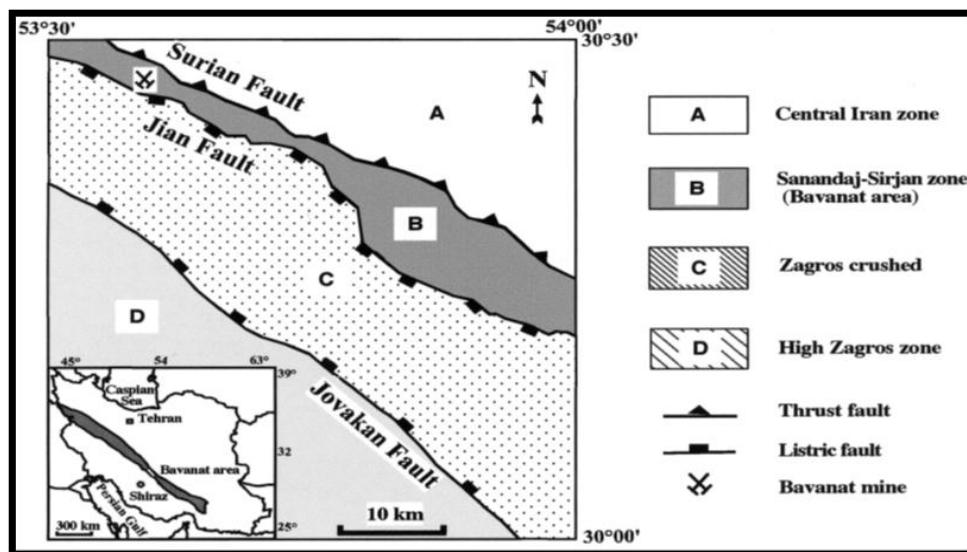
نزدیک به صفر می باشد و در مقایسه با آن آبهای ماقادیر اولیه و دگرگونی مقادیر مثبت از  $\delta^{18}\text{O}$  و منفی از  $\delta\text{D}$  را نشان می دهد. تغییر در ترکیب ایزوتوپی آبهای جوی نیز از سمت استوا به طرف قطبین و از دریا به درون قاره از معادله  $10 = \delta\text{D} - \delta^{18}\text{O}$  پیروی می کند (شهاب پور، ۱۳۸۷).

## ۲. موقعیت کانسار جیان و زمین شناسی منطقه

کانسار مس جیان در زون ساختاری سنتنچ-سیرجان قرار دارد (شکل ۱). این منطقه دارای ۴ توالی آتشفسانی-رسوبی از شمال غرب به جنوب شرق می باشد. این توالی ها شامل:

- (۱) توالی کولی کش با سن تریاس-ژوراسیک از کربنات و سنگ های رسوبی دگرگون شده تشکیل شده است.
- (۲) توالی سوریان با سن پرموتریاس از میکاشیست، کوارتزیت و سنگ های آتشفسانی دگرگون شده تشکیل می شود.
- (۳) توالی توک با سن دونین از مرمر، میکاشیست، آمفیولیت و گرانیت های میلوانی تشکیل شده است.
- (۴) توالی هرات که بخش پائینی آن را توالی توک و بخش بالای آن را توالی سوریان تشکیل می دهد.

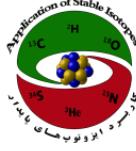
توالی آتشفسانی-رسوبی سوریان به سن پرموتریاس در این منطقه قرار دارد و شامل مجموعه ای از سنگ های آواری-آهکی، آتشفسانی و دگرگونی است (لیاقت و همکاران، ۱۳۷۹). کانسار مس جیان در ۲۳۹ کیلومتری شمال شرق شیراز و در طول جغرافیایی ۵۳°۳۲'۰۰ و عرض جغرافیایی ۳۰°۳۲'۰۰ واقع شده است.



