

٢٥٢٠

٢٧

٢٧

٢٧

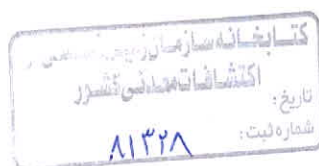
٢٧

٢٧

بنام خدا
وزارت معادن و فلزات
اداره کل معادن و فلزات آذربایجان غربی



بررسیهای ژئوشیمیائی در ناحیه قلعه (میاندوآب)



مهندسین مشاور تهران پادیز

اسفند ماه ۱۳۷۸

فهرست نوشتارها

صفحه

عنوان

بخش نخست : کلیات

| | |
|---|---------------------------------|
| ۱ | ۱-۱- پیشگفتار |
| ۳ | ۲-۱- موقعیت جغرافیایی |
| ۳ | ۱-۲-۱- وسعت |
| ۳ | ۲-۲-۱- راهنمای دسترسی |
| ۵ | ۳-۱- ویژگیهای طبیعی |
| ۵ | ۱-۳-۱- آب و هوا |
| ۶ | ۲-۳-۱- پوشش گیاهی |
| ۷ | ۴-۱- مراکز جمعیتی |
| ۸ | ۵-۱- طرح نمونه برداری و روش کار |

بخش دوم : زمین شناسی عمومی و محیط های رسوبی ناحیه

| | |
|----|----------------------------|
| ۱۲ | ۱-۲- زمین شناسی عمومی |
| ۱۳ | ۲-۲- محیط های رسوبی |
| ۱۴ | ۱-۲-۲- دریاچه ارومیه |
| ۱۴ | ۲-۲-۱-۱- ویژگیهای دریاچه |
| ۱۷ | ۲-۲-۱-۲- نهشته های دریاچه |
| ۱۷ | ۲-۲-۱-۲-۲- نهشته های آواری |
| ۱۸ | ۲-۲-۱-۲-۲- نهشته های برجا |
| ۲۱ | ۲-۲-۲- زرينه رود |

بخش سوم : پیدایش و ذخایر طلا و نقره

| | |
|----|---|
| ۲۶ | ۱-۳- طلا (Au) |
| ۲۶ | ۱-۱-۳- تولید طلا |
| ۳۰ | ۲-۱-۳- ویژگیهای عمومی پراکندگی طلا در لیتوسفر |
| ۳۳ | ۳-۱-۳- رده بندی ذخایر طلا |
| ۴۰ | ۲-۳- نقره (Ag) |
| ۴۰ | ۱-۲-۳- مصارف نقره |
| ۴۰ | ۲-۲-۳- ذخایر و تولید جهانی نقره |
| ۴۳ | نتیجه گیری |
| ۴۴ | پیشنهاد |
| ۴۵ | پیوستها |



شوندگی و ایستادگی فیزیکی مناسب باشند می‌توانند تشکیل چنین کانسارهایی را بدهند. ناحیه مورد بررسی در حاشیه کرانه جنوبی دریاچه ارومیه، در دهانه رودخانه زرینه‌رود و نزدیک دهانه رودخانه سیمینه‌رود قرار دارد لذا انتظار می‌رود کانیتهایی که دارای سه ویژگی بالا هستند در این محیط رسوبی وجود داشته باشند. به‌طور کلی کانسارهای پلاستیکی کرانه‌های دریاها و دریاچه‌ها از توده‌های آبرفتی رودخانه‌ها مایه می‌گیرند و انبوه ذراتی که به دریا وارد می‌شوند به وسیله جریانها به درازای ساحل برده می‌شود و در نوار باریکی میان افقهای بالا و پایین جذر و مدی، در آبرگیری درون خشکی بدون جذر و مد و نیز در پهنه خیزاب‌ها جای می‌گیرند. گاهی بخش سنگین از مواد ارزشمند در رخساره دلتایی آبرفت انباشته می‌شوند.

بررسی‌های ژئوشیمیایی ناحیه قلعه در دلتای زرینه‌رود به منظور اکتشاف طلا و نقره که نتیجه آن گزارش و نقشه موجود است، در مساحتی معادل ۷۰ کیلومتر مربع انجام گرفته است.

این مطالعات بر اساس مفاد قرارداد شماره ۴/۴۹۴۴ تاریخ ۱۳۷۸/۵/۱۸ بین اداره کل معادن و فلزات استان آذربایجان غربی و شرکت مهندسین مشاور تهران پادیر صورت گرفته است.

بررسی‌های صحرایی به کمک نقشه‌های توپوگرافی به مقیاس ۱:۵۰,۰۰۰ برگه یادگارلو به شماره ۵۱۶۴ III سری KV۵۳ و برگه چهاربرج قدیم به شماره ۵۱۶۴ III سری KV۵۳ تهیه شده توسط سازمان جغرافیایی نیروهای مسلح انجام شد. مساحت مورد نظر در نقشه‌های اشاره شده به اندازه مقیاس ۱:۱۰,۰۰۰ بزرگ شده و شبکه نمونه‌برداری و حفاری چاهک‌ها بر روی آن طراحی گردید. در این شبکه به ازای هر کیلومتر مربع یک چاهک حفر شد و از هر چاهک تعداد دو نمونه ژئوشیمیایی برداشت گردید. بر اساس وضعیت زمین‌شناسی و رسوب‌شناسی محیط هر چاهک عمق آنها از ۰/۵ تا ۲ متر انتخاب گردید. در بعضی نقاط برداشت نمونه از پادگانه‌های آبرفتی و رسوبات پوینت‌بار (Point Bar) رودخانه صورت گرفت. در مجموع تعداد ۱۴۳ نمونه ژئوشیمیایی برداشت و پس از آماده‌سازی‌های



و کارگاهی تحویل آزمایشگاه جذب اتمی شد. تعداد ۱۰ نمونه انتخابی نیز به منظور تعیین عیار عناصر موجود و اکسیدهای اصلی به روش X.R.F مورد آزمایش قرار گرفت. پس از انجام آزمایش تعیین عیار طلا و نقره به روش جذب اتمی، معلوم شد که هیچکدام از نمونه‌ها عیار قابل توجهی از طلا و نقره نداشته‌اند. جهت اطمینان از دقت آزمایش انجام شده، دو نمونه انتخابی در آزمایشگاه دیگری مورد آنالیز قرار گرفت و نتیجه آن تأیید گردید. نتایج آزمایشگاهی به پیوست گزارش آمده است.

در این گزارش مطالبی در رابطه با طرح نمونه برداری و روش کار، محیطهای رسوبی دریاچه ارومیه و رزینرود و نیز پیدایش ذخائر طلا و نقره ذکر شده است. در اینجا لازم می‌دانیم از مسئولین محترم اداره کل معادن و فلزات استان آذربایجان غربی به سبب همکاری و زحمات بی دریغشان در انجام این پروژه مطالعاتی، قدردانی و تشکر نمائیم.

۱-۲- موقعیت جغرافیایی

۱-۲-۱- وسعت

ناحیه مورد مطالعه در ۳۵ کیلومتری شمال باختری شهرستان میاندوآب قرار دارد. این ناحیه، ۷۰ کیلومتر مربع وسعت دارد و به شکل مستطیلی به اضلاع ۱۰×۷ کیلومتر می‌باشد و بین طولهای خاوری $48^{\circ}55'$ و $43^{\circ}55'$ و عرضهای شمالی $37^{\circ}12/5'$ و $37^{\circ}7'$ واقع شده است (نقشه شماره-۱).

۱-۲-۲- راههای دسترسی

ناحیه مورد بررسی در ۳۵ کیلومتری شمال باختری شهرستان میاندوآب واقع شده است. برای دسترسی به این ناحیه فقط یک راه وجود دارد و آن هم مسیر میاندوآب-قلعه پایین می‌باشد. در این مسیر روستاهای زیادی وجود دارد. مهم‌ترین روستاهای مسیر عبارتند از: گوگ‌تپه، جعفرآباد، چلیک، تهرش و قلعه بزرگ.



راه دسترسی به ناحیه، از میان دو آب تاروستای جعفرآباد آسفالت درجه دو ۸ کیلومتر تاروستای تهرش جاده شنی درجه یک و از آنجا تاروستای قلعه بزرگ (منتهی الیه جنوب ناحیه) جاده شنی درجه دو است و در ادامه به داخل ناحیه، جاده‌های خاکی ماشین‌رو وجود دارد. روستای محمدآباد در جنوب خاوری و خارج از ناحیه تاروستای قلعه بزرگ در حدود یک کیلومتر فاصله دارد.

برای دسترسی به بخش میانی ناحیه از جاده خاکی قلعه بزرگ - قلعه پایین می‌توان استفاده کرد. البته قسمتهای زیادی از این جاده توسط سیلابهای فصلی تخریب شده است و روستای قلعه پایین خالی از سکنه می‌باشد.

برای دسترسی به بخش شمالی ناحیه، باید جاده قلعه پایین را به سمت شمال ادامه داد، که این راه به شمال باختری ناحیه ختم می‌شود. در حدود یک کیلومتری جنوب روستای متروکه قلعه پایین مسیر جاده، عرض رودخانه قدیمی زرینه‌رود را قطع می‌کند و به سمت شمال و شمال خاوری ناحیه ادامه پیدا می‌کند.

در بخش جنوب و جنوب خاوری ناحیه راههای مختلف عبور و مرور و زمین‌های کشاورزی روستاهای محمدآباد و قلعه بزرگ وجود دارد که دسترسی را به آن بخش سهل نموده است. دسترسی به بخش خاوری ناحیه کمی مشکل است. برای این منظور باید از محل روستای محمدآباد از عرض رودخانه پرآب زرینه‌رود عبور کرد و سپس به سمت شمال رفت و یا از شمال خاوری ناحیه به سمت جنوب آمد.

۱-۳- ویژگیهای طبیعی

از ویژگیهای طبیعی ناحیه به آب و هوا و پوشش گیاهی اشاره می‌کنیم:

۱-۳-۱- آب و هوا

به‌طور کلی استان آذربایجان غربی دارای دو نوع آب و هوای معتدل و کوهستانی



جنوب خاوری، دارای پوشش گیاهی است. در مجموع می توان پوشش گیاهی این ناحیه را به دو دسته خودرو و کشاورزی تقسیم بندی نمود.

مسیر اصلی رودخانه در این ناحیه در بعضی از نقاط تغییر کرده است. گیاهانی در حاشیه مسیر رودخانه وجود دارند که بیشتر آنها درختچه ها و بوته های خودرو می باشند. در حاشیه مسیرهای قدیمی بیشتر درختان و درختچه ها از بین رفته اند. بویژه در قسمت شمالی ناحیه که مسیر اصلی به صورت دو شاخه است. درختان خشکیده و بی جان عمود بر سطح زمین باقی مانده اند.

به طور کلی پیشروی و پسروی در یاچه روی شرایط زیست محیطی ناحیه اثر می گذارد. پوشش گیاهی خاص و پرندگان مهاجر از موجودات زنده، آب رودخانه، رسوبات ساحلی، آبرفتی و هوا، از عوامل غیر زنده اکوسیستم منطقه هستند که به طور مستقیم بر هم اثر می گذارند، در بخشهای جنوب خاوری و جنوبی ناحیه زمینهای کشاورزی روستاهای محمدآباد و قلعه بزرگ وجود دارد. البته به دلیل بالا بودن میزان شوری آب های سطحی و زیرزمینی در این ناحیه، کشاورزی رونق خوبی ندارد. حتی روستائیان از آب آشامیدن بهداشتی بهره مند نیستند.

محصولات کشاورزی بیشتر شامل گندم، جو، یونجه، صیفی جات، سیب زمینی، پیاز و علوفه می باشد. جانوران اهلی شامل گاو میش، گوسفند، بز، مرغ، اردک، الاغ و سگ می باشند.

۱-۴- مراکز جمعیتی

مهمترین مراکز جمعیتی در ناحیه، روستای محمدآباد و قلعه بزرگ هستند. دو روستای متروکه قلعه پایین و مناف خالدزاده در این ناحیه واقعند. اهالی روستاهای مزبور، پس از پیشروی آب دریاچه در سالهای اخیر و زیر آب رفتن زمینهای کشاورزی و بخشی از خانه های مسکونی به شهرهای میاندوآب و مهاباد مهاجرت کرده اند.



مردم روستاهای محمدآباد و قلعه بزرگ به زبان کردی و با لهجه خاص (مهابادی) گویش می کنند. فعالیت اصلی اهالی این روستاها، کشاورزی و دامداری است.

۱-۵- طرح نمونه برداری و روش کار

به منظور بررسیهای ژئوشیمیایی رسوبات و تعیین میزان پتانسیل و عیار طلا و نقره در مقیاس ۱:۱۰۰۰۰ در ناحیه‌ای به وسعت ۷۰ کیلومتر مربع در انتهای مسیر رودخانه زرینه رود، برنامه‌ای در ۶ مرحله به شرح زیر تنظیم گردید:

۱- جمع آوری و بررسی اطلاعات و گزارشهای موجود در ارتباط با زرینه رود و دریاچه ارومیه در این مرحله تلاش شد تا با بررسی کارهای انجام شده قبلی تحقیقات لازم صورت گرفته و برنامه‌ریزی عملیات صحرایی تهیه گردد و نیز شبکه‌ای به منظور حفر چاهکهای نمونه برداری بر روی نقشه توپوگرافی به مقیاس ۱:۱۰۰۰۰ طراحی شد.

