

Journal of Economic Geology



https://econg.um.ac.ir

RESEARCH ARTICLE

10.22067/econg.2024.1108

Physicochemical Evolution of Hydrothermal Fluids in the Kuh-e-Esfand porphyry Copper System, South of Jiroft, Kerman Province

Afsaneh Soltani ¹^(D), Alireza Zarasvandi ²*^(D), Nader Taghipour ³*^(D), Mohsen Rezaei ⁴^(D), Adel Saki ⁵^(D), Morteza Sajjadiyan ⁶ ^(D), Ghazal Zarasyandi ⁷ ^(D)

¹ Ph.D. Student, Department of Geology, Faculty of Earth Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran ² Professor, Department of Geology, Faculty of Earth Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

³ Associate Professor, School of Earth Sciences, Damghan University, Damghan, Iran

⁴ Assistant Professor, Department of Geology, Faculty of Earth Sciences, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

⁵ Associate Professor, Department of Geology, Faculty of Earth Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

⁶ Senior expert in mineral exploration research, center of research and technology of Golgohar mining and industrial company, Kerman, Iran

⁷ M.Sc. student, Department of Geology, Faculty of Earth Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

ARTICLE INFO ABSTRACT

Article History

Received:	03 April 2024
Revised:	02 July 2024
Accepted:	06 July 2024

Keywords

Fluid inclusions Secondary boiling Fuid mixing Vein-veinlet Kuh-e-Esfand Urumieh-Dokhtar magmatic belt

*Corresponding authors

Alireza Zarasvandi ⊠ Zarasvandi_a@scu.ac.ir Nader Taghipour ⊠ taghipour@du.ac.ir

The Kuh-e-Esfand copper deposit is located in the southernmost part of the Urmia-Dokhtar magmatic belt. The Oligocene-Miocene intrusive bodies, ranging from diorite to quartz diorite and granodiorite, are emplaced within the Eocene volcanic complex. Based on the classification of veins- veinlets, the main mineralization stage consists of quartz \pm pyrite \pm chalcopyrite associated with potassic alteration. Based on petrographic studies, fluid inclusions in quartz minerals are categorized into three main groups and seven subgroups: 1- Vapor-rich fluid inclusions comprising single-phase vapor inclusions (V), vapor-rich two-phase inclusions (VL), and vapor-rich inclusions with a opaque phase (VLS), 2- Liquid-rich fluid inclusions including liquid-rich two-phase inclusions (LV) and liquid-rich inclusions with a opaque phase (LVS) and 3- Saline fluid inclusions consisting of simple brine three-phase inclusions (LVH), and multi-phase brine inclusions (LVHS) containing solid phases of halite± hematite± anhydrite± sylvite± chalcopyrite. The multi-phase saline inclusions with high temperature and salinity (358-598°C and 42-70 wt.% NaCl equivalent) of magmatic origin are the primary fluid inclusions forming the deposit. The two-phase liquid-rich inclusions with lower temperature and salinity (290-490°C and 11-20 wt.% NaCl equivalent) of magmatic-meteoric origin are related to the final stages of hydrothermal fluid circulation and mixing with lower salinity fluids. The temperature decrease due to secondary boiling and mixing of magmatic and meteoric fluids led to the instability of the chloride complex carrying copper and subsequent mineralization under favorable conditions.

How to cite this article

Soltani, A., Zarasvandi, A., Taghipour, N., Rezaei, M., Saki, A., Sajjadiyan, M. and Zarasvandi, G., 2024. Physicochemical Evolution of Hydrothermal Fluids in the Kuh-e-Esfand porphyry Copper System, South of Jiroft, Kerman Province. Journal of Economic Geology, 16(2): 163–206. (in Persian with English abstract) https://doi.org/10.22067/econg.2024.1108



©2024 The author(s). This is an open access article distributed under the terms of the Creative Commons Attribution (CC BY 4.0), which permits unrestricted use, distribution, and reproduction in any medium, as long as the original authors and source are cited. No permission is required from the authors or the publishers.

EXTENDED ABSTRACT

Introduction

Porphyry deposits are the major global source of Cu, Mo, and Re, along with being noteworthy reservoirs of Au and Ag (Sillitoe, 2010; Arndt and Ganino, 2012; Crespo et al., 2020). Exploration techniques aimed at optimizing the discovering new deposits are evolving towards a deeper understanding of ore genesis. Fluid inclusion studies serve as an enhanced technique to delineate the nature of ore-forming fluids and the processes governing deposit formation (Wilkinson, 2001), alongside other key geological aspects such as tectonic setting, mineral alteration, vein structure, ore-forming zones, and metal transportation and concentration dynamics (Singer et al., 2002; Sillitoe, 2010; Zajacz et al., 2017). Extensive studies have examined the physicochemical conditions, origins, and evolution of hydrothermal fluids in porphyry deposits globally, including in Iran, through fluid inclusion studies. The Kuh-e-Esfand porphyry copper deposit is located in Kerman province, Iran, approximately 90 kilometers southeast of Jiroft. Currently, the deposit is under exploration, and drilling activities are underway to obtain precise information on the type, composition, quantity, and economic potential of mineral reserves for evaluation and extraction purposes. Since fluid inclusion studies contribute to understanding hydrothermal processes as mineralizing agents, in this study focuses on detailed fluid inclusion studies, including petrography and microthermometry, to understand the nature and evolution of ore-forming fluids, as well as the physicochemical processes influencing mineral precipitation in the Kooh-Esfand deposit.

Materials and methods

In this study, 15 surface samples and 48 drill core samples were utilized for detailed investigations, with BH2, BH3, and BH4 boreholes being drilled at depths of 506 m, 475 m, and 496 m respectively. BH2 and BH3 were drilled into the intrusive mass, while BH4 was drilled into the volcanic unit, encountering a quartz diorite intrusive mass at 340 m depth. Among the selected samples, 42 thin section samples and 11 polished thin sections were prepared and examined. Petrographic studies of fluid inclusions were conducted using optical microscopy, and samples were separated from the veins in mineralogy and fluid laboratories. Temperature and salinity parameters of fluid inclusions in quartz minerals were measured at Pamukkale University in Denizli, Turkey, and part of it was conducted at Tarbiat Modares University in Tehran. In Pamukkale University's laboratory, fine grain size measurements were carried out using a Linkam THMSG 600 freezethaw stage equipped with an Olympus microscope. This stage was calibrated using H₂O-CO₂ fluid inclusions at temperatures of 1.1°C, 0.0°C, and -56.6°C. The upper and lower temperature thresholds for fine grain size measurements were 600°C and -120°C respectively. The heating rate was set at 1°C per minute for determining the homogenization temperature or ice melting temperature. At Tarbiat Modares University, temperature measurements on sections were conducted using a THMCG600 heating-cooling stage equipped with a Leitz microscope, with a temperature range of -196°C to +600°C. Calibration of the stage was performed using C4H₃CH₃ at 95°C and KNO₃ at 335°C.