شکل ۱: واحدهای ساختاری منطقه بوانات (Musivand et al., 2007) و موقعیت کانسار جیان (بوانات) (after Oveisi 2001)

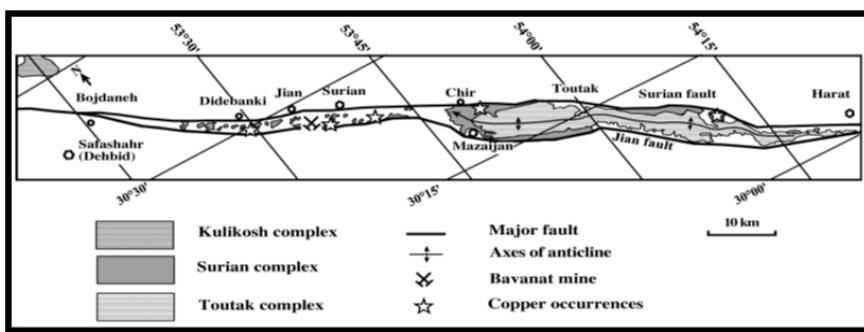
توالی آتشفسانی-رسوبی سوریان با ضخامت ۱۸۰۰ متر از پایین به بالا به ۴ بخش تقسیم می شود :

۱. بخش متا کنگلومرایی زیرین (قریباً ۵۰۰ متر ضخامت)
۲. سنگ های آتشفسانی دگرگون شده حد بواسطه (قریباً ۴۰۰ متر ضخامت)
۳. بخش میکا شیستی (قریباً ۳۰۰ متر ضخامت)
۴. سنگ های آتشفسانی دگرگون شده بازیک و میکاشیست (قریباً ۶۰۰ متر ضخامت)



در توالی سوریان، کانه‌زایی مس در دو افق اصلی یعنی بخش‌های ۲ و ۴ این توالی رخ داده است. افق اول، آثار معدنی سوریان و چیر، و افق دوم، کانسارهای مس جیان و آثار معدنی دره‌شکفت و بنو را شامل می‌شود. در بین شیست‌ها، عدسی‌های کوارتزی وجود دارد که در شکستگی‌های آنها رگچه‌های حاوی کانه‌های مس دیده می‌شود ([غم و همکاران، ۱۳۹۰](#)). بر اساس مطالعات موسیوند و همکاران (۲۰۰۷) ذخیره کانسار جیان ۶ میلیون تن با عیار میانگین ۳ درصد مس، ۰/۵ درصد روی، ۰/۶۸ گرم در تن نقره و ۰/۵ گرم در تن طلا برآورد شده است. علاوه بر کانسار مس جیان رخدادهای دیگری از مس نیز در منطقه وجود دارد (شکل ۲).

ویژگی‌های ساختاری نشان می‌دهد که این منطقه بین دو گسل بزرگ قرار گرفته است. گسل شمالی بین توالی سوریان و آبرفت‌های جوان، و گسل جنوبی بین توالی سوریان و تشکیلات ژوراسیک-کرتاسه می‌باشد. سنگهای آذرین منطقه را دایک‌های دیابازی تشکیل می‌دهند.



شکل ۲: نقشه زمین‌شناسی ساده شده منطقه بوانات که نشان‌دهنده موقعیت کانسار مس جیان (بوانات) و سایر رخدادهای مس در توالی آتش‌شناختی-رسوبی سوریان است ([Musivand et al., 2007](#))