۲- توجیه نقشه‌های موجود قبل از شروع عملیات صحرایی

قبل از شروع عملیات صحرایی، نقشه‌های موجود با طبیعت توجیه گردید و به تغییراتی که در طبیعت ناحیه صورت گرفته است پی برده شد. با توجه به اینکه نقشه‌های موجود، با استفاده از عکسهای هوایی قدیمی (حدود چهار سال پیش) تهیه شده‌اند بعضی از عوارض طبیعی از جمله مسیر رودخانه در محل پیمایش بخش جنوب خاوری ناحیه مسیر رودخانه در محل مجاورت روستاهای متروکه منافع خالدزاده و قلعه پایین و شاخه‌های اصلی و فرعی انتهای رودخانه در شمال و بخش میانی ناحیه تغییر کرده است. به نظر می‌رسد این تغییرات ناشی از بالا آمدن سطح آب دریاچه (پیشروی) در سالهای اخیر می‌باشد.

۳- عملیات صحرایی با هدف نمونه برداری براساس شبکه طراحی شده

در این عملیات دو نفر زمین شناس و یک نفر تکنسین زمین شناسی شرکت داشتند. در



این شبکه تعداد ۷۰ نقطه برای حفر چاهک یا نمونه برداری سطحی مشخص گردید. فاصله هر نقطه از نقطه مجاور به طور تقریبی یک کیلومتر میباشد. هر نقطه نمونه برداری نمایانگر ویژگیهای ژئوشیمیایی و رسوب شناسی مساحتی معادل یک کیلومتر مربع پیرامون خود می باشد. با توجه به اینکه این ناحیه از نظر ناهمواری، دارای توپوگرافی بسیار ملایم است و تغییر یافتن مسیر رودخانه که سبب عدم انطباق نقشه توپوگرافی موجود با وضعیت فعلی زمین شده، برای دسترسی به نقاط مورد نظر به کمک کمپاس زمین شناسی جهت یابی و به کمک متر نواری و گاهی (Pacing) فاصله ها پیموده می شد. در محل هر نقطه یک پرچم نصب می شد تا از فاصله دور مشخص باشد. برای دسترسی ساده تر، از هر نقطه به چهار نقطه مجاور، به کمک کمپاس به هر کدام از آنها قراول رفته (گراگیری نموده) و خطوطی به موازات راستای آنها روی زمین و در کنار پرچم، کشیده می شد. بدین ترتیب همه نقاط دارای پرچم شاخص و خطوط جهت نما بودند. در شبکه نمونه برداری تعداد ۶۹ چاهک به عمقهای مختلف از ۰/۵ تا ۲ متر حفر گردید. در حفر چاهک از دو گروه کارگر محلی استفاده شد.

رسوبات دیواره عمودی چاهکها از نظر ویژگیهای ژئوشیمیایی مورد بررسی صحرایی قرار می گرفت و ضمن رعایت نکات فنی از هر چاهک تعداد دو نمونه برداشت شد. رسوبات مذکور را از الک ۲۰- میش عبور داده و در حدود ۴۰۰۰ تا ۵۰۰۰ سانتی متر مکعب در کیسه های پلاستیکی ویژه ای بسته بندی شدند. شماره کد نمونه ها در روی کیسه و روی نقشه (محل نمونه برداری) ثبت شدند. تعداد چهار نمونه نیز از رسوبات سطحی پادگانهای آبرفتی و رسوبات بخش پوینت بار رودخانه زرینه رود برداشت گردید.

۲- مطالعات آزمایشگاهی

پس از پایان یافتن عملیات صحرایی و بازگشت گروه صحرایی، برنامه آزمایشگاهی

* در صورت خیس بودن نمونه ها خشک می شدند.



نمونه‌های برداشت شده، آماده و همراه با نمونه‌های مربوطه تحویل آزمایشگاه گردید.
برنامه مذکور به شرح زیر بوده است:

الف- تعداد ۱۲۳ نمونه ژئوشیمیایی جهت تعیین عیار عناصر طلا و نقره:

| | | | | | | | |
|----------|----------|----------|----------|----------|----------|-------------------------------------|----------|
| M,1-1,G | M,1-2,G | M,21-1,G | M,21-2,G | M,41-1,G | M,41-2,G | M,61-1,G | M,61-2,G |
| M,2-1,G | M,2-2,G | M,22-1,G | M,22-2,G | M,42-1,G | M,42-2,G | M,62-1,G | M,62-2,G |
| M,3-1,G | M,3-2,G | M,23-1,G | M,23-2,G | M,43-1,G | M,43-2,G | M,63-1,G | M,63-2,G |
| M,4-1,G | M,4-2,G | M,24-1,G | M,24-2,G | M,44-1,G | M,44-2,G | M,64-1,G | M,64-2,G |
| M,5-1,G | M,5-2,G | M,25-1,G | M,25-2,G | M,45-1,G | M,45-2,G | M,65-1,G | M,65-2,G |
| M,6-1,G | M,6-2,G | M,26-1,G | M,26-2,G | M,46-1,G | M,46-2,G | M,66-1,G | M,66-2,G |
| M,7-1,G | M,7-2,G | M,27-1,G | M,27-2,G | M,47-1,G | M,47-2,G | M,67-1,G | M,67-2,G |
| M,8-1,G | M,8-2,G | M,28-1,G | M,28-2,G | M,48-1,G | M,48-2,G | M,68-1,G | M,68-2,G |
| M,9-1,G | M,9-2,G | M,29-1,G | M,29-2,G | M,49-1,G | M,49-2,G | M,69-1,G | M,69-2,G |
| M,10-1,G | M,10-2,G | M,30-1,G | M,30-2,G | M,50-1,G | M,50-2,G | M,70-1,G | M,70-2,G |
| M,11-1,G | M,11-2,G | M,31-1,G | M,31-2,G | M,51-1,G | M,51-2,G | M,T-101,G M,T-102,G M,T-103,G | |
| M,12-1,G | M,12-2,G | M,32-1,G | M,32-2,G | M,52-1,G | M,52-2,G | | |
| M,13-1,G | M,13-2,G | M,33-1,G | M,33-2,G | M,53-1,G | M,53-2,G | | |
| M,14-1,G | M,14-2,G | M,34-1,G | M,34-2,G | M,54-1,G | M,54-2,G | | |
| M,15-1,G | M,15-2,G | M,35-1,G | M,35-2,G | M,55-1,G | M,55-2,G | | |
| M,16-1,G | M,16-2,G | M,36-1,G | M,36-2,G | M,56-1,G | M,56-2,G | | |
| M,17-1,G | M,17-2,G | M,37-1,G | M,37-2,G | M,57-1,G | M,57-2,G | | |
| M,18-1,G | M,18-2,G | M,38-1,G | M,38-2,G | M,58-1,G | M,58-2,G | | |
| M,19-1,G | M,19-2,G | M,39-1,G | M,39-2,G | M,59-1,G | M,59-2,G | | |
| M,20-1,G | M,20-2,G | M,40-1,G | M,40-2,G | M,60-1,G | M,60-2,G | | |

ب- تعداد ۱۰ نمونه انتخابی از ۱۲۳ نمونه ژئوشیمیایی جهت تعیین عیار عناصر و اکسیدهای اصلی:

| | |
|----------|-----------|
| M,1-1,G | M,60-1,G |
| M,2-2,G | M,61-1,G |
| M,14-2,G | M,T-101,G |
| M,38-1,G | M,T-102,G |
| M,43-2,G | M,T-103,G |

ج- تکرار دو نمونه ژئوشیمیایی به منظور حصول اطمینان از عیار عناصر طلا و نقره در

آزمایشگاه دیگر:

| |
|-----------|
| M,14-1,G |
| M,T-101,G |

۵- بررسی نتایج آزمایشگاهی

در این مرحله همه اطلاعات حاصل از برنامه آزمایشگاهی مورد بررسی قرار گرفت.





۶-تنظیم و تدوین گزارش نهایی

در این مرحله با استفاده از نتایج حاصل از برداشت‌های صحرائی و مطالعات

آزمایشگاهی، گزارش حاضر تهیه و ارائه می‌گردد*.

* در نقشه نمونه‌برداری ارائه شده، شماره نمونه‌ها به ترتیب از ۱ تا ۱۴۰ مشخص شده است.



بخش دوم: زمین شناسی عمومی و محیط های رسوبی ناحیه

ناحیه مورد بررسی در کرانه های جنوب خاوری دریاچه ارومیه واقع شده است. در این بخش ابتدا زمین شناسی عمومی با تکیه بر زمین شناسی کوه های جنوبی دریاچه و سپس محیط های رسوبی ناحیه که شامل محیط های دریاچه ای و آبرفتی است مورد بحث قرار می گیرد:

۱-۲- زمین شناسی عمومی

دریاچه ارومیه یکی از پست ترین فرونشست های ناحیه آذربایجان را تشکیل داده و دورتادور آن را کوه های بلندی با ارتفاع بیش از ۲۰۰۰ متر فرا گرفته است. سنگ های گوناگون رسوبی، آذرین، دگرگونی موجود در اطراف دریاچه ضخامت بیش از ۱۵۰۰۰ متر را تشکیل داده اند که قدیمی ترین آنها مربوط به پرکامبرین است. در حالی که جوانترین نهشته ها در دریاچه و اطراف آن مربوط به عهد حاضر است.

رودها و آبراهه های دائمی و موقت فراوانی از کوه های اطراف دریاچه سرچشمه می گیرند که پس از گذر از کوهپایه ها و دشت ها، آب خود را در آن تخلیه می نمایند. زرينه رود و سيمينه رود که تامین کننده بیش از نیمی از آب های ورودی به دریاچه هستند به عنوان رود های دائمی با گذر از این دشت ها و فرسایش آنها مقادیر معتدلی از رسوبات را با خود به دریاچه ترابری می کنند که بر حسب اندازه دانه ها در دلتا، مصب و داخل دریاچه رسوب می نمایند.

کوه های کرانه جنوبی دریاچه ارومیه که بالای مدار $36^{\circ}45'$ عرض شمالی واقع می شود، حد کوه های دریاچه ارومیه را در جنوب - جنوب خاوری و جنوب باختری تعیین می نماید.

بیش از ده هزار متر از واحدهای سنگی مختلف در این کوهها وجود دارند که نقشه و



گزارش آن توسط ج. افتخارنژاد (۱۹۸۰) تهیه گردیده است. واحدهای سنگ چینه‌ای موجود در این قسمت عبارتند از:

- سنگهای دگرگونی پرکامبرین
- گرانیت دوران
- سازند مهاباد
- سازند بایندور
- سازند سلطانیه
- سازند باروت
- سازند زاگون
- سازند لالون
- سازند میلا
- سنگهای آهکی و آواری پرمین
- آمیزه‌های رنگین و سنگهای رسوبی کرتاسه
- سازند قم و برونزد کوچکی از توفهای سبز
- رسوبات کواترنر شامل:
 - سنگهای آذرین بیرونی (بازالت)
 - پادگانه‌های قدیمی و آبرفت‌های بادبزنی کهن
 - تراورتن
 - پادگانه‌های جوان و آبرفت‌های بادبزنی جوان
 - سواحل باتلاقی و نهشته‌های آن

رسوبات تشکیل دهنده ناحیه مورد مطالعه از رسوبات آبرفتی و دریاچه‌ای هستند که

در بخشهای بعدی در مورد آنها مطالبی مطرح می‌شود.

۲-۲- محیط‌های رسوبی

ناحیه مورد بررسی در حاشیه جنوب خاوری دریاچه ارومیه و دهانه رودخانه زرینه‌رود قرار دارد. این ناحیه یک محیط رسوبی است که رسوبات آن تحت تاثیر محیط دریاچه‌ای و رودخانه‌ای ته‌نشین گردیده‌اند. رودخانه زرینه‌رود بار رسوبی خود را در ناحیه مزبور در اختیار آب دریاچه می‌گذارد. در این بخش مطالبی در باره دریاچه ارومیه و رودخانه زرینه‌رود مطرح می‌شود:



۲-۲-۱- دریاچه ارومیه

۲-۲-۱-۱- ویژگیهای دریاچه

دریاچه ارومیه بزرگترین دریاچه داخلی ایران است که در شمال باختری کشور قرار دارد. این دریاچه بین طولهای خاوری 45° تا 46° و عرضهای 37° تا 38° و $17'$ دقیقه واقع شده است که ارتفاع آن نسبت به سطح آزاد دریا حدود 1300 متر است. کوههای بلند و ناهمواری پیرامون پهنه دریاچه را در بر گرفته اند که ارتفاع آنها بیشتر از 2500 متر می باشد. قله کوه قوچ گلی داغی در مجموعه آتشفشانی سهند با ارتفاع 3750 متر (نقشه توپوگرافی جاگ $1:250000$) بلندترین آنهاست. میانگین ارتفاع سطح آب 1278 متر است که با تغییر سالانه ای تا یک متر و گاه بیشتر از آن نیز همراه است.