Result

The study area encompasses three distinct geological units: volcanic, volcaniclastic, and intrusive units. The intrusive unit range in composition from diorite to quartz-diorite and granodiorite. Various alteration zones, such as potassic alteration, quartz-sericitefeldspar alkaline ± chlorite alteration, phyllic alteration. argillic alteration, and propylitic alteration. have significantly influenced the lithological units in the study area. On the basis of vein classification, the early stage of mineralization predominantly is characterized by quartz ± chalcopyrite \pm magnetite \pm pyrite veins. The main mineralization stage is characterized by quartz + pyrite + chalcopyrite veins associated with potassic alteration and quartz-sericite-alkali feldspar-chlorite zone. Post mineralization stage is characterized by quartz-pyrite veins. Due to pressure variations from lithostatic to hydrostatic conditions, substantial copper mineralization likely occurred during the main mineralization stage, with comparatively lesser molybdenum mineralization observed in quartzpyrite-chalcopyrite and quartz-pyrite-chalcopyritemolybdenite veins. These mineralization stages, often accompanied by abundant vapor-rich and multi-phase fluid inclusions, initiated ore formation through fluid boiling processes.

Based on petrographic studies, fluid inclusions in

quartz minerals are categorized into three main groups and seven subgroups: 1- Vapor-rich fluid inclusions comprising single-phase vapor inclusions (V), vapor-rich two-phase inclusions (VL), and vapor-rich inclusions with a opaque phase (VLS) (including chalcopyrite, possibly magnetite, and unidentified opaque phases), 2- Liquid-rich fluid inclusions including liquid-rich two-phase inclusions (LV) and liquid-rich inclusions with a opaque phase (VLS) containing opaque minerals (such as chalcopyrite and unidentified opaque phases), and 3-Saline fluid inclusions consisting of simple brine three-phase inclusions (LVH) containing liquid+ vapor+ halite, and multi-phase brine inclusions (LVHS) containing vapor+ liquid+ halite± hematite± anhydrite± sylvite± chalcopyrite.

Discussion

The relationship between different types of fluid inclusions in the Kuh-Esfand deposit is established petrographic detailed and through micrometerometric investigations. In microthermometric studies, the relationship between different types of fluid inclusions, including liquidrich, vapor-rich, three-phase, and multiphase inclusions, is investigated to examine the origin and evolution process of the hydrothermal fluid. This investigation is based on variations in homogenization temperature and salinity content.

By analyzing variations in homogenization temperature and salinity, these investigations provide valuable insights into the processes governing fluid evolution in the Kuh- e- Esfand copper deposit.

On the basis of the microthermometric analyses, the observed changes in homogenization temperature and salinity indicate a systematic decrease from multiphase fluid inclusions to liquid-rich fluid inclusions. Interestingly, vapor-rich fluid inclusions exhibit homogenization temperatures comparable to the upper end of the temperature range observed in multiphase fluid inclusions.

Primary fluid inclusions of magmatic origin encompass vapor-rich inclusions characterized by elevated homogenization temperatures (330-600 °C) and diminished salinities (12-22 wt.% NaCl eq.), multisolid fluid inclusions exhibiting extended temperature ranges (385-598 °C) and heightened salinities (42-70 wt.% NaCl eq.), and three-phase demonstrating significant fluid inclusions temperature variations (230-590 °C) alongside elevated salinities (35-65 wt.% NaCl eq.). The presence of multi-phase fluid inclusions is indicative of the initial hydrothermal fluids responsible for the formation of the Kuh-e-Esfand deposit. Conversely, fluid inclusions of magmatic-meteoric source encompass liquid-rich inclusions characterized by homogenization temperatures and reduced salinities (290-490 °C and 11-20 wt.% NaCl eq., respectively). This particular fluid inclusion type signifies the terminal phase of hydrothermal fluid circulation, characterized by interaction and dilution with lower salinity meteoric fluids. The depth of the Kuh-e-Esfand deposit ranges from 0.8 to 1.7 kilometers, with an average depth of 1.4 kilometers (equivalent to 1400 meters). This translates to pressures ranging from 215 to 603 bars on average, with an average hydrostatic pressure of 412 bars and a lithostatic pressure of 1112 bars.

In the Kuh-e-Esfand deposit, fluid inclusions exhibit a sequence of influential processes, including secondary boiling phenomena, fluid immiscibility, the interaction of magmatic fluids with meteoric waters, and isothermal mixing, throughout the hydrothermal fluid evolution. Vapor-rich fluid inclusions, characterized by the presence of opaque minerals (e.g., chalcopyrite), are infrequently observed in the Kuh-e-Esfand deposit, suggesting that the brine phase predominantly facilitates the transport of copper metal. Finally, the decrease in temperature due to secondary boiling and mixing of magmatic fluids with meteoric fluids has led to the destabilization of the chloride complex, the primary carrier of copper in the studied deposit, and its deposition under favorable conditions.

Acknowledgements

This article is part of a research project with contract number 4304/00 with the Golgohar company. We would like to express our gratitude and appreciation Rahim Satouh Bahreini, the esteemed manager of this department, and his colleagues.

Journal of Economic Geology, 2024, Vol. 16, No. 2

مقاله يژوهشي



do 10.22067/econg.2024.1108

تکامل فیزیکوشیمیایی سیال گرمایی در سامانه مس پورفیری کوه اسفند، جنوب جیرفت، استان کرمان

افسانه سلطانی^۱ ©، علیرضا زراسوندی ^۲ *©، نادر تقیپور^۳ *©، محسن رضایی [£] ©، عادل ساکی ^۵ ©، مرتضی سجادیان ^۲ ©، غزال زراسوندی ^۲ ©

> ^۱ دانشجوی دکتری، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران ^۲ استاد، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران ۳ دانشیار، دانشکده علوم زمین، دانشگاه دامغان، دامغان، ایران ۴ استادیار، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران ۵ دانشیار، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران ۲ دانشیار، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران ۵ دانشیار، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران ۲ دانشیار، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران

چکیدہ	اطلاعات مقاله
کانسار مس کوه اسفند در جنوبی ترین بخش از کمربند ماگمایی ارومیه- دختر واقع شده است. تودههای نفوذی با طیف دیوریت تا کوارتزدیوریت و گرانودیوریت الیگوسن- میوسن در مجموعه آتشفشانی ائوسن جای گرفتهاند. بر اساس طبقهبندی رگه- رگچهها، مرحله کانیسازی اصلی شامل کوارتز± پیریت± کالکوپیریت مرتبط با دگرسانی پتاسیک است. بر اساس بررسیهای سنگنگاری، میانبارهای سیال در کانی	تاریخ دریافت: ۱۴۰۳/۰۱/۱۵ تاریخ بازنگری: ۱۴۰۳/۰۴/۱۲ تاریخ پذیرش: ۱۴۰۳/۰۴/۱۶
کوارتز در سه گروه اصلی و هفت گروه فرعی طبقهبندی می شوند: ۱– میانبارهای سیال غنی از گاز شامل:	واژههای کلیدی
میانبارهای سیال تک فازی گازی (V)، میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز ساده (VL) و میانبارهای سیال	میانبارهای سیال
غنی از گاز همراه با فاز کدر (VLS) ، ۲- میانبارهای سیال غنی از مایع شامل: میانبارهای سیال دوفازی غنی	جوشش ثانويه
از مایع ساده (LV) و میانبارهای سیال غنی از مایع همراه با فاز کدر (LVS) و ۳– میانبارهای سیال شور	اختلاط سيال
شامل: میانبارهای سیال سه فازی شور ساده (LVH) و میانبارهای سیال شور چند فازی (LVHS) حاوی فاز	ر گە– ر گچە
جامد هالیت± هماتیت± انیدریت± سیلویت± کالکوپیریت). میانبارهای سیال شور چند فازی با دما و	کوہ اسفند
شوری بالا (۳۵۸ تا ۵۹۸ درجه سانتی گراد و ۴۲ تا ۷۰ درصد شوری معادل نمک طعام) با منشأ ماگمایی نخستین	کمربند ماگمایی ارومیه – دختر
سیالات تشکیل دهنده کانسار و میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع با دما و شوری پایین (۲۹۰ تا ۴۹۰ در جه سانتی گر اد و ۱۱ تا ۲۰ در صد شوری معادل نمک طعام) با منشأ ماگمای – حوی مرتبط با آخرین گردش سیال	نویسنده مسئول
کی او خالاط با سیال با شوری پایین تر هستند. کاهش دما ناشی از وقوع فرایند جوشش ثانویه و اختلاط	عليرضا زراسوندي
سیالات ماگمایی و جوی به ناپایداری کمپلکس کلریدی حامل فلز مس و کانیسازی در شرایط مساعد	∠arasvandi_a@scu.ac.ir ⊠ نادر تقربور
منجر شده است.	taghipour@du.ac.ir ⊠