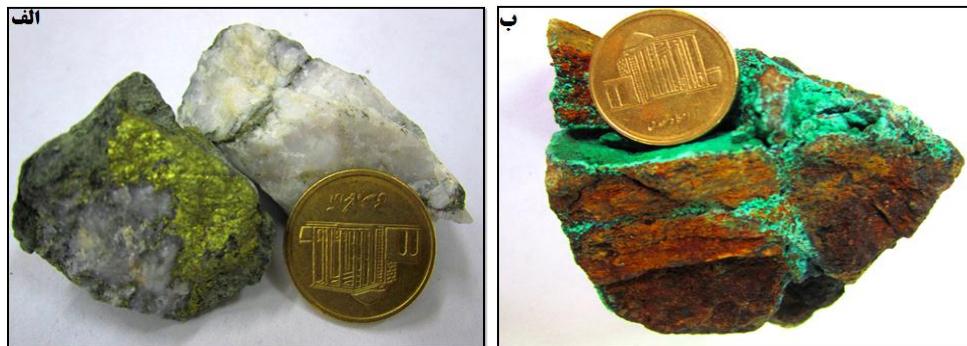
### ۳. نمونه برداری و روش مطالعه

به منظور مطالعه ایزوتوبی کانه‌های مس زون هوازده در کانسار مس جیان، نمونه برداری از کومه باطله زون اکسیدی آبسوئیده صورت گرفت. نمونه‌های دیگری نیز از اعمق مختلف معدن برداشته شد. این کانه‌ها در نمونه دستی به رنگ سبز تا سبز‌آبی و به شکل کلوخه دیده می‌شوند (شکل ۳). از این میان، ۴ نمونه برای بررسی تفکیک ایزوتوبی مس به روش MC-ICP-MS و کانی شناختی به روش XRD انتخاب شد. داده‌ها، محدوده‌ای از ۰/۴۹ تا ۰/۴۵ را برای ترکیب ایزوتوبی مس نشان می‌دهد (جدول ۱).

جدول ۱: تغییرات ترکیب ایزوتوبی کانه‌های ثانویه مس در کانسار مس جیان (بوانات)

Nr.	Mineralogy	$\delta^{65}\text{Cu}(\text{SRM976})\text{\%}$	Depth
1	Malachite & Quartz	-0.45	0-5
2	Malachite & Quartz	-0.15	10
3	Malachite & Quartz	0.19	25
4	Malachite & Quartz	0.49	35

در کانسار مس جیان کانسارسازی همراه با رگه‌های کوارتز می‌باشد که به منظور مطالعات ایزوتوبهای اکسیژن و هیدروژن، مورد استفاده قرار گرفته اند که شامل کوارترهای کانه دار (نسل اول) و کوارترهای فاقد کانه (نسل دوم) می‌باشد (شکل ۳‌الف). اندازه گیری نسبت‌های ایزوتوبی پایدار برای اکسیژن و هیدروژن نیز به ترتیب بر روی کوارتز ( $\delta^{18}\text{O}$ ) و سیالات درگیر درون آن ( $\delta\text{D}$ ) با دقت  $2\pm0/2$  قسمت در هزار (٪) صورت گرفت.

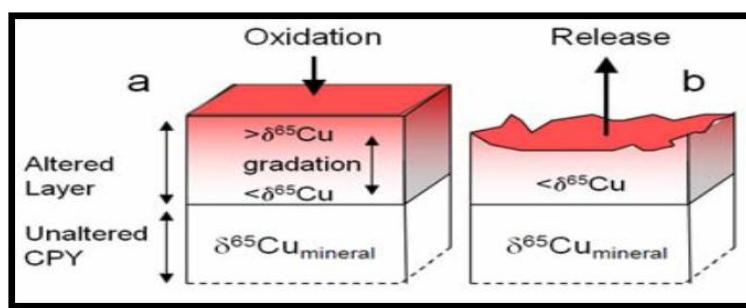


شکل ۳: a- نمونه کوارتزهای کانه دار (نسل اول)، همزمان با کانسارسازی و کوارتزهای فقد کانه (نسل دوم).

b- نمونه کانی های مس ذون اکسیدی آبشوییده در کانسار مس جیان(بوانات) حاوی ملاکیت و کوارتز.