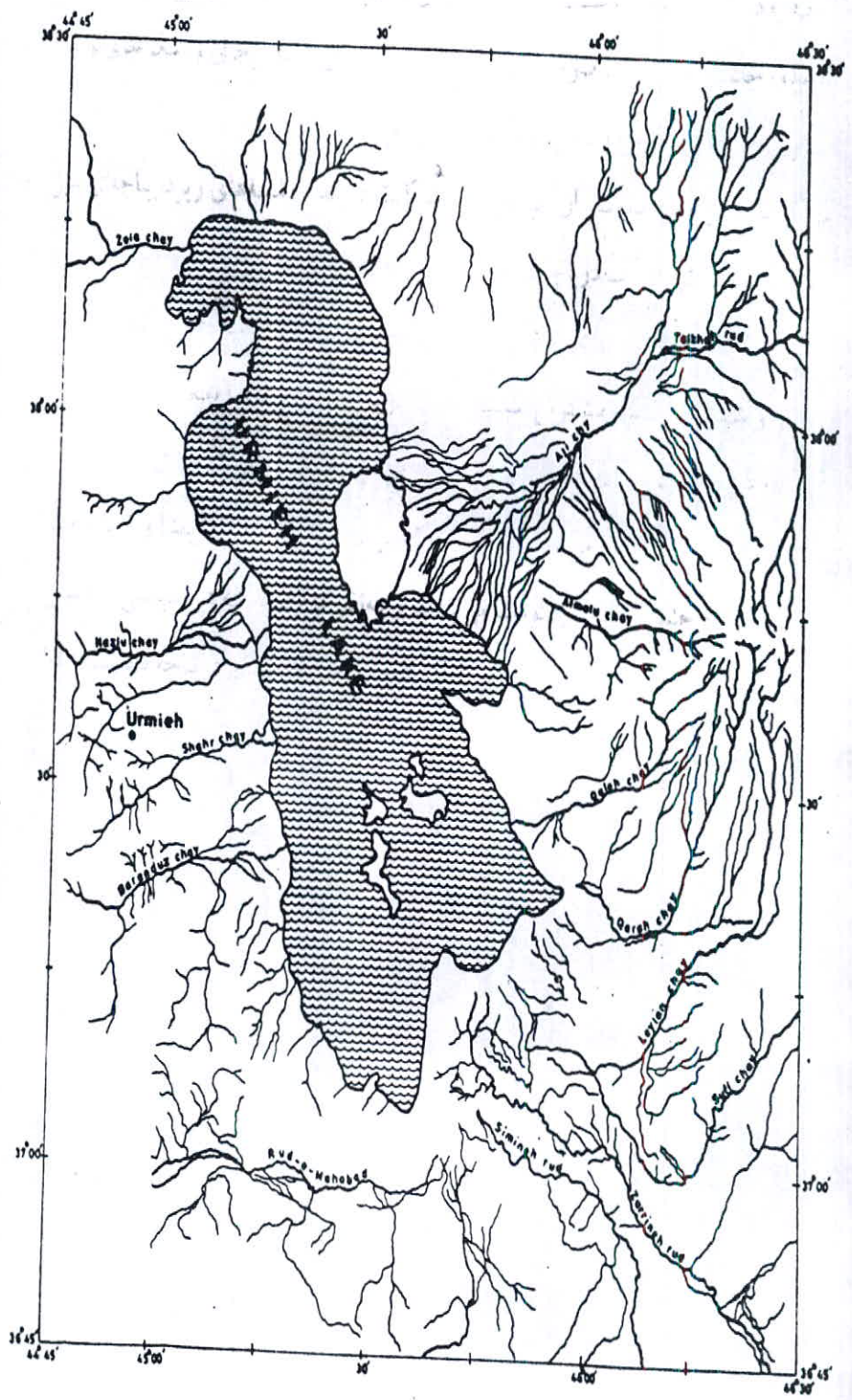
بیشترین مساحت دریاچه در ماههای اردیبهشت و خرداد به دلیل ذوب کامل برف کوههای پیرامون آن است و کمترین گسترش آن در ماههای مهر و آبان می باشد که باران و آب رودها به حداقل و تبخیر دریاچه به حداکثر خود می رسد.

آب و هوای حوضه رسوبی ارومیه به طور عمده ای تحت تاثیر کوههای پیرامون می باشد. این حوضه، آب و هوایی از نوع نیمه خشک قاره ای دارد و از مشخصات آن تغییر نسبتاً زیاد گرماست که به دلیل تاثیر توپوگرافی محل می باشد.

دما در این حوضه بین صفر تا 20 درجه زیر صفر در زمستان و تا 40 درجه بالای صفر در تابستان تغییر می کند. بارش سالانه بین 200 تا 300 میلی متر است. پربارش ترین فصل سال در زمستان است که تا نیمه اول بهار ادامه دارد و خشک ترین فصل، اوایل تا اواخر تابستان است. وزش بادهای خشکی با امتداد شمال باختری - جنوب خاوری در این منطقه موجب برپایی موجهایی به ارتفاع 80 سانتی متر تا یک متر شده و آب دریاچه را آشفته می کند و این از ویژگیهای دیگر آب و هوایی منطقه است.

تغییر شوری (Salinity) آب دریاچه تابع وارونه ای از ژرفای دریاچه است و با افزایش ژرفا شوری آن کمتر می شود.





شكل شماره-۱: گستره آبيگر درياچه اروميه



رودهای دائمی که تغذیه کننده اصلی آب دریاچه هستند عبارتند از: زرينه رود، تلخه رود (آجی چای)، شهر چای، زولا چای، سیمینه رود، لیلان چای، نازلو چای، باراندوز چای، رود مهاباد، صوفی چای، قره چای، قلعه چای، آلمالو چای و اسکر چای و نیز بسیاری از رودهای فرعی و دائمی و فصلی که از کوههای بلند پیرامون دریاچه سرچشمه می گیرند و در تأمین قسمتی از آب دریاچه شرکت دارند. چشمه های زیر دریاچه ای نیز تأمین کننده بخشی از آب دریاچه هستند (شکل شماره-۱).

دریاچه ارومیه حوضه ای است که کف آن مسطح و دارای شیب خیلی کم به طرف مرکز و شمال می باشد. بیشترین گستره کف دریاچه از موج نماها (Ripple Marks) پوشیده شده است، ولی در قسمتهای ژرف آن (مرکز و شمال) برجستگیهای پشته مانندی (Mond Features) دیده می شود که ۲۰ تا ۳۰ متر درازا، ۵ تا ۱۰ متر پهنا و ۱ تا ۲ متر بلندی دارند و جنس آنها از آراگونیت می باشد و به نظر می رسد که در سیمانی از همین جنس سخت شده اند. این پشته ها را می توان نتیجه فرسایش کف دریاچه دانست زیرا لایه بندی در آنها از نوع ناپیوسته بوده و ریختنهایی که در بام این پشته ها دیده می شوند نشان دهنده ساختمان های داخلی ثانوی در آنها است.

دریاچه ارومیه یک دریاچه تکتونیکي نسبتاً بزرگ و فوق اشباع از نمک است که در یک حوضه بسته قرار گرفته است. از دید زمین ساختی این دریاچه در قسمتی از پهنه خرد شده بین ورق های عربستان و اوراسیا و خرده ورق های ایران و ترکیه که بین ورق های مزبور فشرده شده اند، قرار گرفته است. این حوضه در امتداد یک سیستم فعال از گسل های فشاری واقع شده است که حرکات و فعالیت های این گسل ها (زرينه رود، شمال تبریز) احتمالاً عامل اصلی هم آهنگی سیستم آبرگیری این دریاچه شده است.

این دریاچه در یک فرونشست (Depression) کم ژرفای وسیعی قرار می گیرد که ژرفترین قسمت آن در حال حاضر ۱۳ متر و در گوشه شمال باختری است. میانگین ژرفای آن ۶ متر است.



۲-۱-۲-۲- نهشته‌های دریاچه

نهشته‌های دریاچه ارومیه به‌طور عمده‌ای از نوع آواری، شیمیایی، بیوشیمیایی و رسوبات برجای تشکیل شده و در حال تشکیل است و شامل کانیهای گوناگون کلرور و سولفات می‌باشند.

رودهای دائمی و بسیاری از سیلابهای موقت نیز بار ریزدانه و آواری خود را به‌درون دریاچه می‌برند و در تنوع نهشته‌های آن نقش بسزایی دارند. بیشتر این نهشته‌ها از گل‌ولای (mud) کربناتی است که بسیار دانه‌ریز بوده و به‌حالت تیغه‌های نازک (Lamina) روی هم قرار گرفته‌اند. فعالیت‌های زیستی در تشکیل نهشته‌های کربناتی و آواری دریاچه اهمیت ویژه‌ای دارد (ریزه سرگین‌های خرخنگها).

۲-۱-۲-۱- نهشته‌های آواری

این نهشته‌ها که همراه رودها و سیلابها به‌دریاچه می‌رسند، آمیزه‌ای از دانه‌های ریز و درشت سنگهای رسوبی، آذرین و دگرگونی‌اند. خاستگاه آنها برونزدهای تشکیل دهنده کوههای پیرامون دریاچه و حوضه آبرگیر آن است. کلسیت، کوارتز و میکا فراوانترین کانیهای این نهشته‌ها را تشکیل می‌دهند. همراه آنها کانیهای دیگر مانند پلاژیوکلاز، کائولینیت و فلدسپاتهای پتاسیم‌دار نیز وجود دارد که کمتر هستند. تغییر اقلیمی در طول سن دریاچه سبب شده که رژیم رسوبگذاری دریاچه‌ای فوق اشباع از نمک به‌رسوبگذاری از نوع آب شیرین و یاللب شور تبدیل گردد و در نتیجه کانیهای آواری موجود در نهشته بیشتر و بیشتر شود. با افزایش میزان بارندگیهای سالیانه آب دریاچه رقیق و در نتیجه از ته‌نشتن شدن کانیهای شیمیایی کاسته می‌شود. از دهانه رودخانه زرينه‌رود و در جایی که رودخانه به‌دریاچه می‌پیوندد هم نهشته‌های موجود از نوع آواری دانه درشت تا سیلت (silt) می‌باشند. واکنش میان آب شیرین رودخانه و آب شور دریاچه موجب میشود که ریزدانه‌های رسی که به‌حالت دوار در آب می‌باشند از هم جدا شده و زودتر ته‌نشین شوند. مقدار رسوبات شیمیایی در پیوندگاه رودخانه و دریاچه ناچیر است. یکی دیگر از



سرچشمه‌های نهشته‌های آواری ریزدانه، سیلت‌هایی هستند که بادهای شدید فصلی به دریاچه می‌باشند. این کار به‌ویژه در مورد ریزدانه‌های خاکستر آتشفشانی کوه سهند بسیار نقش آفرین است.

۲-۲-۱-۲-۲- نهشته‌های برجا

این نهشته‌ها بیشتر شامل آراگونیت، کلسیت، دولومیت، پوسته‌ها و ... می‌باشد که به‌طور مختصر در زیر به آنها اشاره می‌شود:

آراگونیت

تشکیل نهشته‌های شیمیایی مانند آراگونیت و کلسیت بستگی به تغییر دما و مقدار تبخیر دارد ولی مقدار گاز کربنیک در محیط رسوبی که توسط جانداران تولید می‌شود بسیار اساسی‌تر است.

رسوب آراگونیت و یا کلسیت در یک محیط رسوبی تابع مستقیمی از نسبت منیزیم به کلسیم (Mg/Ca) در محیط است. به این معنی که با افزایش مقدار منیزیم، آراگونیت و با افزایش کلسیم، کلسیت ته‌نشین می‌شود (مولر و همکاران، ۱۹۷۲). گروهی از دانشمندان مانند لیپمن (۱۹۷۳)، فولک و لاند (۱۹۷۵) می‌گویند که یون‌های منیزیم چون زهری در ساختمان شبکه بلور کلسیت اثر کرده و از تشکیل بلورهای آن جلوگیری می‌کند و در نتیجه آراگونیت تشکیل می‌شود. برپایه نوشته مولر و همکاران فراوانی مقدار آراگونیت در نمونه‌های بررسی شده نشان می‌دهد که نسبت منیزیم به کلسیم در آب دریاچه ارومیه هیچگاه کمتر از ۵ به ۱ نبوده است و این نسبت اکنون ۲۸ به ۱ است (مصطفی شهبابی، ۱۳۷۳).