استناد به این مقاله

سلطانی، افسانه؛ زراسوندی، علیرضا؛ تقیپور، نادر؛ رضایی، محسن؛ ساکی، عادل؛ سجادیان، مرتضی و زراسوندی، غزال، ۱۴۰۳. تکامل فیزیکوشیمیایی سیال گرمابی در سامانه مس پورفیری کوه اسفند، جنوب جیرفت، استان کرمان . زمینشناسی اقتصادی، ۱۹(۲): ۱۶۳–۲۰۶. https://doi.org/10.22067/econg.2024.1108 پورفیری و شیناسیایی زونهای کانیساز عیار بالا با بررسی

سنگنگاري و بررسي فشار، چگالي، دما و ترکيب انواع ميانبارهاي

سيال از سطوح كم عمق تا سطوح عميق تر (مانند كانسار مس-

مولیبدن پورفیری رزالیو در منطقه کولاواسی شـمال شـیلی توسـط آوالوس و آوالوس (Avalos and Avalos, 2023) و شـناسـایی

پتانسیل و اکتشاف کانسارها بر مبنای نحوه توزیع و فراوانی انواع

مختلف میانبارهای سیال و همچنین چگونگی تغییر دمای

همگن شدگی و شوری میانبارهای سیال مانند کانسار دره حمزه

توسط ناطقی و قربانی شادیی (Natghi and Ghorbani Shadpi,

2015) اشاره می کنند. کانسار مس پورفیری کوه اسفند با مختصات

جغرافیایی ۲۸ درجه و ۱۸ دقیقه و ۲۸/۱ ثانیه عرض شـمالی و ۵۸

درجه و ۳۳ دقیقه و ۲۷/۳۳ ثانیه طول شرقی، در ۹۰ کیلومتری جنوب شرق جیرفت در استان کرمان قرار دارد. در حال حاضر

کانسار مورد بررسی در حال اکتشاف است و تحت فعالیتهای

حفاری قرار گرفته است تا اطلاعات دقیقی از نوع، ترکیب، مقدار و

پتانسیل اقتصادی ذخایر معدنی به منظور بررسی و استخراج ماده معدنی به دست آید. از آنجایی که بررسی میانبار سیال به در ک

فرايندهاي سيالات گرمايي به عنوان محر كهاي كاني ساز كمك

می کند، در این یژوهش بررسی دقیق میانبارهای سیال شامل

بررسیهای سنگنگاری و ریزدماسنجی بر مبنای پی بردن به ماهیت

و سیر تکامل سیال کانهساز و نیــز فرایند فیزیکوشیمیایی مؤثر در

نهشت مواد معدنی سیال در کانسار کوه اسفند مورد بررسی

در این پژوهش، بر اسـاس نوع سـنگ و تغییرات سـنگ شـناختی و

کانی شیناختی کانسینگ، تعداد ۱۵ نمونه سیطحی و ۴۸ نمونه مغزه

حفاري براي مطالعات و بررسي هاي دقيق تر از سه گمانه حفاري BH2،

گملنه BH3 و گملنه BH4 به تر تیب با اعماق ۵۰۶ متری، ۴۷۵ متری و

۴۹۶ متری استفاده شده است. گمانه BH2 و BH3 در توده نفوذی و

گمانه BH4 در واحد آتشفشانی حفر شده که در عمق ۳۴۰ متری به

مقدمه

کانسارهای پورفیری منبع اصلی عناصر Cu، Mo و Re و همچنین منبع قابل توجهي از Au و Ag هسيتند (Arndt) منبع قابل توجهي از Au and Ganino, 2012; Crespo et al., 2020). علاوه بر اين، مقادير قابل توجهي از عناصر مانند As ، Se ، Re ، Ag و Pd در برخی از کانسارهای مس پورفیری گزارش شده است (Singer et al., 2008; John and Taylor, 2016). با توجه به تئورىهاى میانبارهای سیال و ارتباط آنها با کانسارهای مس پورفیری توسط Van den Kerkhof and Hein, 2001;) پيژوهش_گران Goldstein, 2003) مى توان گفت بررسمى ميانبارهاى سميال به عنوان ابزاری مدرن در کنار سایر شواهد نظیر جایگاه زمین ساختی، دگرسانی، تناوب رگهها، مناطق کانیسازی و پویایی فلزهای در انتقال و تمركز (Sillitoe, 2010;) انتقال و تمركز Zajacz et al., 2017) برای تعیین ماهیت سیالات کانیساز و فرایندهای تشکیل کانسار (Wilkinson, 2001) مؤثر واقع شده است. بررسمی میانبارهای سیال در کانسارهای مس پورفیری، از طریق بررسیهای ریزدماسنجی شرایط محیطی پیدایش این نوع از کانسارها را به دلیل حضور سیالات ماگمایی-گرمابی در طی تکامل آنها تأييد مي كند (Roedder, 1972).

بررسی دقیق میانبارهای سیال می تواند اطلاعاتی مهم در رابطه با ویژگیهای سیال کانهدار، سیر تکاملی آنها و نی ز فرایند فیزیکوشیمیایی مؤثر در نهشت مواد معدنی سیال مانند پدیدههای جوشش، اختلاط و جدایش فازی را شناسایی کرد (Ioannou et بوشش، اختلاط و جدایش فازی را شناسایی کرد (al., 2007 مان بررسی شرایط فیزیکوشیمیایی، منبع و تکامل سیالات گرمابی کانسارهای پورفیری در ایران و جهان با استفاده از بررسی میانبارهای سیال توسط زراسوندی (, Zarasvandi et al., 2013; Zarasvandi et al., 2013 زراسوندی (, دمانی و قربانی ((, Rahmani and Ghorbani, 2023 ودیگر پژوهشگران انجام شده است. علاوه بر این، پژوهش های اخیر به کاربرد بررسی میانبارهای سیال در زمینه اکتشاف کانسارهای

قرار گرفته است.