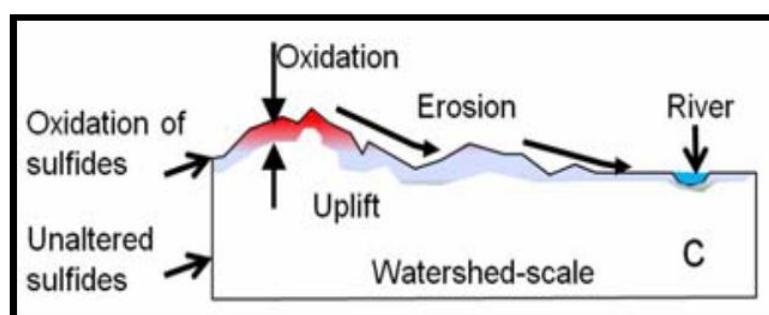
#### ۴. بحث

بسیاری از محققین بر این باورند که تفکیک ایزوتوپی مس بر اثر واکنش های کاهشی در سامانه های طبیعی رخ می دهد (Borak et al., 2012). در زیر مدلی از چگونگی تغییرات ایزوتوپ مس طی فرایند اکسایش سولفیدهای اولیه (کلکوپیریت)، نشان داده شده است که در آن ایزوتوپ های سنگین طی فرایند اکسایش از کانی های سولفیدی اولیه که در سطح قرار دارند شسته شده و در مناطق عمقی تر با شرایط کاهشی رسوب می کنند و در این فرایند ایزوتوپ های سنگین و سبک مس تفکیک می شوند (شکل ۴). این فرایند، بخشی از آبهای حامل ایزوتوپ سنگین مس نیز وارد چرخه آبهای سطحی می شود که این موضوع از نظر اکتشافات زمین شیمیایی دارای اهمیت می باشد (شکل ۵).

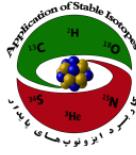


شکل ۴: مدل تصویری تفکیک ایزوتوپی مس طی اکسایش کلکوپیریت (CPY)، (Borak et al., 2012)

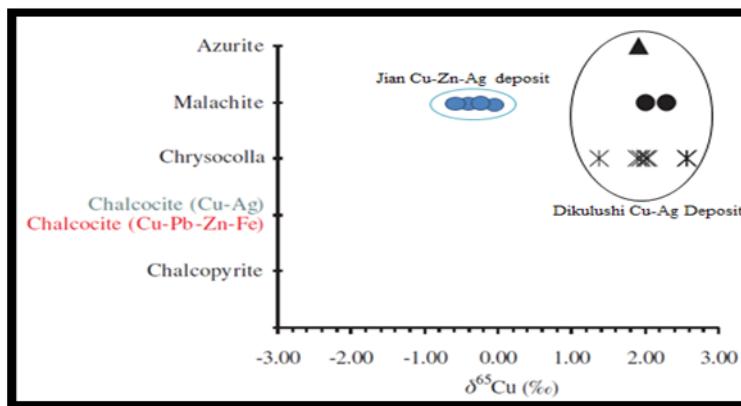
a: اکسایش (Oxidation) b: کانی های مس به درون محلول و تهی شدگی در مناطق سطحی (Release) Cu(I) در کانی های سطح



شکل ۵: مدل دیگری از این فرایند در محدوده وسیع تر و ارتباط آن با آبهای سطحی (Borak et al., 2012)