کلسیت

در نمونه‌های بررسی شده از مغزه‌های دریاچه ارومیه (مصطفی شهبابی، ۱۳۷۳)،



وجود کلسیت را می توان بدین شرح توجیه کرد:

کلسیت از تجزیه و فرسایش سنگهای کربناتی گسترده در پیرامون دریاچه به وجود آمده و به صورت بار محلول در رودهای دائمی و فصلی به دریاچه رسیده است. وجود دانه های کوارتز همراه کلسیت خاستگاه آواری بودن آن را تأیید می کند. در بعضی از قسمتهای دریاچه کلسیت خاستگاه آلی دارد.

دولومیت

موضوعهای وابسته به خاستگاه و چگونگی شرایط تشکیل دولومیت از دیرباز مورد بحث متخصصین بوده است. به طور کلی دولومیتی شدن نیاز به دو شرط اصلی و اساسی دارد:

۱- نسبت منیزیم به کلسیم در آب باید به اندازه ای باشد که اجازه دهد واکنش لازم جهت تشکیل دولومیت صورت گیرد.

۲- مکانیسمی که توانایی و ظرفیت بایسته را برای به جنبش در آوردن حجم معین و کافی از مایع منیزیم دار در محیط موجود باشد تا واکنش دولومیتی شدن انجام شود (بلات و همکاران، ۱۹۷۲).

دولومیت در دریاچه ارومیه هم دارای خاستگاه آواری است و هم خاستگاه شیمیایی دارد. رسوب کلسیت و جانشینی قسمتی از آن به وسیله دولومیت در شرایط ویژه ای انجام شده است.

پوسته ها

در بسیاری از نمونه های بررسی شده لایه های بسیار نازک ۰/۵ تا ۱ میلیمتر دیده می شود که کاتوره وار چون پوسته های درون نهشته ها تشکیل شده اند. جنس اصلی این پوسته ها لایه های سرگین داری است که با سیمانی از جنس آراگونیت، پس از رسوب گذاری به هم چسبیده و جوش خورده اند (مصطفی شهبازی، ۱۳۷۳).



۲-۲-۲- زرینه رود

با توجه به این که ناحیه مورد بررسی در دهانه رودخانه زرینه رود قرار دارد و ویژگیهای آن ارتباط مستقیمی با رسوبات آبرفتی این رودخانه دارد، در این قسمت حوضه آبریز و رسوبات آبرفتی زرینه رود را مورد بررسی قرار می دهیم:

زرینه رود مهمترین رودخانه ای است که حوضه رسوبی دریاچه ارومیه را تغذیه می کند و دارای ویژگیهای زیر می باشد:

- ۱- طول ۳۰۲ کیلومتر
- ۲- دانی
- ۳- ارتفاع سرچشمه ۲۵۰۰ متر
- ۴- ارتفاع ریزشگاه ۱۲۷۸ متر
- ۵- شیب متوسط ۰/۴٪
- ۶- میانگین آبدی ماهانه ۱۳۹/۵ میلیون متر مکعب
- ۷- متوسط آبدی سالانه ۱۸۱۳ میلیون متر مکعب
- ۸- رژیم سیلابی
- ۹- مسیر کلی نخست شمالی، سپس شمال باختری

زرینه رود از چشمه سارهای دامنه جنوبی کوههای چهل چشمه، بردر خاوی، ملخور، کنه شمش و قره الیاس واقع در دهستان سرشید مریوان در ۶۲ کیلومتری شمال باختری سنندج و ۳۵ کیلومتری شمال خاوری مریوان سرچشمه می گیرد و بنام چم جغتو رو به سوی شمال جریان می یابد و پس از مخلوط شدن با چندین آبراهه در یک کیلومتری جنوب روستای بوخلر با چم بایدر در هم می آمیزد و در یک کیلومتری شمال روستای سونه با چم سرچشمه مخلوط می گردد. در روستای قشلاق با چم گوره قلعه مخلوط می گردد. در یک کیلومتری خاوری روستای داش آلودجه با چم سفز که یکی از مهمترین آبراهه های زرینه رود به شمار می آید، مخلوط می شود و پس از دو کیلومتر چم خورخوره به آن اضافه می شود. رودخانه ساروق که بزرگترین ریزابه زرینه رود محسوب می گردد از ارتفاعات خاوری به آن ملحق می شود. سد زرینه رود در محل تلاقی این رودخانه ها در باختر روستای یمین آباد در سال ۱۳۵۰ احداث گردیده است. این رودخانه در ادامه مسیر خود با چم قوره، هاچه سودا و خچه مخلوط شده و در ادامه مسیر از باختر شهر شاهین دژ می گذرد. از این



محدوده به بعد عرض بستر رودخانه زیاد می شود و به موازات جاده اتومبیل رو شاهین دژ به میاندوآب رو به سوی شمال باختری روان می گردد و در سر راه روستاهای زیادی را مشروب می سازد. رودخانه های آجرلو و قوری چای نیز در طول مسیر به زرينه رود می ریزد و پس از عبور از شهر میاندوآب سرانجام در محل روستاهای قلعه پایین و مناف خالدزاده به دریاچه ارومیه وارد می گردد (شکل شماره ۲-).

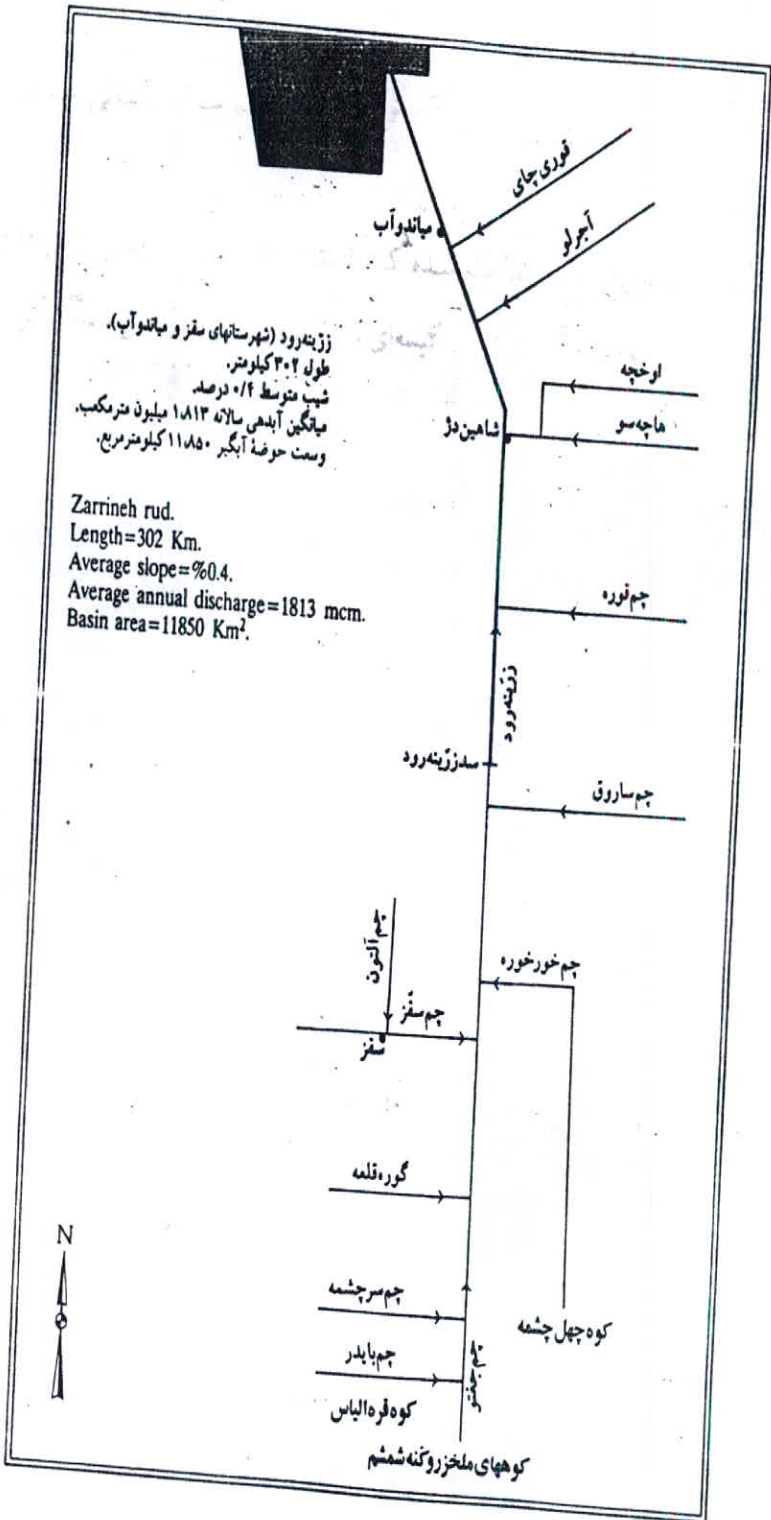
در حوضه آبریز زرينه رود واحدهای سنگی گوناگونی بیرون زدگی دارند. با توجه به اینکه این حوضه مساحتی معادل ۱۱۸۵۰ کیلومتر مربع دارد، ستون چینه شناسی آن شامل واحدهای سنگی پرکامبرین تا رسوبات کواترنری می باشد. مجموعه سنگهای این مساحت در اثر فرآیند هوازدگی (فیزیکی و شیمیایی) تخریب و تجزیه می شوند و سپس به وسیله عوامل حمل کننده طبیعی، به ویژه آب های جاری، از محل سنگهای مادر دور می شوند. میزان حمل و نقل ذرات به انرژی رودخانه و طول مسیر وابسته است. عوامل موثر بر میزان انرژی رودخانه عبارتند از:

شیب بستر
حجم آب جاری
اختلاف ارتفاع بستر نسبت به سطح مبنا
و شکل دره رودخانه.

همانطور که اشاره شد بستر رودخانه بعد از شاهین دژ پهن تر می شود، شیب آن کمتر و میزان انرژی کاهش می یابد. زرينه رود هرچه به دریاچه نزدیکتر می شود دره رودخانه ای آن به تدریج به مرحله بلوغ خود می رسد و فرسایش جانبی آن زیادتیر شده و در نتیجه پیمایش رودخانه بیشتر می شود و به عبارتی زرينه رود در بخش جلگه ای دریاچه به یک رودخانه ماندری تبدیل شده است و میزان انرژی آن نسبت به بخش های بالائی حوضه بسیار کمتر است و فقط در مواقع طغیان و سیلابی انرژی آن افزایش می یابد.

یکی از رودخانه های بزرگی که به زرينه رود می پیوندد، رودخانه ساروق می باشد. بخشی از آبراهه های سرشاخه آن از دامنه جنوب خاوری کوه قره داش یعنی مجاورت روستاهای زره شوران و یار عزیز، سرچشمه می گیرند. ارتفاعات پیرامون زره شوران دارای





شکل شماره ۲- مسیر رودخانه و سرشاخه‌های فرعی زرنه رود



واحدهای سنگی دگرگونی حاوی کانیهای طلا و آرسنیک دار هستند. در این محدوده سنگهای شیبست سبز، سرپانتینی نیت همراه با شیبستهای سربستی و آمفیبولیت در زیر واقع شده و بخشهای سیلیسی و چرنی بر روی آنها قرار گرفته است. سری کربناتی که سنگ دربرگیرنده کانی است دارای ضخامت بیش از ۱۰۰ متر می باشد.

نیروهای تکتونیکی شدید باعث شده که گسترش کانی سازی آرسنیک در داخل سنگ درونگیر به صورت رگه، رگچه، کیسه ای و دانه های پراکنده در متن سنگ کربناته دگرگون شده (مرمر)، سیلیس و شیل ظاهر گردد. کانیهای ارزشمند که در این واحدهای سنگی وجود دارند عبارتند از:

رالگار
اورپیمان
آنتیمونیت
فلونورین
طلا
باریت
مالاکیت
گالن

از نظر اقتصادی رالگار، اورپیمان و طلا از درجه اهمیت بالاتری برخوردار است. در نتیجه عملکرد عوامل موثر بر هوازدگی سنگهای منطقه و شکسته شدن سنگهای معدنی و آزاد شدن ماده معدنی به ویژه به سبب شکنندگی سریع رالگار-اورپیمان، طلای موجود در آنها در اختیار عامل حمل کننده یعنی نیروی جاذبه و آب های سطحی قرار می گیرد.

طلا به دو صورت محلول و معلق همراه آب حمل می گردد و در محیطی مناسب رسوب می شود. بنابراین دو نوع رسوب شیمیایی و آواری به وجود می آورد. ذرات و قطعات طلا دار که به صورت معلق توسط آب انتقال پیدا می کنند، بسته به میزان انرژی آب از محل سنگ مادر دور می شوند. هرگاه انرژی آب برای حمل کافی نباشد آنها را ته نشین می کند. با توجه اینکه طلا وزن مخصوص بالایی دارد (۱۹/۳ گرم بر سانتی متر مکعب) انرژی عامل انتقال (آب رودخانه) باید زیاده تر باشد. بنابراین ذرات طلا دار از سنگ در برگیرنده فاصله



زیادی نمی گیرد. رسوبات طلا دار در دره آبراهه زره شوران و یار عزیز تمرکز پیدا کرده و از فواصل دورتر اثری از این رسوبات به چشم نمی خورد. بخشی از طلا که به صورت محلول در آب انتقال پیدا می کند توسط پوشش گیاهی مسیر آبراهه یار عزیز جذب می گردد و بسیاری از بوته های گیاهی و علف های مسیر رودخانه در فاصله کمی دورتر از رسوبات طلا دار در پیکره خود یونهای طلا دارند و در ریشه بعضی از آنها طلا به صورت ذرات بسیار ریز مشاهده می گردد.