مواد و روشها

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

McQuarrie et al., 2003; McQuarrie and van Hinsbergen, 2013). عطاپور و آفتابی (Atapour and Aftabi, 2021)، فعالیتهای دورهای ماگمایی در این بخش از کمان ماگمایی ارومیه- دختر را در ۵ مرحله توصيف مي كنند. اين ۵ مرحله شامل سـنگهاي آتشفشاني بحر آسمان (ريوليت و ريوداست)، رازك (بازالت و آندزيت) و هزار (آندزیت و ریولیت) به سن ائوسن، گرانیتوئیدهای نوع جبال بارز به سن الیگوسن- میوسن، داسیت پلئن به سن میوسن میانی- بالایی، گرانیتوئیدهای نوع کوه پنج به سن میوسن بالایی و گدازههای بازالتی آلكالن پتاسيم همزمان تا پس از برخورد به سـن پليوسـن – پليسـتوسـن هستند. از نظر ارتباط با کانی سازی، فاز دوم ماگمایی اغلب در زمان الیگو-میوسن رخداده است و به صورت تودههای گرانیتوئیدی عظیم در جنوب شرقى كمان سنوزوئيك كرمان تاغرب سنگ هاى آتشفشانى كوه مصحیم گسترشیافته و به عنوان گرانیتوئیدهای نوع جبال بارز معرفی شده است (Dimitrijevic, 1973). دادەھاي سن سنجي گرانيتوئيدهاي جبال بارز به روش Rb-Sr سن ۱۸۹۹ م ۱۸۷۹ (۱۹۹۹) Hassanzadeh, 1993;) Conrad et al., 1977) و به روش U-Pb زیر کن Ma کر السل ۱۵/۴۸ (Rasoli et al., 2017) متعلق به ميوسن پاييني است. به اين ترتيب استقرار گرانیتوئیدهای نوع جبال بارز به احتمال زیاد در میوسن رخداده است (Dimitrijevic, 1973)، اگرچه تعداد کمی از گرانیتوئیدها ممکن است به سن ۲۸/۱ Ma باشند (Shafiei et al., 2009).

فاز دوم ماگمایی مرتبط با تودههای گرانیتوئیدی جوان کوه پنج در بخش شمال غربی کمان سنوزوئیک کرمان است. ماهیت آداکیتی گرانیتوئیدهای کوه پنج (بررسی موردی سرچشمه) می تواند ناشی از ذوب بخشی و متاسوماتیسم پوسته اقیانوسی و گوه گوشته باشد که با شکست لبه پوسته اقیانوسی در گوشته دما بالا در قسمت میانی کمر بند ماگمایی کرمان همراه است (Maanijou et al., 2022). معانی جو و همکاران (Maanijou است (et al., 2020). معانی جو و همکاران (et al., 2020 ذوب بخشی محل منشأ و آلودگی ماگما با مواد پوستهای با میزان پایین ماگماهای کالکالن حاصل از میزان زیاد ذوب بخشی و یا ذوب بخشی پوسته اقیانوسی نئوتتیس را عامل غنی شدگی گرانیتوئیدهای سرچشمه در یک پهنه فرورانشی حاصل از کمان ماگمایی می داند.

زمینشناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

توده نفوذی کوارتزدیوریت برخورد داشته است. از نمونههای انتخاب شده، تعداد ۴۲ مقطع ناز ک- صيقلي و ۱۱ نمونه دوبر صيقلي تهیه و بررسمی شد. برای میانبارهای سیال، پس از بررسمیهای ســنگنگاري ميانبارهاي ســيال به وسـيله ميكروسـكوپ نوري و جداسازی نمونه از لامها در آزمایشگاه ذخایر معدنی و سیالات در گیر، اندازه گیری مؤلفههای دما و شوری میانبارهای سیال در کانی کوارتز در دانشگاه یاموک کاله شهر دنیزلی کشور ترکیه و بخشی از آن در دانشگاه تربیت مدرس تهران انجامشد. در آزمایشگاه پاموک کاله اندازه گیری ریزدماسنجی با استیج انجماد-گرمایش THMSG 600 سےاخت شےرکت لینکام مجهز به ميكروسكوپ اليمپوس انجامشد. اين صفحه در دماي ۱/۳۷۴ + درجه سانتي گراد، ۰/۰ درجه سانتي گراد و ۵۶/۶ درجه سانتي گراد با استفاده از میانبارهای سیال H2O-CO2 کالیبره شد. برای اندازه گیری های ریزدماسینجی، آسیتانه دمای بالا و پایین به ترتیب ۶۰۰ و ۱۲۰ - درجه سانتی گراد بود. میزان گرمایش زمان تعیین دمای همگن شدگی و یا دمای ذوب یخ ۱ درجه سانتی گراد در دقیقه بود. در آزمایشگاه تربیت مدرس تهران، اندازه گیری مؤلفههای دمایی بر روى مقاطع با استفاده از صفحه كرمايش- انجماد مدل THMCG600ساخت شركت لينكام مجهز به ميكروسكوپ ليتز انجامشـد. دامنه حرارتی دسـتگاه ۱۹۶- تا ۶۰۰+ درجه سـانتی گراد است. کالیبره شدن صفحه با استفاده از C4H₃CH₃ در دمای ۹۵-درجه سانتی گراد و KNO₃ در دمای ۳۳۵ درجه سانتی گراد انجامشد.

زمینشناسی و سنگشناسی

کانسار مس پورفیری کوه اسفند در بخش جنوبی کمان ماگمایی ارومیه دختر واقع شده (شکل ۱-A) و بخشی از سامانه پورفیری متالوژنی تنیس Shafiei et al., 2009; Aftabi and Atapour, 2009;) (Aghazadeh, 2015; Atapour, 2017; Wang et al., 2020) ناشی از هم گرایی صفحه آفریقایی- عربی ایران مرکزی (کوهزایی زاگرس) در Hassanzadeh, 1993;)

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

ساختار تکتوماگمایی منطقه آتشفشانهای ائوسن (ولکانیکی رازک میانی-بالایی (بازالت و آندزیت) و گرانیتوئیدهای الیگوسن-میوسن نوع جبال بارز را متحمل شده است. در محدوده مورد بررسی، مجموعه آتشفشانی رازک میانی-بالایی قدیمی ترین واحدهای سنگی منطقه را با طیف ترکیی آندزیت پورفیری، آندزیت- بازالت در بر می گیرند. تودههای نفوذی با ترکیب دیوریت و کوارتز دیوریت در قسمت مرکزی منطقه و توده گرانیت تا گرانودیوریت در بخش شمالی منطقه مورد بررسی در بین واحدهای آتشفشانی و آذرآواری ائوسن نفوذکرده است (شکل ۱- B و C).