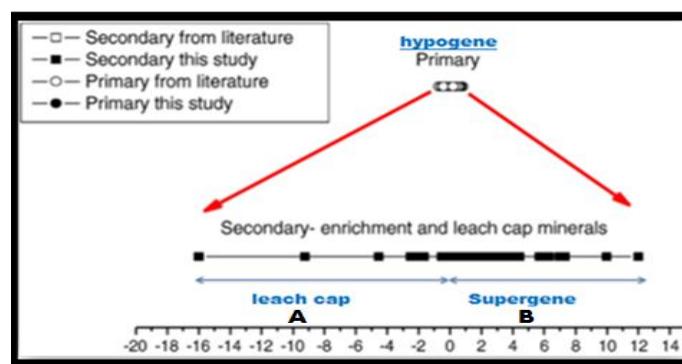


مقایسه  $\delta^{65}\text{Cu}$  کانی های مالاکیت در کانسار مس جیان با کانی های ثانویه مس زون سطحی زاد (سوپرژن) در کانسار Dikulushi به خوبی نشانده نهند تفاوت این مقادیر بین کانی های زون سطحی زاد و زون اکسیدی آبشوئیده می باشد. مالاکیت های کانسار مس جیان از اعماق مختلف برداشته شده است که همگی محدوده کمتری از تغییرات ایزوتوبی مس را نسبت به کانی های اکسیدی و کربناتی مس در کانسار Dikulushi نشان می دهند (شکل ۶). این موضوع در ارتباط با تاثیر کم فرایند آبشوئی کانسار مس جیان است.



شکل ۶: مقایسه تغییرات ترکیب ایزوتوبی مس در مالاکیت های کانسار مس جیان (زون اکسیدی آبشوئیده) با کانسار مس - فقره Dikulushi در کنگو (زون سطحی زاد).

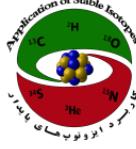
مطالعات صورت گرفته توسط ماتور و همکاران (Mathur et al., 2009) بر روی کانسارهای مختلف مس پورفیری، نتایج مشابهی با آنچه گفته شد به دست می دهد بطوریکه زون ژرف زاد با منشا اولیه، تفکیک ایزوتوبی کمی از مس را نشان می دهد (از -۱ تا +۱) در حالیکه کانی های مس زون سطحی زاد مقادیر مثبت و کانی های مس زون اکسیدی آبشوئیده مقادیر منفی را نشان می دهد (شکل ۷). این موضوع کاملاً با تاثیر و نقش سیالات جوی در تشکیل این نوع ذخایر سازگار است.



شکل ۷: تغییرات کلی نسبت ایزوتوب های مس در کانسارهای مختلف پورفیری (Butte- Montana USA, Silver Bell- AZ USA, Collahuasi- Rosario-chile, Collahuasi- Ujina- Chile, Chuquicamata- Chile, Bisbee- Arizona USA, Escondida- Chile, El Salvador- Chile) (Mathur et al., 2009)

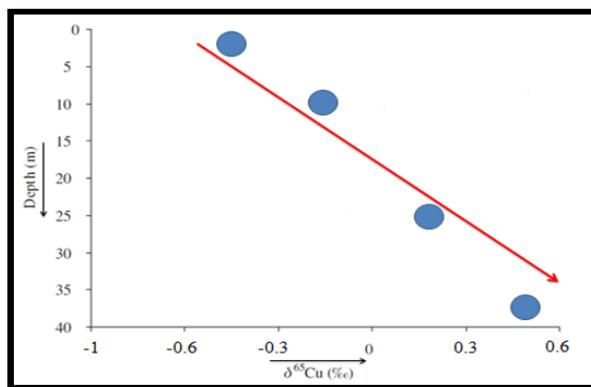
A: مقادیر مثبت تغییرات ایزوتوبی مس در زون سطحی زاد ذخایر مس پورفیری نسبت به زون ژرف زاد

B: مقادیر منفی تغییرات ایزوتوبی مس در زون اکسیدی آبشوئیده کانسارهای مس پورفیری نسبت به زون ژرف زاد