اما اینکه چرا خارج از این محدوده طلا وجود ندارد، دلیل آن به هم پیوستن شاخه های فرعی زیادی است که غلظت محلول در آب را به شدت پایین می آورند و این پدیده برای رسوب گذاری طلا و یا جذب آن توسط گیاهان مناسب نمی باشد.

در رسوبات طلا دار رودخانه ای معمولا بیش از ۹۰٪ این فلز در فاصله بسیار نزدیک به سنگ در برگیرنده تجمع حاصل می کند. متفاوت بودن شدت جریان رودخانه در قسمت های مختلف، حتی در یک حوضه معین رسوبگذاری موجب تغییر تمرکز مواد می گردد. پلاسره های رودخانه ای که از کانسارهای اولیه منشأ می گیرند در موارد زیادی (بویژه در مورد طلا) می تواند به کشف و شناسایی اصل آنها کمک کند.

در هر حال با ارزشترین کانسارهای پلاسر، پلاسره های طلا است. طلا در این کانسارها غالبا با نقره و گاهی با مس به صورت آلیاژ مشاهده می گردد. ولی چون قابلیت انحلال نقره و مس بیشتر از طلا است، به همین جهت با گذشت زمان از آن جدا شده و ذرات طلا به حالت آزاد پلاسر، باقی می ماند. اصولا در مورد زایش طلای درون پلاسر نظریات مختلفی موجود می باشد. این مسئله در مورد پلاسره های زره شوران نیز صادق است.

در چند مورد مشاهده شده است که بعضی از آبرفتهای طلا دار در آب و هوای مرطوب، پس از استخراج و گذشت چندین سال، دوباره پلاسر طلا دار به وجود آمده است. ولی در مورد پلاسره های کانسار طلای زره شوران هیچ وقت این اتفاق نیفتاده است.

در مناطق پلاسره های طلا، خاکستر گیاهان میزان درصد ناهنجاری از طلا را در خود نشان می دهند. گاهی طلا به صورت دانه های ریز بر روی ریشه گیاهان مشاهده می گردد.



تمام این داده‌ها نوعی تحریک طلا، حل آن و انباشته شدن دوباره آن را نشان می‌دهد. با توجه به اینکه ناحیه مورد بررسی در دهانه رودخانه زرینه‌رود واقع است و نوعی محیط پلاستی محسوب می‌گردد و با توجه به اینکه کانسار طلا زره‌شوران در آبراهه‌های سرشاخه‌های حوضه آبریز این رودخانه قرار دارد، انتظار می‌رفت که در این محیط آثاری از طلا و کانیهای طلا دار وجود داشته باشد. ولی براساس نمونه برداریهای انجام شده و آزمایشهای صورت گرفته، هیچ گونه آثار اقتصادی طلا و نقره در این رسوبات مشاهده نگردید.



بخش سوم: پیدایش و ذخائر طلا و نقره

با توجه به اینکه هدف بررسی‌های انجام شده در این ناحیه، طلا و نقره بوده و نتیجه بررسی‌ها نشان داد که پراکندگی این دو عنصر بسیار اندک است، لذا مطالبی، اگرچه مختصر، درباره تولید طلا و نقره، پراکندگی آن در لیتوسفر و رده‌بندی ذخایر مربوطه در این بخش مطرح می‌شود:

۳-۱- طلا (Au)

طلا به خاطر زیبایی، کیمیایی و پایداری در تمام طول تاریخ مورد توجه بشر بوده است. نقش ابتدائی آن در زندگی بشر بیشتر جنبه تزئینی و زینتی داشته است. امروزه به‌عنوان اصلی‌ترین مبنای مبادلات تجاری در آمده و در بین ملل صنعتی جهان و نیز مبادلات تجاری بین‌المللی طلا به‌عنوان وجه قابل قبول و پرداخت بدهی‌های بین‌المللی عمل می‌کند و به‌عنوان پشتوانه رسمی یا غیر رسمی برای پول ملل مختلف هنوز مطرح است. به‌طور خلاصه طلا نقش خود را به‌عنوان ذخیره پولی در هر سطحی حفظ کرده است و بانکهای مرکزی ملل مختلف آن را به‌عنوان ذخیره پولی نگهداری می‌کنند. چه به‌طور خصوصی و چه به‌طور عمومی طلا نقش خود را به‌عنوان نوعی ثروت ثابت کرده است.

با پیشرفت جدیدی که در تکنولوژی حاصل شده است، طلا هر روز مصارف صنعتی بیشتری نیز پیدا می‌کند. به‌خصوص در صنایع الکترونیک، ولی مصارف صنعتی نسبت به مصارف تجاری آن فرعی است. گرانی قیمت طلا در کاهش مصارف صنعتی و ایجاد محدودیت‌های کاربری آن بی‌تاثیر نبوده است.

۳-۱-۱- تولید طلا

بیش از ۵۰۰۰ سال از تاریخ اولین معدن طلا در روی سیاره ما می‌گذرد. در این مدت بیش از ۱۳۰۰۰۰ تن طلا از معادن استخراج شده است. بخش اعظم این مقدار طلا بعد از سال ۱۵۰۰ میلادی تولید شده است و حدود نصف کل مقدار طلای استخراج شده در چهل سال



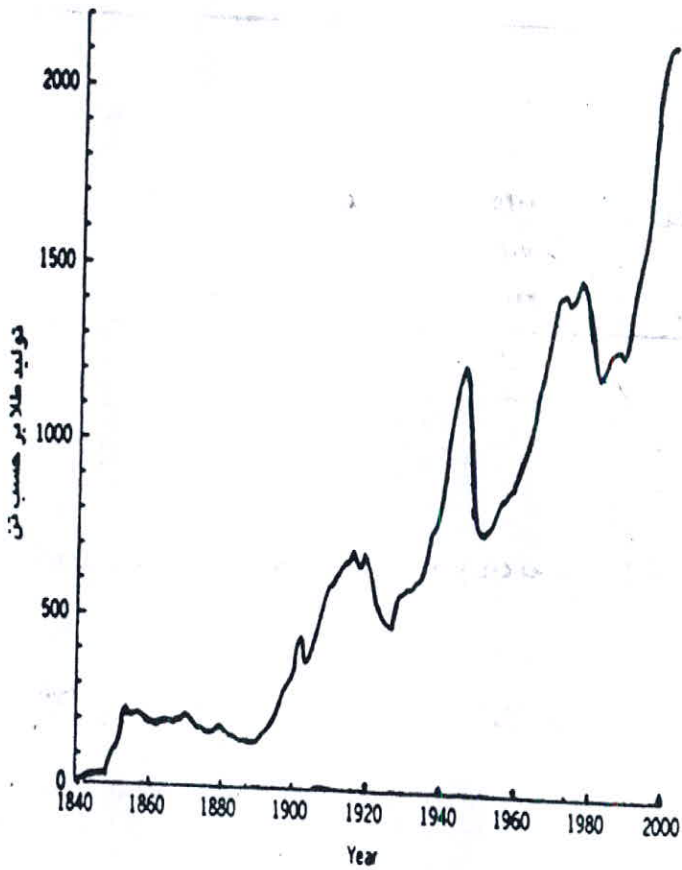
گذشته صورت پذیرفته است. این آمار ساده شتاب جوامع امروزی را در اکتشاف، استخراج و فرآوری طلا نشان می‌دهد. میزان سرانه طلا دلیل روشنی بر این مدعاست. این مقدار در سال ۱۸۰۰ میلادی ۴/۳ گرم بوده است ولی در سال ۱۹۹۷ نزدیک به ۳۰ گرم می‌باشد (شاور، ۱۹۸۸).

این شتاب چشمگیر در تولید طلا از یک طرف در نتیجه توسعه تکنیکهای اکتشاف، استخراج و بهبود فن آوری استحصال این عنصر بوده و از طرف دیگر معرف نیاز جوامع و ملل مختلف به سرمایه برای توسعه می‌باشد. در این میان درک بهتر مهندسين اکتشاف از محیط تشکیل کانسارهای طلا و مدل سازی آنها و نیز تقاضای روز افزون ملل مختلف برای طلا، که خود موجب افزایش قیمت آن در دهه‌های اخیر شده است بسیار با اهمیت می‌باشد. در شکل شماره ۳- میزان تولید جهانی طلا بین سالهای ۱۸۴۰ تا ۲۰۰۰ نشان داده شده است. جدول شماره ۱- تولید معدنی طلا را از آغاز تا اواخر دهه ۱۹۸۰ نشان می‌دهد. چنان که ملاحظه می‌شود آفریقای جنوبی مقام اول را در بین کشورهای تولید کننده طلا دار می‌باشد (۳۷ درصد کل تولید). بقیه تولید کنندگان فاصله زیادی با آن دارند.

| کشور | کل تولید بر حسب تن | درصد نسبت به کل تولید |
|---------------|--------------------|-----------------------|
| آفریقای جنوبی | ۴۲۰۴۲ | ۳۷ |
| ایالات متحده | ۱۰۶۷۳ | ۹ |
| کانادا | ۷۲۵۵ | ۶ |
| استرالیا | ۶۵۰۶ | ۶ |
| برزیل | ۲۱۳۲ | ۲ |
| کل تولید | ۱۱۳۷۴۳ | ٪۱۰۰ |

جدول ۱- آمار تولید طلا در کشورهای عمده تولید کننده طلا از آغاز تا سال ۱۹۸۸ (فاستر، ۱۹۹۳)





شکل شماره ۳- تولید سالانه جهانی طلا از سال ۱۸۲۰ تا ۲۰۰۰ (شوا، ۱۹۸۸)

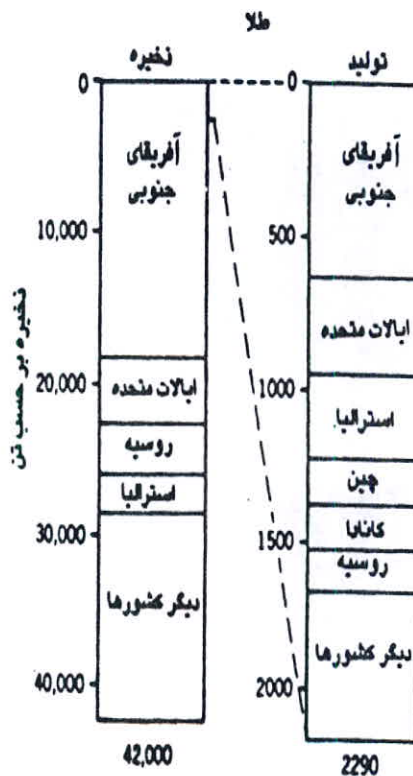
از مقایسه اعداد جدول-۱ با اعداد جدول-۲ تولید در حدود سالهای ۱۹۸۰ تا ۱۹۸۸ مشخص می‌شود که آفریقای جنوبی رشد تولید منفی داشته است ولی کشورهای تولید کننده همگی دارای رشد مثبت هستند. این کاهش تولید آفریقای جنوبی در ارتباط با کاهش عیار متوسط ذخایر آن در این دوره می‌باشد.



| درصد سهم در تولید کل | | رشد سالانه (میانگین درصد) | تولید بین ۱۹۸۰ تا ۱۹۸۸ | کشور |
|----------------------|------|------------------------------|---------------------------|---------------|
| ۱۹۸۸ | ۱۹۸۰ | | | |
| ۸ | ۱ | ۳۲ | ۵۲۹ | استرالیا |
| ۶ | ۲ | ۱۴ | ۶۲۰ | برزیل |
| ۷ | ۴ | ۱۲ | ۷۷۳ | کانادا |
| ۳۳ | ۵۶ | -۱ | ۵۹۰۰ | آفریقای جنوبی |
| ۱۱ | ۳ | ۲۷ | ۸۰۷ | ایالات متحده |
| ۳۵ | ۳۳ | ۶ | ۴۸۹۶ | سایر کشورها |
| ٪۱۰۰ | | ۵ | ۱۳۵۲۵ | جهان |

جدول-۲: آمار تولید طلا در کشورهای تولید کننده عمده در سالهای ۱۹۸۰ تا ۱۹۸۸ (فاستر، ۱۹۹۳).