بر اساس بررسیهای صحرایی و میکروسکوپی، سه مجموعه آتشفشانی، آذرآواری و توده نفوذی واحدهای سنگی دربر گیرنده منطقه مورد بررسی محسوب می شوند. در این میان، واحدهای آتشفشانی آندزیت، آندزیت-بازالت و بازالت (E^a, E^{bt} and E^{abt}) بزرگترین واحدهای دربر گیرنده منطقه هستند. سنگهای آندزیتی با بافت پورفیری دارای طيف متنوعي از رنگهاي خاکستري روشن متمايل به قهوهاي، سرخ و سبز در سطح هوازده و در سطح تازه خاکستری تیره (شکل ۲-A) و در برخي نقاط به دلیل آغشـتگي اکسـيدهاي آهن به رنگ قرمز مشـاهده می شود. نمونه های برداشت شده از گمانه BH4 از سطح تا عمق ۴۰۰ مترى با تركيب آندزيت تا تراكي آندزيتي و از عمق ۴۰۰ مترى به بعد ترکیب به سمت کوارتزدیوریت تغییر می یابد. تودههای نفوذی نیمه عمیق حدواسط در سنگهای آتشفشانی ائوسن نفوذ کردهاند و از این رو سن نسبی آنها پس از واحدهای آتشفشانی در نظر گرفته شده است. تودههای نفوذی با طیف دیوریت (Td) تا کوار تزدیوریت (Tqd) و گرانودیوریت متغیرند و اغلب با بافت گرانولار و یورفیری درشتدانه مشاهده می شوند. گستردهترین واحد نفوذي در منطقه کوه اسفند توده نفوذي با ترکيب کوارتز دیوریت با رنگ ظاهری خاکستری روشن با بافت دانهای متوسط تا درشت بلور و پورفیری است (شکل ۲- B). دیوریت در مشاهدات صحرایی و نمونه دستی به رنگ خاکستری با بافت دانهای دیده می شوند و به شدت تحت تأثیر دگرسانی قرار گرفتهاند. توده نفوذی گرانودیوریتی با رنگ ظاهری خاکستری روشن و فلدسپارهای پتاسیم صورتی رنگ و با بافت گرانولار رخنمون دارند و در فاصله قابل توجهي نسبت به ديگر

تودههای نفوذی، گرانودیوریتهای جبال بارز را تشکیل میدهند. در منطقه معدنی کوه اسفند دایکهای با ترکیب دیوریتی تا کوارتز دیوریتی با روند کلی شـمالشـرقی – جنوب غربی و روند شـمالی- جنوبی سنگهای آتشفشانی و توده نفوذی دیوریت تا کوارتز دیوریتی را قطع کردهاند. دایکها بیشـتر در بخشهای مرکزی-شـرقی منطقه رخنمون دارند و طول آنها تا ۸۰ متر و ضخامت آنها از ۱ تا ۳ متر متغیر است (شکل ۲-۲).

بر اساس بررسیهای میکروسکویی، پلاژیو کلاز از جمله فراوان ترین اجزاي تشکيل دهنده سنگهاي آندزيتي است. در برخي موارد بيوتيت و آمفيبول به شـدت دگر سـانشـده و به مجموعهاي از کاني هاي ثانويه نظير اكسيد آهن، كلسيت، كلريت و اييدوت تبديل شدهاند (شكل ٢- A). کانی های اصلی توده نفوذی دیوریت شامل پلاژیو کلاز (۴۵ تا ۶۰ درصد حجمی)، آمفسول (۱۰ تا ۲۰ در صد حجمی)، سو تت (۲۰ تا ۳۰ در صد حجمي)، آلکالي فلدسپار ، پيروکسن و کوارتز با مقدار کم به ايجاد بافت گرانولار منجر می شوند. علاوه بر این، آمفیبول کانی فرومنیزین دیگری است که از نوع سبز و قهوهای بوده و در برخی موارد به کانی های دیگر از جمله کلریت و اکسیدهای آهن دگرسان شدهاند (شکل ۳-B). در ېررسے های میکر وسکویی کوار تز دیوریت بافت یو رفیری متشکل از کانی های اصلی پلاژیو کلاز (بین ۲۵ تا ۵ درصد)، فلدسپار آلکالن (۱۰ درصد)، کوارتز (۲۰ تا ۲۵ درصد)، هورنبلند (تا ۱۰ درصد)، بیوتیت (تا ۲۰ درصد) و به مقدار کمتر پیروکسن تشکیل شده است (شکل ۲-C، C و E). بيوتيت به سـه شـكل بلورهاي متوسط تا درشـت اوليه (مسـتطيلي شکل)، تعادل مجدد یافته (فلس مانند) و ثانویه (دانههای پراکنده در زمینه سنگ) یافت می شود (شکل ۳-D). از کانی های فرعی می توان به کلریت، کلسیت، انیدریت، مسکویت و همچنین سریسیت حاصل از دگرسانی کانیهای فرومنیزین (بیوتیت و آمفیبول)، پلاژیو کلازها و آلکالی فلدسپارها اشاره کرد (شکل E-۳). از مهمترین کانی های واحد گرانوديوريت مي توان به درشـت بلورهاي فلدســپار پتاســيم، كوارتز، پلاژيو کلاز، هورنبلند و بيوتيت اشاره کرد که به تشکيل بافت گرانولار منجر شده است (شکل F-T).

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



نقشه اقتباس شده از گزارش کوشا معدن (Taghipour et al., 2020) و C: مقطع عرضی زمین شناسی در امتداد 'AA واقع در نقشه زمین شناسی منطقه کوه اسفند (B)

Fig. 1. A: The structural geology map of Iran and the location of the Kuh-e-Esfand deposit, B: Simplified geological map of the Kuh-e-Esfand region, south of Jiroft (modified map excerpted from the comprehensive mining report (Taghipour et al., 2020), and C: A geological cross-section along AA' located on the geological map of Kuh-e-Esfand region (B)

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



شکل ۲. تصویرهای صحرایی واحدهای سـنگی کانسـار کوه اسـفند. A: نمایی از واحد آندزیت پورفیری، B: نمایی از توده نفوذی کوارتزدیوریت پورفیری و C: نمایی از دایک قطع کننده توده نفوذی دیوریت پورفیری

Fig. 2. field photograph of lithological units in the Kuh-e-Esfand deposit:: A: an outcrop of andesite porphyry unit, B: showcases of intrusive quartz diorite porphyry, and C: an exposure of a cross-cutting dike in the intrusive diorite porphyry

صورت کمتر در واحد آتشفشانی با مجموعه کانیهای پلاژیو کلاز، کوارتز، آلکالن فلدسپار، کانیهای فرومنیزین از جمله بیوتیت، هورنبلند، سریسیت و کلریت مشخص می شوند. کانیهای سولفیدی غالب در این مجموعه پیریت، کالکوپیریت و مگنتیت هستند. بیوتیت به صورت ماگمایی و گرمابی دیده می شود (شکل ۳-D و E) و گاهی جانشین پلاژیو کلاز و هورنبلندها شده است (شکل ۵-C).

دگرسانی و کانیزایی دگرسانی ها در توالی آتشفشانی و آذرآواری و همچنین توده نفوذی از گسترش قابل توجهی برخوردار است (شکل ۴). مجموعه دگرسانی ها در مناطق مورد بررسی عبارتند از: ۱- دگرسانی پتاسیک، ۲- دگرسانی کوارتز - سریسیت - آلکالن فلدسپار <u>+</u>کلریت، ۳- دگرسانی فیلیک (شکل ۵-A)، ۴- دگرسانی آرژیلیک و ۵- دگرسانی پروپیلیتیک (شکل ۵-A).

زمینشناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



شکل ۳. تصویرهای میکروسکوپی واحدهای سنگی کانسار کوه اسفند. A: تصویر میکروسکوپی بافت پورفیری واحد آندزیت پورفیری با حضور درشت بلورهای پلاژیو کلاز و هورنبلند قهوهای رنگ، B: تصویر میکروسکوپی دیوریت با بافت گرانولار متشکل از کانیهای پلاژیو کلاز منطقه بندی شده، بیوتیت و آلکالی فلدسپارها و هورنبلند، C: تصویر میکروسکوپی کوارتز دیوریت با بافت پورفیری متشکل از کانیهای درشت بیوتیت مستطیلی شکل ماگمایی و بیوتیت تعادل مجدد یافته فلس مانند، پلاژیو کلاز با بافت منطقه بندی و آمفیبول کلریتی شده به همراه آلکالی فلدسپار در زمینه دانه ریز کوارتز دیوریت، D: حضور بیوتیت مستطیل شکل ماگمایی (Bt1)، بیوتیت اکسید شده (Bt2)، بیوتیت تعادل مجدد یافته فلس مانند قهوهای (Bt3) و دانه های پراکنده بیوتیت ثانویه در زمینه کوارتز دیوریت، E: حضور بیوتیت مستطیلی شکل ماگمایی به همراه پلاژیو کلاز دگرسان شده به سریسیت در کوارتز دیوریت و F: بافت گرانولار متشکل از پلاژیو کلاز، کوارتز، هورنبلند، پیروکسن و ارتو کلاز در واحد گرانو دیوریت. علائم اختصاری از سیوولا و اشمید (OT)، یوتیت (Sivola and Schmid و Con) افتران (Sivola and Schmid و Con) فلدسپار، Bt3، احتصاری از سیوولا و اشمید (Sivola and Schmid, 2007) افتباس شده است (At). واحد گرانو دیوریت. علائم اختصاری از سیوولا و اشمید (Sivola and Schmid, 2007) افتباس شده است (At). فلدسپار، Bt3، یوتیت (Ch): یوتیت (Sivola and Schmid, 2007) افتباس شده است (Ch): میوتیت سریسیت).

Fig. 3. Microphotographs of lithological units in the Kuh-e-Esfand deposit. A: Microphotograph of the porphyritic texture of an andesite unit, showcasing phenocrysts of plagioclase and coffee-colored hornblende, B: Microphotograph of diorite unit with a granular texture composed of zoned plagioclase, biotite, alkali feldspars, and hornblende, C: Microphotograph of quartz diorite with a porphyritic texture consisting of coarse rectangular-shaped magmatic biotite grains and re-equilibrated flaky-like biotite, zoned plagioclase, chloritized amphibole along with alkali feldspar in the fine-grained quartz diorite background, D: Presence of magmatic rectangular-shaped biotite (Bt1), oxidized biotite (Bt2), re-equilibrated phyllitic-like coffee-colored biotite (Bt3), and scattered secondary biotite grains in the background of quartz diorite, E: Presence of magmatic rectangular-shaped biotite plagioclase in the quartz diorite, and F: Granular texture composed of plagioclase, quartz, hornblende, pyroxene, and orthoclase in the granodiorite unit. Abbreviations after Siivola and Schmid (2007) (Afs: Alkalifeldspar, Am: Amphibole, Bt: Biotite, Chl: Chlorite, Or: Orhoclase, Pl: Plagioclase, Px: Pyroxene, Qtz: Quartz, and Ser: Sericite, Hbl: Hornblende).

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



شکل ٤. تصویر صحرایی از دگرسانی های گرمابی کانسار کوه اسفند Fig. 4. Field photograph of hydrothermal alterations of kuh-e-Esfand deposit

جمله اپیدوت، کلریت، کوارتز و کربنات شناسایی میشوند. این دگرسانی به رنگ سبز در واحدهای دیوریت و کوارتز دیوریت مشاهده میشود (شکل ۵-B). در واقع پلاژیو کلازها به کلریت، کلسیت و اپیدوت تبدیل شدهاند.

بر اساس بررسی های صحرایی، میکروسکوپی ارتباط زمین شناسی، دگرسانی و کانهزایی در کانسار کوه اسفند بر مبنای سه گمانه BH3، BH2 و BH3 حفاری شده در توده نفوذی کوار تزدیوریت و آندزیت به صورت مقطع عرضی نشان داده شده است (شکل ۶). بر اساس بررسی نمونه های سطحی و مغزه های حفاری میزبان کانی سازی مس پورفیری کوه اسفند به طور عمده نفوذی های پورفیری کوار تز دیوریت هستند. کانی سازی به طور غالب به صورت رگه – رگچهای یا استوک ورک، افشان و یا پتچهای نامنظم یافت می شوند (شکل ۷– A و B). علاوه بر این، رخداد بافت برشی همراه با حضور اکسیدهای آهن و در برخی موارد همراه با در اعماق بیشتر از ۴۵۰ متری گمانه ها در اعماق دگرسانی پتاسیک با تغییر روند دگرسانی به مجموعه دگرسانی با حضور کانی های کوار تز - سریسیت - فلدسپار آلکالن ± کلریت مواجه می شویم. کانی های فلزی پیریت و مگنتیت با بیشترین میزان و به مقدار خیلی کمتر کالکوپیریت همراه با این نوع از دگرسانی یافت می شوند. دگرسانی فیلیک در منطقه مورد بررسی انواع یافت می شوند. دگرسانی فیلیک در منطقه مورد بررسی انواع پتاسیک به جانشینی آلکالن فلدسپار و یا بیوتیت توسط کوار تز سریسیت تا سریسیت – کوارتز – کربنات منجر می شود. علاوه بر این، کانی مسکویت، کلریت از دیگر کانی های قابل مشاهده در این نوع دگرسانی نیز هستند (شکل ۵- D). کانی فلزی شاخص این نوع پتاسیک بیشترین زون کانهزایی رخداده است. دگرسانی پروپیلیتیک در منطقه مورد بررسی به طور گسترده رخداده است و گاهی توسط در منطقه مورد بررسی به طور گسترده رخداده است و گاهی توسط

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

C). کانیهای پیریت، کالکوپیریت، مگنتیت، کولیت و مقدار بسیار کانیهای غیرفلزی کوارتز، سـریسـیت، کلریت، بیوتیت، اپیدوت، پایین مولیبدنیت که در رگهها و در متن سنگ مشاهده میشوند. از مسکویت، انیدریت، فلدسپات و کلسیت غالب هستند.



شکل ۵. تصویرهای صحرایی و میکروسکوپی دگرسانیهای دربر گیرنده کانسار کوه اسفند. A: تصویر صحرایی از دگرسانی فیلیک توده نفوذی، B: تصویر صحرایی از دگرسانی پروپیلییک توده نفوذی، C: تصویر میکروسکوپی تبدیل آمفیبول به بیوتیت در طی دگرسانی پتاسیک در واحد کوارتزدیوریت، D و E: تصویر میکروسکوپی نشاندهنده دگرسانی فیلیک با حضور کانی کوارتز، سریسیت، مسکویت، کلریت، آلکالی فلدسپارهای سرسیتی شده و کانی فلزی پیریت در رگه واحد کوارتزدیوریت. علائم اختصاری از سیوولا و اشمید (Sivola and Schmid, 2007) اقتباس شده است (Ar: آمفیبول، Bt: بیوتیت، Cht: کلریت، Qtz: کوارتز، Py: پیریت،Ms: مسکویت، As: آلکالی فلدسپاره ا

Fig. 5. Field and microphotographs depicting the encompassing alterations in the Kuh-e-Esfand deposit. A: Field photograph illustrating phyllitic alteration within the intrusive mass, B: Field photograph displaying propylitic alteration in the intrusive mass, C: Microphotograph revealing the transformation of amphibole to biotite during the potassic alteration event within the quartz diorite unit, D and E: Microphotographs indicating phyllitic alteration with the presence of minerals such as quartz, sericite, muscovite, chlorite, sericitized alkali feldspars, and pyrite mineralization within the quartz diorite unit vein. Abbreviations after Siivola and Schmid (2007) (Am: Amphibole, Bt: Biotite, Chl: Chlorite, Qtz: Quartz, Py: Pyrite, Ms: Muscovite, Afs: Alkalifeldspar Ser: Sericite).