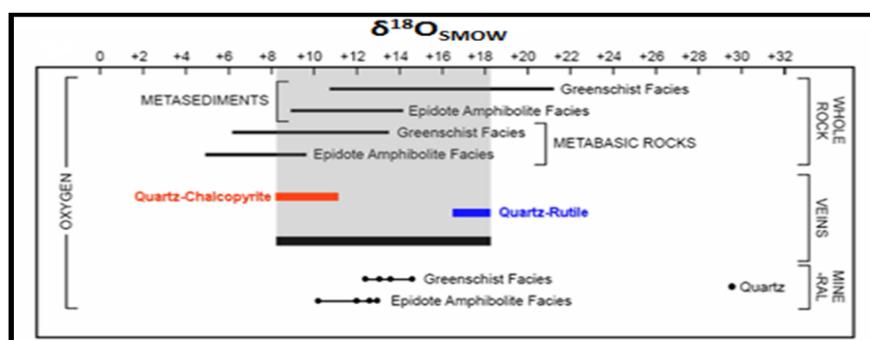
هرچه مقادیر تغییرات ایزوتوپی مس در زون اکسیدی آبشوئیده بیشتر باشد نشاندهنده تاثیر بیشتر فرایندهای سطحی در فرایند غنی شدنگی سطحی زاد است و بر عکس. داده های تجزیه ای کانی های سطحی در کانسар مس جیان نشان می دهد که تغییرات ایزوتوپی مس در زون اکسیدی آبشوئیده این کانسار بسیار کم است. این موضوع بطور کامل با کانسارهای مس پورفیری در تضاد بوده و نشاندهنده عدم تاثیر فرایند آبشوئی بر روی این کانسار است. در این رابطه می توان پیشنهاد کرد که کانی سازی مس که در عمق تشکیل شده اولیه بوده و آبشوئی سطحی و فرایند غنی شدنگی سطحی زاد اند کی را نشان می دهد.

مقایسه تکنیک ایزوتوپی مس بین کانسار مس جیان و کانسارهای پورفیری نشان می دهد که نمی توان از این روش اکتشافی در این نوع ذخایر استفاده کرد. تغییرات ایزوتوپ مس نسبت به عمق در مالاکیت های کانسار مس جیان، نشان می دهد که هرچه به سمت عمق حرکت می کنیم تغییرات ایزوتوپی از منفی (برای مالاکیت های کم عمق تر) به مثبت (برای مالاکیت های با عمق بیشتر) تغییر می کند. مقادیر منفی در ارتباط با ناچیز بودن آبشوئی مالاکیت های موجود در سطح و عمق کم است، در حالیکه افزایش این مقدار به سمت عمق نشاندهنده تاثیر کمتر فرایندهای سطحی و نزدیک شدن تغییرات به سیال با منشا اولیه است (شکل ۸).

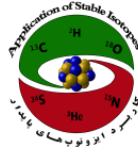


شکل ۸: تغییرات ایزوتوپ های کانی های مس نسبت به عمق در کانسار مس جیان

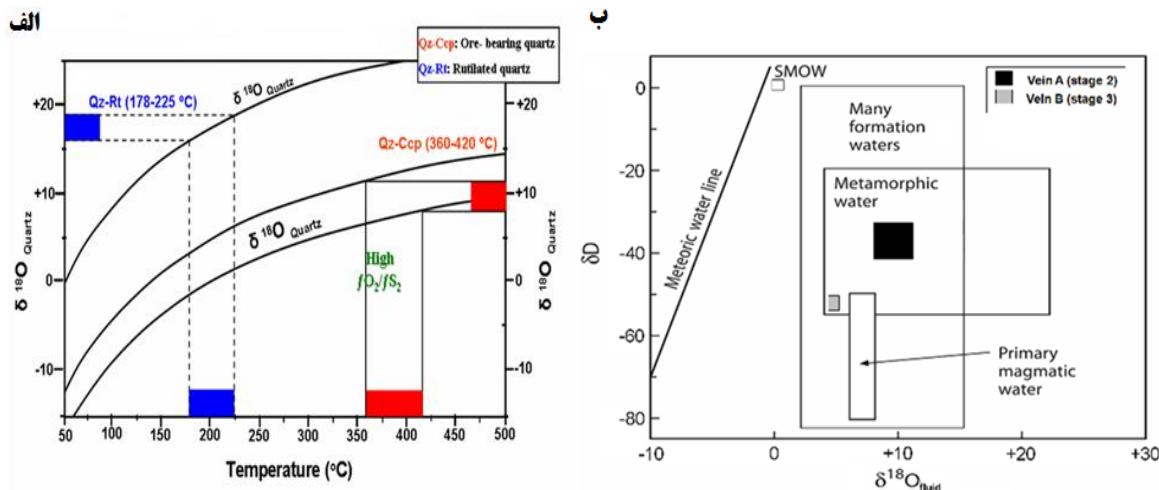
بر اساس نمودار اندرسون و همکاران (Anderson et al. 2004) تغییرات  $\delta^{18}\text{O}$  از +۱/۱ تا +۱۱/۲ + قسمت در هزار در کوارتز کلکوپیریت دار و +۱۶/۵ + قسمت در هزار در کوارتز روتیل دار تغییر می کند (شکل ۹). با توجه به شکل شماره ۹ رگه های کوارتز کلکوپیریت دار در محدوده رخساره شیست سبز تا اپیدوت آمفیولیت تشکیل شده اند.