به طور خلاصه اگرچه ذخایر طلا در سراسر جهان مورد اکتشاف، استخراج و بهره‌برداری قرار گرفته و بسیاری از کشورها در چرخه تولید آن سهم می‌باشند ولی تولید طلا در جهان به وسیله شش کشور آفریقای جنوبی، آمریکا، استرالیا، چین، کانادا و روسیه که هر یک سهم قابل ملاحظه‌ای در تولید طلا دارند کنترل می‌شود. در شکل-۴ توزیع جهانی ذخایر طلا در مقابل توزیع جهانی تولید آن در کشورهای مختلف نشان داده شده است.



شکل شماره-۴: توزیع جهانی ذخایر طلا در مقابل تولید آن



۳-۱-۲- ویژگیهای عمومی، پراکنندگی طلا در لیتوسفر

پراکنندگی طلا در لیتوسفر نقش حیاتی در مدل سازی کانسارهای طلا دارد. واکنش‌های فعال بین محلول‌ها و سنگهای درونگیر آنها می‌تواند سبب پراکنندگی دوباره طلا و یا تمرکز آن در محیط شود. شواهدی هم دلالت بر اهمیت پتروژنتیکی گروه نسبتاً محدودی از سنگها به عنوان تمرکز دهنده دارد. بنابراین در اکتشاف ذخایر طلا دانستن اینکه چه مقدار طلا در یک سنگ می‌تواند عادی تلقی شود و چه مقدار طلا دلالت بر کانی سازی آن در سنگ دارد، مهم می‌باشد. سنگهای آذرین دگرسان نشده عموماً دارای طلای کمتر از 5 ppb می‌باشند و این مقدار بندرت از 10 ppb تجاوز می‌کند. چون در ذخایر اقتصادی طلا، مقدار این عنصر معمولاً بین 10^3 تا 10^4 مرتبه بیشتر از مقدار زمینه آن در سنگ است لذا مقادیر طلا در حدود چند ده ppb ممکن است نشانگر فعال بودن فرایندهای کانی ساز باشند.

در جدول ۳-۱ اطلاعاتی برای سنگهای آذرین به‌طور خلاصه آمده است. میانگین مقدار طلای سنگهای آتشفشانی فانروزوئیک در دامنه بین $1/2 \text{ ppb}$ برای بازالت پشته‌های میان اقیانوسی تا $3/5 \text{ ppb}$ برای بازالت‌های طیفیانی تغییر می‌کند. هنگامی که سنگهای نفوذی مورد ملاحظه قرار می‌گیرد این مقدار به $0/5 \text{ ppb}$ (اسپینل لرزولیت) کاهش می‌یابد. یک روند ضعیف در کاهش مقدار طلا از سنگهای مافیک به سمت سنگهای فلسیک مشاهده می‌شود که سازگار با مقادیر بالاتر طلا در سیلیکاتهای مافیک و اکسیدهای Fe-Ti متبلور شده در مرحله پیشین و مقادیر پایین تر طلا در سیلیکاتهای روشن (کوارتز فلدسپات) متبلور شده در مرحله پسین است. مقدار طلای فلدسپات‌های موجود در سنگهای نفوذی از قطب بازیگ به فلسیک نیز کاهش می‌یابد که تقویت کننده همان روند عمومی است. البته این تغییرات به‌عنوان تابعی از نوع سنگ بسیار اندک می‌باشد. علاوه بر این، کمپلکس‌های مافیک-اولترامافیک لایه‌ای نظیر بوشولد، هیچگونه تغییرات سیستماتیک مقدار طلا را با استراتیگرافی آذرین نشان نمی‌دهند (لسی و تروودوکس، ۱۹۸۶). بنابراین مشکل می‌توان این تغییرات جزئی را به تبلور بخشی نسبت داد.



جدول شماره ۳-۳: میانگین مقدار طلا در انواع سنگهای آذرین بر حسب ppb (فاستر، ۱۹۹۳)

| نسبت Ir/Au | تعداد N | دامنه R | میانگین X | توضیحات | گروه سنگی |
|--|------------|---------------|--------------|-------------------------------|------------------------------------|
| محیط غیر کوهزایی | | | | | |
| ۰/۰۳ | ۲۱۰ | ۰/۰۴-۱۵ | ۱/۲ | بازالت پشته‌های میان‌الپانوسی | MORB |
| ۰/۳۸ | ۶۹ | ۰/۲-۶/۶ | ۲/۰ | | بازالت‌های درون صفحه‌ای |
| ۰/۰۲ | ۲۹ | ۰/۵-۱۱ | ۳/۵ | | بازالت‌های طغیانی |
| ۰/۰۸ | ۲ | ۲/۸-۸/۰ | ۲/۶ | | ماگمای اولیه، کمپلکس کابرو لایه‌ای |
| کیمبرلیت‌ها و زینولیت‌های گوشته | | | | | |
| | ۵۵ | ۰/۸-۹/۱ | ۳/۱ | | کیمبرلیت‌ها |
| | ۳۷ | ۰/۶-۸/۱ | ۲/۷ | | کارت پریدوتیت |
| ۷/۳ | ۱۰ | ۰/۰۸-۲/۷ | ۰/۸۵ | | کارت پریدوتیت |
| | ۲۵ | ۰/۸-۹/۱ | ۳/۲ | | اکلوژیت |
| ۷/۰ | ۲۷ | ۰/۱-۱/۱ | ۰/۵ | | اسپینل لریولیت‌ها |
| | ۲۹۱ | ۰/۶۲-۲/۵ | ۲/۸ | | پلوتون‌های الکالن |
| سنگ‌های مرتبط با محیط کوهزایی | | | | | |
| ۳/۲ | ۱۳۸ | ۰/۳-۶/۲ | ۲/۸ | | هارزبورگیت افیولیتی |
| | ۳۱۵/۱۰ | ۰/۵-۵/۶ | ۲/۲ | حاشیه فازه‌ای در صفحات همگرا | ولکانیک‌های مایک |
| | ۳۰۵ | ۰/۵۶-۲/۲ | ۱/۵۵ | حاشیه فازه‌ای در صفحات همگرا | ولکانیک‌های فلیسک |
| | ۹۶۹ | ۰/۵-۶/۹ | ۲/۶ | | پلوتون‌های گرانیتی |
| سنگ‌های آذرین مرتبط با کمرندهای سنگ سبز پرکامبرین | | | | | |
| ۱/۵ | ۱۵۶ | -۱۳/۵ ۰/۲۹ | ۲/۲ | | کوماته‌ایت پریدوتیتی |
| ۰/۰۳ | ۴۴ | ۱-۳۶ | ۱۲/۲ | | بازالت کوماته‌ایتی |
| | ۳۲۳ | ۱/۳-۳۷ | ۵/۷ | | بازالت تولیتی |
| | ۲۳۲ | ۱/۱-۲/۳ | ۱/۵ | | پلوتون‌های گرانیتی |

فاستر میانگین طلا را در انواع سنگهای آذرین در محیط‌های مرتبط با کوهزایی، محیط‌های غیر کوهزایی، کیمبرلیت‌ها و زینولیت‌های گوشته و کمرندهای سنگ سبز پرکامبرین مورد آزمایش قرار داد و نتیجه آن را به صورت جدولی ارائه کرد که در این جدول نسبت Ir/Au به عنوان شاخص تفریق ماگمایی آمده است (جدول شماره ۳-۳). به طور کلی نه تبلور بخشی و نه ذوب بخشی هیچکدام قویاً موجب تفریق طلا نمی شوند ولی تبلور بخشی ماگماهای سیلیکاتی موجب تفریق ایریدیوم در فازهای متبلور شده مرحله پیشین می گردد. در طی ذوب بخشی پریدوتیت‌ها، عنصر ایریدیوم رفتاری مانند یک عنصر سازگار در ماگماهای نظیر کوماته‌ایت (که با درصد بالای ذوب بخشی تولید می شوند)



دارد. معمولاً این ماگماها دارای مقدار بیشتری ایزوپروم نسبت به ماگماهای تولید شده از طریق درجات پایین تری از ذوب بخشی (نظیر تولیتها) می باشند. نسبت Ir/Au در موارد تفریق نشده $3/435$ می باشد که معادل آن کندریت کربن دار است (اندرس و گرویز، ۱۹۸۹).

۳-۱-۳- رده بندی ذخایر طلا بر اساس ویژگیهای محیط پیدایش

ذخایر طلا را می توان بر اساس ویژگیهای محیط پیدایش آن به انواعی به شرح زیر تقسیم کرد. این تقسیم بندی بر اساس کار سینگر و کاکس (۱۹۸۶) می باشد:

- ۱- ذخایر طلا ممکن است در ارتباط با توده های نفوذی فلسیک با بافت پورفیروآفانتیک یافت شود. ذخایر تیپ اسکارنی مس و نیز اسکارن سرب و روی می تواند محصول فرعی طلا داشته باشد. ذخایر تیپ پلی متالیک رگه ای، پلی متالیک جانشینی با فلزات سرب، روی و مس به عنوان محصولات اصلی می توانند طلا و نقره را به عنوان محصول فرعی داشته باشند. کانسارهای مس اسکارنی، مس پورفیری، مس-مولیدن پورفیری و مس-طلای پورفیری با محصول اصلی مس می توانند طلا و نقره را به عنوان محصول فرعی تولید کنند. این ذخایر با توده های نفوذی فلسیک با بافت پورفیروآفانتیک مرتبط می باشند. ذخایر تیپ نقره و طلای افشانی دور از همبری با محصول اصلی نقره و محصول فرعی طلا در سنگهای رسوبی اطراف توده های نفوذی فلسیک نیمه عمیق با بافت پورفیروآفانتیک یافت می شوند. آخرین تیپ ذخیره مرتبط با این نوع توده های نفوذی، ذخایر تیپ طلا-نقره-تلور رگه ای است که در آن طلا محصول اصلی است.
- ۲- ذخایر طلای مرتبط با سنگهای خروجی به دو دسته شامل ذخایر مرتبط با سنگهای خروجی مافیک زیر دریایی و ذخایر مرتبط با سنگهای خروجی فلسیک تا مافیک تقسیم می شوند. در گروه اول تیپ های ماسیو سولفید قیبرسی (تیپ پیریت مس دار) با محصول اصلی مس (روی و سرب) و محصول فرعی طلا و نقره، تیپ ماسیو سولفید بشی با محصول اصلی مس و روی با محصول فرعی طلا و نقره قرار می گیرند. در گروه دوم



یعنی سنگهای خروجی فلسیک تا مافیک خشکی نه (۹) تیب ذخیره طلا با محصول اصلی طلا و یا محصول فرعی طلا قرار می گیرد. البته یک تیب از این گروه به نام ماسیوسولفید تیب کروکو متعلق به محیط زیر دریایی است ولی هشت تیب دیگر در محیط خشکی تشکیل می شوند. ذخایر تیب طلا- نقره چشمه های آبگرم با محصول اصلی طلا و نقره اولین تیب از این گروه است. به دنبال آن ذخایر اپی ترمال شامل چهار تیب اپی ترمال کرید، اپی ترمال کوهستاک، اپی ترمال سادو و اپی ترمال کوارتز-آلونیت (به نامهای اسید سولفات یا آنارژیست طلا دار نیز نامیده شده است) قرار می گیرند، که در همه آنها محصول اصلی ذخیره طلا و نقره است. ذخایر تیب طلا- نقره با میزان کرناتی (مشهور به تیب کارلین و یا تیب طلای نامرئی) و آنتیموان رگه ای و افشانی سه تیب باقیمانده از هشت تیب مرتبط با خروجی های فلسیک تا مافیک در محیط های خشکی است. در اولی محصول اصلی طلا و نقره است و در دومی و سومی محصول اصلی آنتیموان است و طلا و نقره آن نیز محصول فرعی است. ذخایر ماسیوسولفیدی تیب کروکو در ارتباط با همین نوع سنگ هاست ولی محیط تشکیل آن زیر دریایی است. محصول اصلی این کانسارها روی، مس و در بعضی موارد سرب است. طلا و نقره در آن به عنوان محصول فرعی می باشند.

۳- در سنگهای رسوبی تخریبی دو تیب ذخیره طلا قرار می گیرند که عبارتند از: تیب طلا- اورانیوم کنگلومرای کوارتزی که در آن طلا محصول اصلی و اورانیوم محصول فرعی است و تیب مس- اورانیوم- طلای المپیک رم که در آن مس و اورانیوم محصول اصلی و طلا محصول فرعی است.

۴- در سنگهای دگرگونی ناحیه ای چهار تیب ذخیره طلا با محصول اصلی و فرعی طلا قرار دارد. تیب کوارتز رگه ای کم سولفید (یا تیب رگه ای کوارتز فروترمال) که در آن طلا و نقره محصول اصلی است در این رده قرار می گیرد. ذخایر تیب هومستیک که به نامهای طلای و لکانوزن، طلای با میزان سازند آهنی و طلای رگه ای آرکتن نیز مشهور است با محصول اصلی طلا و نقره نیز در این رده قرار می گیرد. دو تیب ذخیره به نامهای



اورانیوم- طلای دگرشیمی (با اورانیوم شبه رگه‌ای) با محصول اصلی اورانیوم و محصول فرعی طلا و طلای مرتبط با گسل‌های کم شیب (تراستی) با محصول اصلی طلا نیز در این رده قرار دارند.