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



شکل ۲. تصویر مقطع عرضی و موقعیت گمانههای BH3، BH2 و BH4 کانسار کوه اسفند و ارتباط زمین شناسی، دگرسانی و کانهزایی بر اساس اطلاعات گمانههای حفر شده در واحد کوارتزدیوریت و آندزیت

Fig. 6. Cross-sectional photograph and location of drill holes BH2, BH3, and BH4 in the Kuh-e-Esfand deposit and the geological, alteration, and mineralization relationships based on the information from the drilled holes in the quartz diorite and andesite units

ضخیم چند سانتی متر و گاهی به صورت متقاطع مشاهده می شوند (شکل ۸- ۸). موحله اولیه کانی سازی (نوع M): به طور عمده در واحد دیوریت و کوارتز دیوریت در غالب ۵ رگه کانه دار شکل گرفته که عبارتند از: ۱- رگه کوارتز + بیوتیت ± مگنتیت، ۲- رگ مگنتیت ± کالکوپیریت: رگه نسبتاً باریک از مگنتیت و کالکوپیریت در اعماق ۰۰۰ متری که توسط رگههای ضخیم کوارتز - کالکوپیریت-پیریت - مگنتیت قطع شده اند. این رگهها به میزان کم و همراه با

طبقهبندی رگهها رگههای کانیسازی در کانسار مس کوه اسفند بر اساس طبقهبندی رگهها در سامانههای پورفیری (Sillitoe, 2010)، در ۵ مرحله در انواع رگههای A، M، B، A، و L طبقهبندی میشوند (شکل ۸). هرحله پیش از کانی سازی (نوع A): دو نوع از رگهها در واحد سنگی کوارتزدیوریت با ترکیب رگه کوارتز و کوارتز – انیدریت بدون کانهزایی طی مرحله اولیه تشکیل می شوند. این رگهها اغلب با ضخامت متغیر از رگههای نسبتاً باریک میلی متری تا رگههای نسبتاً

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

کوار تز ± انیدریت ± آلکالن فلدسپار ± پیریت ±بیو تیت ± مگنتیت ± کالکو پیریت: این رگه با ضخامت نسبتاً باریکی در حدود کمتر از ۱ میلی متری در طول رگه تغییرات کانی شناسی قابل توجهی برخوردار هستند. سریسیتی شدن در امتداد این رگه رخداده است. 8- رگه کوار تز + کالکو پیریت + مگنتیت + پیریت ± انیدریت: این رگه با ضخامت ۵/۰ تا ۵ میلی متری با حضور کالکو پیریت و پیریت به طور پراکنده در طول رگه و مگنتیت در امتداد رگه تمرکز دارند و با مقدار پایینی انیدریت همراه هستند. دگرسانی پتاسیک ایجاد میشوند. ۳- رگه کوارتز ± کالکوپیریت ± مگنتیت: این رگهها با ضخامت کمتر از ۲ میلیمتر تا ۵ میلیمتر در مقاطع میکروسکوپی و نمونه مغزه حفاری و گاهی همراه با پیریت دیده میشوند. کانهزایی اغلب در بخش مرکزی رگه و محل تقاطع رگهها به مقدار زیاد رخداده است (شکل ۸- ۸). ۴- رگه کوارتز ± پیریت ± کالکوپیریت ± مگنتیت: این رگهها با ضخامت کمتر از ۵ میلیمتری و گاهی به صورت متقاطع در مقاطع میکروسکوپی و نمونه دستی دیده میشوند (شکل ۸- ۳). ۵- رگه



شکل ۲. تصویر صحرایی از انواع کانهزایی در کانسار کوه اسفند. A: تصویر صحرایی رگه سیلیسی با طول ۲ متر و ضخامت نیم متر، B: رخداد کانهزایی به صورت رگه – رگچهایی یا استوک ورک و C: رخداد بافت برشی با زمینه اکسیدهای آهن در مرکز کانسار

Fig. 7. Field photograph of different types of mineralization in the Kuh-e-Esfand. A: Image showing a 2-meter long and halfmeter thick siliceous vein, B: Field photograph of mineralization occurring as vein-veinlet or stockwork, and C: Field photograph of the occurrence of a breccia texture with a background of iron oxides in the center of the ore deposit

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

موحله اصلی کانی سازی (نوع B): مرحله اصلی گرمابی با کانی سازی مس و مقدار بسیار پایین مولیبدن همراه دگر سانی های پتاسیک و کوار تز - سریسیت - آلکالن فلدسپار - کلریت هستند. نوع رگه ها در این مرحله عبار تند از: ۱- رگه کوار تز ± پیریت ± کالکوپیریت مرحله اصلی کانی سازی مرتبط با دگر سانی پتاسیک (شکل ۸- C و E) و دگر سانی کوار تز - سریسیت - فلدسپار آلکالن -کلریت متعلق به گمانه ۲ در اعماق ۵۰۶ متری است. ۲- رگه کوار تز ± پیریت ± کالکوپیریت ± مولیبدینیت مرحله اصلی کانی سازی همراه با دگر سانی کوار تز - سریسیت - فلدسپار آلکالن -

مرحله پس از کانیسازی (نوع C و نوع D): ترکیب رگههای قابل تشخیص پس از کانهزایی از نوع C با ترکیب کوارتز ± پیریت±مسکویت ±کلریت± آلکالن فلدسپات ±انیدریت±کلسیت قابل تشخیص هستند. این رگههای باریک با تغییرات کانیشناسی در طول رگه حاوی مقادیر قابل توجهی از مسکویت هستند (شکل ۸- D).