شکل ۹: تغییرات ایزوتوپی اکسیژن و تعیین رخساره دگرگونی مرتبط با کانه زایی در منطقه جیان (نمودار اقتباس از Anderson et al. 2004)



با توجه به تغییرات داده های ایزوتوپی پایدار، این سیال میان دمایی براساس نمودار اوائز (Evans, 1997) در گروه سیالات نوع دگرگونی قرار می گیرد (شکل ۱۰ الف). هرچند که تقریبا ۹۰ درصد نمونه ها در گروه سیالات دگرگونی قرار می گیرند اما دماسنجی با استفاده از ایزوتوپ های پایدار اکسیژن دو گستره متفاوت را برای تشکیل رگه های کوارتز کلکوپیریت و کوارتز روئیل نشان می دهد (شکل ۱۰ ب).



شکل ۱۰: الف- دماسنجی با استفاده از تغییرات  $\delta^{18}\text{O}$  در مقابل  $\delta\text{D}$  (Evans, 1997)؛ ب- نمودار تعیین منشا  $\delta^{18}\text{O}$  در مقابل  $\delta^{18}\text{O}_{\text{H}_2\text{O}}$  (Anderson et al. 2004)

## ۵. نتیجه گیری

تأثیر فرایندهای غنی شدگی سطحی زاد و هوازدگی بر روی تغییرات ایزوتوپی مس، بین کانی های سطحی و عمقی یک کانسار، بیشتر در مناطقی دیده می شود که میزان شکستگی و عملکرد فرایندهای زمین ساختی (ایجاد زون نفوذپذیر) و همچنین میزان بارش سالانه زیاد باشد تا سیال اکسیدی با محتوی بالای  $^{65}\text{Cu}$  بتواند به آسانی به سمت عمق مهاجرت کند (Haest et al., 2009).

در کانسار مس جیان با وجود عملکرد فرایندهای زمین ساختی، نبود سایر عوامل مانند بارندگی زیاد و وجود زون نفوذپذیر، مانع از تاثیر فرایند هوازدگی بر روی این کانسار شده است. نفوذپذیری کم سنگ های منطقه می تواند در ارتباط با فرایندهای دگرگونی باشد که سنگ مادر اولیه مافیک و رسوبی را به دگرگونی تبدیل کرده است. قرار گیری کانی های کربناتی مس (مالاکیت) با تغییرات ایزوتوپی کم ( $-0.45/-0.40$ ) در بخش های سطحی این کانسار نیز تایید کننده اثر ناچیز فرایند هوازدگی و غنی شدگی سطحی زاد بر روی این کانسار است. تفکیک ایزوتوپی مشابه بین کلکوپیریت های اولیه و کانی های ثانویه در این کانسار نشان می دهد که کانی های کربناتی و سیلیکاتی مس که در زون اکسیدی آبشوئیده قرار گرفته اند حاصل اکسایش سولفیدهای مس اولیه (کلکوپیریت) هستند. این سولفیدها نیز از سیال کانسینگ ساز با منشا اولیه سرچشمه گرفته و بصورت در جازا در مناطق سطحی این کانسار تشکیل شده اند. تفاوت اندک تر کیب ایزوتوپی کربنات ها و سیلیکات های مس با سولفیدهای مس، در کانسار مس جیان نسبت به ذخایر پوروفیری نشان دهنده ارتباط بین این دو نوع کانی از لحاظ خاستگاه می باشد. شواهد ایزوتوپ های پایدار اکسیژن و هیدروژن نیز نشان دهنده منشا دیرزاد (epigenetic) کانه زایی مس در منطقه بوانات است.