۵- در محیط‌های شدیداً هوازده یک تپ ذخیره طلا به نام طلای لائرتیتی- ساپرولیتی و یا ساپرولیت‌های طلا دار تشکیل می‌شود. محصول اصلی این تپ طلا است. این تپ در ارتباط با توسعه پروفیل‌های لائرتیتی (غنی از اکسیدهای آهن و آلومینیوم) می‌باشد.

۶- در محیط پلاستی دو تپ ذخیره طلا ممکن است توسعه یابد که عبارتند از: ذخایر طلای- PGE* پلاستی که مرتبط با توده‌های نفوذی فلسیک تا متوسط می‌باشند و در آن‌ها محصول اصلی طلا و نقره است ولی امکان دارد PGE محصول فرعی آنها باشد. ذخایر PGE طلای پلاستی که در آنها PGE محصول اصلی است و طلا نقش محصول فرعی را دارد، در ارتباط با فرسایش توده‌های نفوذی مافیک و اولترامافیک تشکیل می‌شوند.

۷- در سنگ‌های نفوذی مافیک و اولترامافیک چهار تپ ذخیره پلاتین و عناصر وابسته به آن موسوم به PGE تشکیل می‌شوند. این چهار تپ عبارتند از:

آ- تپ مرنسکی ریف با PGE استراتیفرم مافیک- اولترامافیک

ب- تپ دولوث با محصول اصلی PGE

پ- تپ نورلیسک با محصول اصلی نیکل و مس و محصول فرعی PGE

ت- تپ آلاسکائی یا کروم- پلاتینی اولترامافیک زونه (مشهور به تپ کچکنار)

در جدول-۴ رده‌بندی نهایی ذخایر طلا براساس پیدایش آنها در محیط‌های زمین‌شناسی مختلف آورده شده است.

رسوبات دهانه رودخانه زرينه رود شامل رسوبات آبرفتی و دریاچه‌ای است و از نظر محیط رسوبی یک محیط حد واسط است. با توجه به اینکه رسوبات این محیط ناشی از عملکرد رودخانه، از سطح خشکی انتقال یافته‌اند، می‌تواند یک پلاست به‌شمار آید. بخش

* PGE عناصر گروه پلاتین



وسیع از ناحیه به وسیله رسوبات دانه متوسط ماسه‌ای پوشیده شده است و در توالی عمودی رسوبات، ذرات ریزدانه سیلتی و رسی نیز مشاهده می‌گردد. فشار نازکی از رسوبات گلی سیاه رنگ که به نظر می‌رسد حاوی مقداری کربن و مواد آلی است، در سطح سایر رسوبات وجود دارد. ولی براساس مطالعات انجام شده میزان طلا و نقره آنها بسیار پایین است و هیچ ارزش اقتصادی ندارد.



جدول شماره ۴- رده بندی ذخایر طلا بر اساس ویژگی محیط‌های پیدایش آنها

۱- نفوذیهای مافیک و اولترامافیک

۱-۱- در محیطهای نکتونیک پادار (در منطقه میانی ذخایر استراتیفرم PGE مرنسکی ریف)

۱-۲-۱- در محیطهای نکتونیک ناپادار

۱-۲-۱- سن توده های نفوذی مشابه سن توده های ولکانیکی است

محیط ریفتی:

[Cu-Ni-PGE دولوت]

[Cu-Ni-PGE نوریلسک]

۱-۲-۲- توده های نفوذی در خلال کوهزایی جایگیر شده اند

۱-۲-۲-۱- در کمپلکس های انیولیتی

در پلاسرها: (Au-PGE پلاسری)

در سرپانتینیت ها: (طلای کوارتز رگه های کم سولفید)

۱-۲-۲-۱- توده های نفوذی متقاطع متحدالمرکز

PGE آسکایی

(Au-PGE پلاسری)

۲- نفوذیهای فلسیک

۱-۲- بافت فانرو کریستالین است (جایگیری عمیق)

در توده های نفوذی گرانیتی با سنگ درونگیر غیر کربناتی

(طلای کوارتز رگه ای کم سولفید)

(طلای هومستیک)

۲-۲- بافت غالب پورفیرو آفانتیک است (جایگیری نیمه عمیق):

توده های نفوذی از نوع گرانیت ها و ریولیت های پرسیلیس نمی باشند

۱-۲-۲- [Cu پورفیری]

۲-۲-۲- سنگ درونگیر کربناتی است،

۱-۲-۲-۲- ذخایر نزدیک همبری

[Cu پرفیری اسکارنی]

[Cu اسکارنی]

[Pb-Zn اسکارنی]

Au اسکارنی

۲-۲-۲-۲- ذخایر دور از همبری

[ذخایر پلی متالیک جانشینی]



Ag-Au پراکنده دور از همبری

(Au با میزان کربناتی)

۲-۲-۳- سنگ درونگیر از نوع ولکانیکی است، با ترکیب کالکوآلکانن یا آلکانی

[Au-Cu پرفیری]

۲-۲-۴- سنگ درونگیر آذرین و یا رسوبی قدیمی تراست

۲-۲-۴-۱- ذخیره درون توده نفوذی است :

[Cu-Mo پورفیری]

۲-۲-۲- ذخیره درون سنگ درونگیر است

Au-Ag-Te رگهای

[رگهای پلی متالیک]

(طلای رگهای ایی نرمال کوارتز - آلونیت)

(طلای رگهای کوارتز کم سولفید)

۳- سنگهای خروجی (ولکانیک)

۱-۳- مانیک

محیط دریایی به انضمام محیطهای مرتبط با کمپلکس های فیولینی

[Cu تفرسی]

[ماسیو سولفید بشی]

۲-۳- فلسیک تا مانیک

۱-۲-۳- در محیط خشکی

۱-۲-۳-۱- ذخیره طلا به طور غالب در سنگ ولکانیکی است

Au-Ag چشمه آبگرم

طلای رگهای ایی نرمال کرید

طلای رگهای ایی نرمال کومستاک

طلای رگهای ایی نرمال سادو

طلای ایی نرمال کوارتز - آلونیت

۲-۲-۳-۲- ذخیره طلا در سنگهای کربناتی قدیمی تراست :

Au-Ag با میزان کربناتی

۲-۲-۳-۳- ذخیره در سنگهای تخریبی است [آنتیموان ساده]

۲-۲-۳- در محیط دریایی

ماسیو سولفاید کروکو

(طلای کوارتز رگهای کم سولفید)



(طلای هومستیک)

۴- سنگ‌های رسوبی

۴-۱- نخریسی

۴-۱-۱- کنگلومرا و برش رسوبی

Au-U کنگلومرای کوارتزی

[Cu-U-Au المپیک دم]

۴-۱-۲- ماسه سنگ

[U-Au دگر شیبی]

۴-۱-۳- شیل سیلستون

(Au-Ag با میزان کربناتی)

۴-۲- کربناتی مرتبط با منبع حرارتی ماگمایی

(پلی متالیک جانشینی)

(Au-Ag با میزان کربناتی)

۵- سنگ‌های دگرگون شده ناحیه‌ای

۵-۱- مشتق شده از سنگ‌های انورژونوسکلینالی

طلای کوارتز رگه‌ای کم سولفید

طلای هومستیک

(طلای مرتبط با گسل های کم شیب)

۵-۲- مشتق شده از رسوبات پلیتی و سایر سنگ های رسوبی

U-Au دگر شیبی

Au مرتبط با گسل های کم شیب

Au امی ترمال با میزان گنابیسی

Au کیانی با میزان گنابیسی

۶- محیط های سطحی و مرتبط با دگر شیبی

۶-۱- محیط برجا

طلای لاترنیتی - ساپرولینی

(U-Au دگر شیبی)

۶-۲- محیط حمل و نقل یافته: پلاسمی

Au-PGE پلاسمی

PGE-Au پلاسمی

(طلای کنگلومرای کوارتزی)



۳-۲- نقره (Ag)

نقره در طبیعت به حالت آزاد یافت می‌شود و تا حدود ۹۹ درصد خالص است، اما عموماً به همراه آن مقداری مس، طلا و دیگر فلزات وجود دارد. نقره فلزی سفید است که بعد از طلا بهترین حالت چکش خواری و نرم شوندگی را دارد و بهترین هادی حرارت و جریان برق است. این خواص نقره بستگی به ساختمان اتمی آن دارد که همانند مس و طلا است. وزن مخصوص نقره ۱۰/۵ گرم در سانتی متر مکعب است و نقطه ذوب آن 960°C می‌باشد.

۳-۲-۱- مصارف نقره

نقره دارای مصارف صنعتی و فنی زیادی است ولی ۷۵ درصد مصرف آن معلول دو ویژگی خاص این عنصر است که عبارتند از:

۱- ضریب هدایت الکتریکی آن از همه فلزات دیگر بالاتر می‌باشد. این خاصیت موجب مقاومت الکتریکی کم آن شده و در نتیجه مصارف زیادی در صنعت الکترونیک پیدا کرده است. تقریباً ۲۵ درصد نقره مصرفی در کشورهای صنعتی به بخش الکترونیک اختصاص دارد.

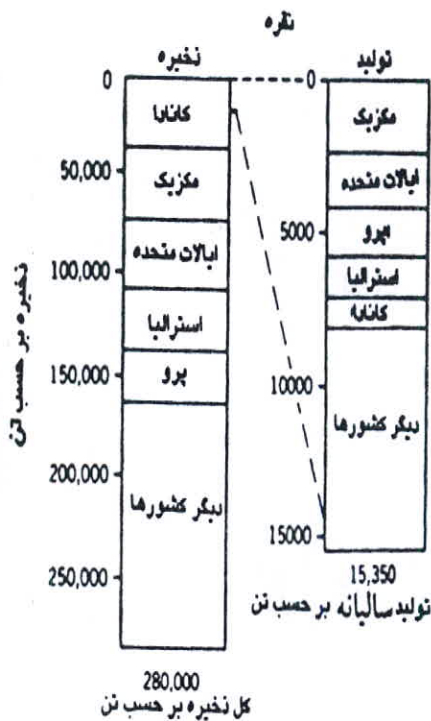
۲- بعضی از ترکیبات نقره مانند یدات نقره نسبت به نور بسیار حساس هستند. از این خاصیت در صنعت عکاسی استفاده می‌شود و حدود ۵۰ درصد مصرف نقره به این صنعت اختصاص پیدا می‌کند. مصارف دیگر آن شامل ضرب سکه، ساخت ظروف نقره‌ای، جواهرات و باطری است.

۳-۲-۲- ذخایر و تولید جهانی نقره

ذخایر نقره به دو گروه شامل ذخایری با محصول اصلی نقره و ذخایری با محصول فرعی نقره تقسیم می‌شوند. در گروه اول ذخایری قرار می‌گیرند که در آنها تولید نقره محصول اصلی ذخیره را تشکیل می‌دهد و چندان هم فراوان نیستند و سهم اساسی و عمده



در تولید نقره جهان ندارند. در گروه دوم ذخایر مس و ذخایر سرب قرار می گیرند که در آنها نقره (به صورت محصول فرعی) در حد قابل ملاحظه ای یافت می شود. اگر چه تولید نقره از این ذخایر امروزه سهم عمده ای در میزان تولید جهانی آن دارد ولی به عنوان بک تولید مستقل مورد ملاحظه قرار نمی گیرد، زیرا اگر به دلایل زیست محیطی تولید سرب کاهش یابد، تولید نقره وابسته به آن نیز کاهش خواهد یافت. سهم ذخایر گروه اول در تولید جهانی نقره ۲۵ درصد و سهم ذخایر گروه دوم ۷۵ درصد است. دو کانی عمده نقره دار در ذخایر آن عبارتند از آرژانتیت (Ag_2S) و تتراهدریت $[(CuAg)_{12}Sb_4S_{13}]$. حدود ۷۵ درصد کل نقره تولید شده در جهان از کشورهای آمریکایی بوده است و ۲۵ درصد بقیه به قاره های دیگر تعلق دارد. اگر چه بیش از ۵۵ کشور جهان در تولید نقره سهم می باشند ولی پنج کشور کانادا، مکزیک، ایالات متحده آمریکا، استرالیا و پرو ۵۵ درصد از ۲۸۰۰۰۰ تن ذخیره شناخته شده نقره را در خود جای داده اند و سهم ۵۰ کشور دیگر از ذخایر جهانی نقره حدود ۴۵ درصد است (شکل - ۵).



شکل شماره ۵- سهم کشورهای مختلف در تولید و میزان ذخایر نقره جهان



از نظر تولید نیز پنج کشور مکزیک، آمریکا، پرو، استرالیا و کانادا در مجموع حدود نیمی از تولید جهانی سالانه نقره را که در حدود ۱۵۳۵۰ تن می‌باشد به خود اختصاص داده‌اند. در بین این کشورها پرو با کمترین ذخیره رتبه سوم تولید را دارا است، که دلالت بر ثبات استخراج و تولید نقره در آن کشور دارد. بر عکس کانادا با آن که در رده‌بندی ذخیره مقام اول را دارا می‌باشد، در تولید رتبه پنجم را کسب کرده است که دلالت بر سیاست تاخیری این کشور در تولید نقره دارد.