## ۶. مراجع

شهاب پور، ج. (۱۳۸۷). "زمین شناسی اقتصادی." انتشارات دانشگاه شهید باهنر کرمان  
لیاقت، س.، تقی پور، ن. (۱۳۷۹). "چگونگی تشکیل ذخیره مس جیان." چهارمین همایش انجمن زمین شناسی ایران، تبریز  
مُر، ف.، اسدی، س.، فتاحی، ن. (۱۳۹۰). "تکامل سیال دگرگونی-گرمابی با استفاده از شواهد دماشارسنگی و ایزوتوب های پایدار در کانسas  
مس بوانات، زون سنندج-سیرجان" پانزدهمین همایش انجمن زمین شناسی ایران، دانشگاه تربیت معلم، تهران

Anderson. R. Graham. C.M. Boyce. A.J. Fallick. A.E. (2004). Metamorphic and basin fluids in quartz-carbonate-sulphide veins in the SW Scottish Highlands: a stable isotope and fluid inclusion study. *Geofluids*, vol. 4. pp. 169-185.

Borak, D.M., Navarrete, J.U., Kafantaris, F.C.A., 2012, A model for copper isotopic fractionation during weathering and transport

Ehrlich, S., Butler, I., Halicz, L., Rickard, D., Oldroyd, A., and Matthews, A.(2004). Experimental study of the copper isotope fractionation between aqueous Cu(II) and covellite, CuS: *Chemical Geology*, v. 209, p. 259–269.

Evans. A. M.(1997). An introduction to Economic Geology and its environmental impact. Blackwell Scietific publications, 364 pp.

Greenwood, N.N., and Earnshaw, A.(1997). Chemistry of the Elements, Second Edition: Butterworth Heinemann, Oxford, 1340 p.

Haest, M., Muchez, P., JÉRÔME C. J. PETIT and Vanhaecke, F.(2009). Cu isotope ratio variations in the Dikulushi Cu-Ag deposit, DRC: of primary origin or induced by supergene reworking?, *Economic Geology*, v. 104, pp. 1055–1064

Markl, G., Lahaye, Y., and Schwinn, G.(2006). Copper isotopes as monitors of redox processes in hydrothermal mineralization: *Geochimica et Cosmochimica Acta*, v. 70, p. 4215–4228.

Mathur, R., Titley, S., Barra, F., Brantley, S., Wilson, M., Phillips, A., Munizaga, F., Maksaev, V., Vervoort, J., and Hart, G.(2009). Exploration potential of Cu isotope fractionation in porphyry copper deposits: *Journal of Geochemical Exploration*, v. 102, p. 1–6.

Mousivand, F., Rstad, E., Hoshino, K., Watanabe, M.(2007). The Bavanat Cu-Zn-Ag orebody: First recognition of a Besshi-type VMS deposit in Iran" N. Jb. Miner. Abh. 183/3 (2007) 297–315.

Oveisi, B. (2001). Geological map of Surian. – Geol. Survey of Iran, 109 p. (in Persian)

Shields, W.R., Goldich, S.S., Garner, E.L., and Murphy, T.J.(1965). Natural variations in abundance ratio and atomic weight of copper: *Journal of Geophysical Research*, v. 70, p. 479.

Urey, H.C.(1947). The thermodynamic properties of isotopic substances, *J. Chem. Soc.* (1947), pp. 562–581

Walker, E.C., Cuttitta, F., and Senftle, F.E.(1959). Some natural variations in the relative abundance of copper isotopes: *Geochimica et Cosmochimica Acta*, v. 15, p. 183–194.