نتیجه گیری

- ۱- ناحیه مورد مطالعه با وسعت ۷۰ کیلومتر مربع در شمال باختری شهرستان میاندوآب و حاشیه جنوب خاوری دریاچه ارومیه واقع است. این ناحیه به شکل یک مستطیل به اضلاع ۱۰ و ۷ کیلومتر بین طولهای خاوری $45^{\circ}48'$ و $45^{\circ}43'$ و عرضهای شمالی $37^{\circ}12/5'$ و $37^{\circ}7'$ قرار دارد.
- ۲- ناحیه قلعه در بخش انتهایی زرينه رود و کرانه دریاچه ارومیه قرار دارد و برای دسترسی به آن از جاده میاندوآب- قلعه استفاده می گردد.
- ۳- مهمترین مراکز جمعیتی ناحیه روستاهای قلعه بزرگ و محمدآباد است و روستاهای تپرش و چلیک در حومه ناحیه می باشند.
- ۴- مسیر رودخانه زرينه رود و شاخه های انتهایی آن در حال حاضر تغییر کرده است (به دلیل تغییر در انرژی محیطی)
- ۵- این ناحیه از نظر محیط رسوبی یک محیط حد واسط است و در توالی عمودی دارای رسوبات آبرفتی و دریاچه ای می باشد که تناوبی از رسوبات ماسه ای، سیلنی-رسی و مارنی در آن به چشم می خورد. تغییر در اندازه دانه های رسوبی در توالی عمودی نشان دهنده پیشروی و پسروی دریاچه است.
- ۶- نمونه برداری ژئوشیمیایی بر اساس شبکه طراحی شده بر روی نقشه توپوگرافی انجام شده است. در این شبکه موقعیت ۷۰ نقطه حفاری و نمونه برداری مشخص گردید و به ازای هر کیلومتر مربع یک چاهک به عمقهای مختلف از ۰/۵ تا ۲ متر حفر شد و از هر چاهک، با رعایت نکات فنی، دو نمونه ژئوشیمیایی برداشت گردید.
- ۷- تعداد سه نمونه از پادگانه های آبرفتی جدید برداشت شد.
- ۸- نمونه ها پس از آماده سازی صحرائی و کارگاهی، تحویل آزمایشگاه جذب اتمی شد تا از نظر عبار عناصر طلا و نقره مورد آزمایش قرار گیرد. نتیجه این آزمایشها، عبار طلا و نقره را بسیار ناچیز نشان داد.



- ۹- تعداد ۱۰ نمونه انتخابی برای تعیین عیار عناصر موجود به روش X.R.F آزمایش شدند. عیار این عناصر نیز اندک بوده و ارزش مطالعات دقیق‌تر ندارد.
- ۱۰- دو نمونه تکراری در آزمایشگاه جذب اتمی دیگری به منظور تأیید میزان عیار عناصر طلا و نقره مورد آزمایش قرار گرفت و هر دو آزمایشگاه نتیجه مشابه داشتند.
- ۱۱- با توجه به ناچیز بودن عیار عناصر طلا و نقره پارامترهای آماری قابل محاسبه نبوده و در نتیجه نقشه‌های آنومالی مربوطه تهیه نشد.

پیشنهاد

بر اساس بررسی‌های انجام شده ناحیه مورد مطالعه هیچ‌گونه ارزش مطالعاتی برای مراحل دقیق‌تر ندارد.



پیوست‌ها



جدول ۵: نتایج آزمایش های طلا و نقره بر روی نمونه های مختلف^۱

| Sample | Au | Ag | Sample | Au | Ag | Sample | Au | Ag | Sample | Au | Ag |
|--------|-----|----|--------|-----|----|--------|-----|----|----------|-----|----|
| M1-1G | n-d | 8 | M21-1G | n-d | 6 | M41-1G | n-d | 5 | M61-1G | n-d | 5 |
| M1-2G | n-d | 7 | M21-2G | n-d | 6 | M41-2G | n-d | 3 | M61-2G | n-d | 5 |
| M2-1G | n-d | 5 | M22-1G | n-d | 7 | M42-1G | n-d | 4 | M62-1G | n-d | 4 |
| M2-2G | n-d | 8 | M22-2G | n-d | 6 | M42-2G | n-d | 3 | M62-2G | n-d | 4 |
| M3-1G | n-d | 7 | M23-1G | n-d | 5 | M43-1G | n-d | 5 | M63-1G | n-d | 5 |
| M3-2G | n-d | 6 | M23-2G | n-d | 5 | M43-2G | n-d | 4 | M63-2G | n-d | 5 |
| M4-1G | n-d | 6 | M24-1G | n-d | 5 | M44-1G | n-d | 3 | M64-1G | n-d | 4 |
| M4-2G | n-d | 6 | M24-2G | n-d | 7 | M44-2G | n-d | 4 | M64-2G | n-d | 5 |
| M5-1G | n-d | 8 | M25-1G | n-d | 6 | M45-1G | n-d | 4 | M65-1G | n-d | 5 |
| M5-2G | n-d | 6 | M25-2G | n-d | 5 | M45-2G | n-d | 3 | M65-2G | n-d | 6 |
| M6-1G | n-d | 5 | M26-1G | n-d | 6 | M46-1G | n-d | 3 | M66-1G | n-d | 4 |
| M6-2G | n-d | 6 | M26-2G | n-d | 6 | M46-2G | n-d | 4 | M66-2G | n-d | 4 |
| M7-1G | n-d | 5 | M27-1G | n-d | 6 | M47-1G | n-d | 4 | M67-1G | n-d | 4 |
| M7-2G | n-d | 5 | M27-2G | n-d | 6 | M47-2G | n-d | 4 | M67-2G | n-d | 5 |
| M8-1G | n-d | 6 | M28-1G | n-d | 5 | M48-1G | n-d | 3 | M68-1G | n-d | 5 |
| M8-2G | n-d | 6 | M28-2G | n-d | 5 | M48-2G | n-d | 4 | M68-2G | n-d | 4 |
| M9-1G | n-d | 6 | M29-1G | n-d | 4 | M49-1G | n-d | 4 | M69-1G | n-d | 5 |
| M9-2G | n-d | 6 | M29-2G | n-d | 5 | M49-2G | n-d | 4 | M69-2G | n-d | 4 |
| M10-1G | n-d | 6 | M30-1G | n-d | 4 | M50-1G | n-d | 4 | M70-1G | n-d | 5 |
| M10-2G | n-d | 7 | M30-2G | n-d | 3 | M50-2G | n-d | 4 | M70-2G | n-d | 5 |
| M11-1G | n-d | 6 | M31-1G | n-d | 3 | M51-1G | n-d | 4 | MT-101,G | n-d | 4 |
| M11-2G | n-d | 6 | M31-2G | n-d | 4 | M51-2G | n-d | 5 | MT-102,G | n-d | 4 |
| M12-1G | n-d | 5 | M32-1G | n-d | 3 | M52-1G | n-d | 4 | MT-103,G | n-d | 4 |
| M12-2G | n-d | 6 | M32-2G | n-d | 4 | M52-2G | n-d | 5 | | | |
| M13-1G | n-d | 5 | M33-1G | n-d | 5 | M53-1G | n-d | 4 | | | |
| M13-2G | n-d | 4 | M33-2G | n-d | 5 | M53-2G | n-d | 4 | | | |
| M14-1G | n-d | 5 | M34-1G | n-d | 3 | M54-1G | n-d | 5 | | | |
| M14-2G | n-d | 4 | M34-2G | n-d | 4 | M54-2G | n-d | 4 | | | |
| M15-1G | n-d | 5 | M35-1G | n-d | 3 | M55-1G | n-d | 5 | | | |
| M15-2G | n-d | 5 | M35-2G | n-d | 4 | M55-2G | n-d | 4 | | | |
| M16-1G | n-d | 4 | M36-1G | n-d | 3 | M56-1G | n-d | 4 | | | |
| M16-2G | n-d | 6 | M36-2G | n-d | 4 | M56-2G | n-d | 5 | | | |
| M17-1G | n-d | 7 | M37-1G | n-d | 4 | M57-1G | n-d | 5 | | | |
| M17-2G | n-d | 6 | M37-2G | n-d | 4 | M57-2G | n-d | 4 | | | |
| M18-1G | n-d | 6 | M38-1G | n-d | 4 | M58-1G | n-d | 4 | | | |
| M18-2G | n-d | 7 | M38-2G | n-d | 3 | M58-2G | n-d | 5 | | | |
| M19-1G | n-d | 6 | M39-1G | n-d | 4 | M59-1G | n-d | 4 | | | |
| M19-2G | n-d | 6 | M39-2G | n-d | 4 | M59-2G | n-d | 5 | | | |
| M20-1G | n-d | 7 | M40-1G | n-d | 4 | M60-1G | n-d | 4 | | | |
| M20-2G | n-d | 7 | M40-2G | n-d | 4 | M60-2G | n-d | 5 | | | |

جدول ۶: دو نمونه تکراری:

| Sample No. | Au (ng/g) | Ag (ng/g) |
|------------|-----------|-----------|
| M,14-1G | 11 | 2.40 |
| MT-101G | 9 | 1.77 |

^۱ عیار Au بر حسب ppb است. عملیات آزمایشگاهی تا حد ۵۰ ppb دقت داشته و چون عیار طلا کمتر از این حد بوده است، به صورت n-d (not detected) نشان داده شده است. عیار Ag بر حسب ppm می باشد.



جدول-۷: آزمایش ده نمونه انتخابی با روش X.R.F

| Sample No. | SiO ₂ | Al ₂ O ₃ | K ₂ O | CaO | TiO ₂ | MnO | MgO | Fe ₂ O ₃ | Na ₂ O | P ₂ O ₅ | Cl | Sr | Cr | Ni | Cu | Ba | Zn | Rb | Y |
|-------------------------|------------------|--------------------------------|------------------|-------|------------------|------|------|--------------------------------|-------------------|-------------------------------|------|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|
| Unit | % | % | % | % | % | % | % | % | % | % | % | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm | ppm |
| M ₁ ,1-2-G | 70.09 | 12.27 | 2.32 | 7.18 | 0.49 | 0.07 | 2.67 | 3.97 | 0.87 | 0.12 | 0.08 | 350 | 87 | 79 | 83 | 35 | 122 | 96 | 15 |
| M ₁ ,14-2-G | 68.29 | 13.31 | 2.41 | 7.74 | 0.51 | 0.09 | 2.11 | 4.24 | 0.91 | 0.23 | 0.10 | 355 | 84 | 75 | 82 | 42 | 109 | 110 | 17 |
| M ₁ ,2-2-G | 63.77 | 13.35 | 2.25 | 7.11 | 0.42 | 0.07 | 2.10 | 3.47 | 3.29 | 0.21 | 1.37 | 340 | 75 | 74 | 80 | 49 | 111 | 65 | 21 |
| M ₁ ,38-1-G | 61.35 | 13.51 | 2.51 | 10.77 | 0.72 | 0.12 | 2.40 | 5.43 | 0.71 | 0.33 | 0.84 | 333 | 79 | 70 | 85 | 56 | 125 | 84 | 22 |
| M ₁ ,43-2-G | 68.28 | 12.48 | 2.35 | 7.07 | 0.41 | 0.09 | 1.91 | 4.08 | 2.91 | 0.25 | 1.30 | 361 | 72 | 78 | 90 | 51 | 123 | 92 | 15 |
| M ₁ ,60-1-G | 68.08 | 11.76 | 2.63 | 8.74 | 0.57 | 0.11 | 1.98 | 4.81 | 2.11 | 0.27 | 1.27 | 362 | 80 | 81 | 97 | 62 | 145 | 85 | 11 |
| M ₁ ,61-1-G | 59.09 | 14.02 | 2.24 | 8.32 | 0.47 | 0.10 | 2.96 | 4.17 | 3.60 | 0.21 | 1.78 | 325 | 80 | 72 | 94 | 48 | 126 | 75 | 18 |
| M ₁ ,T-101-G | 70.05 | 12.73 | 2.66 | 7.20 | 0.47 | 0.11 | 1.71 | 4.21 | 0.89 | 0.22 | 0.54 | 349 | 81 | 69 | 85 | 56 | 133 | 118 | 17 |
| M ₁ ,T-102-G | 72.62 | 14.01 | 2.32 | 4.93 | 0.21 | 0.05 | 1.77 | 2.51 | 0.98 | 0.20 | 0.07 | 411 | 59 | 78 | 86 | 35 | 184 | 98 | 15 |
| M ₁ ,T-103-G | 60.63 | 14.96 | 1.94 | 8.56 | 1.17 | 0.11 | 2.35 | 7.71 | 0.91 | 0.22 | 0.21 | 318 | 91 | 80 | 81 | 75 | 154 | 134 | 16 |