این رگهها گاهی همراه با آلکالن فلدسپار، انیدریت و کلسیت دیده می شوند و قطع کننده رگه اصلی کوارتز – انیدریت با کمی پیریت و کالکوپیریت دانه پراکنده هستند. رگه نوع D عبارتند از: ۱- رگه کوارتز ± پیریت: این رگه به طور پیوسته و با ضخامت ۱ سانتی متری با حاشیه سریسیتی شده همراه با دگرسانی پتاسیک دیده می شوند (شکل ۸- E و ۲). ۲- کوارتز ± فلدسپار آلکالن + پیریت: این رگه ها با عرض ۵ میلی متری تا نسبتاً باریک اغلب همراه با پیریت در سرتاسر رگه و همراه با دگرسانی فیلیک ایجاد می شوند. کالکوپیریت و انیدریت با مقدار خیلی کمتر نیز حضور دارند. رخنمون این رگه ها در نمونه های سطحی با ضخامت پایین و در مغزه ها حفاری تا اعماق ۲۰۰ متری با ضخامت نسبتاً بیشتری دیده می شوند. ۳- کوارتز + پیریت ± سریسیت: این رگه ها با عرض ۵ میلی متری همراه با دگرسانی سریسیتی قابل توجه در اطراف رگه ها مشاهده می شوند (شکل ۸- E). رگه پیریت – رسی (کائولن) (شکل

۸- E)، رگەهای نسل بعد از مرحله کانیسازی اصلی محسوب میشوند.
موند (نوع L): در مرحله پایانی فعالیتهای گرمایی

جوانترین نسل از رگه- رگچهها رگههای کلسیتی با ضخامت ۲ تا ۳ سانتیمتری بدون کانهزایی سولفیدی قطع کننده رگههای کانهزا هستند (شکل ۸- G).

سنگنگاری میانبارهای سیال

از نظر منشأ توزیع میانبارهای سیال مورد بررسی به صورت اولیه (با پراکندگی تصادفی، منفرد و گاهی گروهی و هم مرکز)، ثانویه (با روند خطی ساده، متقاطع و گاهی در امتداد دو کانی مجاور) و ثانویه کاذب (با روند خطی ساده، موازی و متقاطع) قابل مشاهده هستند (شکل ۹ – A، B و C).

با بررسی سنگنگاری میانبارهای سیال در کانی کوار تز و بر اساس تقسیم بندی الریش و همکاران (Ulrich et al., 2001)، میانبارهای سیال بر اساس تعداد و فازهای درونی در قالب سه گروه اصلی و هشت گروه فرعی تقسیم بندی شدهاند (شکل ۱۰). ۱) میانبارهای سیال غنی از گاز شامل: میانبارهای سیال تک فازی گاز (۷)، میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز ساده (L+V) و میانبارهای سیال غنی از گاز همراه با فاز کدر (S+L+V) حاوی مایع + گاز ± کانی کدر (کالکوپیریت، احتمالاً مگنتیت و فازهای کدر ناشناخته).

۲) میانبارهای سیال غنی از مایع شامل: میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع (L+V) حاوی مایع + گاز و میانبارهای سیال غنی از مایع همراه با فاز کدر (L+V+S) حاوی مایع + گاز + کانی کدر (کالکوپیریت و فازهای کدر ناشناخته).

۳) میانبارهای سیال شور شامل: میانبارهای سیال سه فازی شور ساده (L+V+H) حاوی مایع – گاز – هالیت و میانبارهای سیال شور چند فازی (L+V+H+S+S) حاوی گاز+ مایع+هالیت± هماتیت ± انیدریت ± سیلویت ± کالکوپیریت.

زمینشناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



شكل ۸ تصویرهای نمونه دستی از انواع رگه-رگچههای طبقهبندی شده از نوع A، M، G و L در واحد سنگی كوار تزدیوریت كانسار كوه اسفند. A: نمونه شـماره (S-BH2-D367) با دو نوع رگه از نوع رگه A (رگه كوار تز بدون كلنهزایی) و رگه M (كوار تز ± كالكوپیریت + مكتیت)، B: نمونه شـماره (-S-BH2-D367) با حضـور رگه نوع B (D462) با حضـور رگه نوع M (كوار تز ± پیریت ± كالكوپیریت ± مكتیت و رگچههای ریز مكتیت)، C: نمونه شـماره (S-BH2-D264) با حضـور رگه نوع B (كوار تز ± پیریت ± كالكوپیریت)، D: نمونه شـماره (S-BH2-D139) با حضور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± مسكویت ± كلریت)، E: نمونه شـماره (S-BH2-D264) با حضـور رگه نوع B (كوار تز ± پیریت ± كالكوپیریت)، D: نمونه شـماره (S-BH2-D139) با حضور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± مسكویت ± كلریت)، E: نمونه شـماره (S-BH2-D139) با حضـور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± مسكویت ± كلریت)، C دمونه شـماره (S-BH2-D139) با حضـور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± مسكویت ± كالكوپیریت)، C دمونه شـماره (S-BH4-117) با حضـور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± مسكویت ± كلریت)، C دمونه شـماره (S-BH4-117) با حضـور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± مسكویت ± كارین)، C دمونه شـماره (S-BH4-117) با حضـور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± مسكویت ± كارین)، C دمونه شـماره (S-BH4-117) با حضـور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± سـرسـیت)، C دمونه شـماره (S-BH4-117) با حضور رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± سـرسـیت)، C دمونه شـماره (S-BH4-117) دمونه شـماره (S-BH4-117) دمونه شـماره (S-BH4-117) دمونه رگه نوع C (كوار تز ± پیریت ± سـرسـیت)، C دمونه شـماره (S-BH4-117) دمونو رگه نوع C (كوار تز ± پیریت)

Fig. 8. Hand specimen Photograph of the types of classified vein- veinlets as A, M, B, C, D, and L in the quartz diorite unit of the Kuh-e- Esfand deposit. A: Sample No. (S-BH2-D367) with two types of veins, A Type (barren quartz vein) and M Type (quartz \pm chalcopyrite \pm magnetite), B: Sample No. (S-BH2-D462) with the presence of M Type veins (quartz \pm pyrite \pm chalcopyrite \pm magnetite and fine magnetite veinlet), C: Sample No. (S-BH2-D264) with B Type veins (quartz \pm chalcopyrite \pm pyrite), D: Sample No. (S-BH2-D139) with C Type veins (quartz \pm pyrite \pm muscovite \pm cholorite), E: Sample No. (S-BH2-D28) with two types of veins, B Type (quartz \pm pyrite \pm chalcopyrite) and D Type (quartz \pm pyrite \pm sericite), F: Sample No. (S-BH4-117) with D Type veins (quartz \pm pyrite), and G: Sample No. (S-BH4-D118) with L Type veins (calcite)

میانبارهای سیال بر اساس درجه پرشدگی حجم سیال توسط فاز مایع و حضور یا عدم حضور کانی کدر در سه گره ردهبندی میشوند. **میانبارهای سیال غنی از گاز:** میانبارهای سیال گازی فراوانترین نوع میانبار سیال مشاهده شده در نمونههای کوارتز هستند. این نوع از

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

مرحله پس از کانهزایی در رگه کوارتز ± پیریت همراه بامیانبارهای سیال غنی از مایع ساده (LV) و همچنین به طور محدود در رگه کوارتز ± آلکالی فلدسپار + پیریت همراه با میانبارهای سیال غنی از گاز ساده (VL)، غنی از مایع ساده (LV)، میانبار سیال شور ساده (LVH) مشاهده می شوند.

۲) میانبار سیال دو فازی غنی از گازساده (LV): این نوع از میانبارهای سیال حاوی دو فازی گاز و مایع هستند و با بیشترین حجم از فاز گازی با اندازههای بین ۵ تا ۲۰ میکرون در شکلهای بیضوی، کشیده مستطیلی، شکلهای چند ضلعی (بلور منفی) و بی شکل مشاهده شده است (شکل ۱۱- B).

۳. میانبار سیال غنی از گاز همراه با فاز کدر: این نوع از میانبارهای سیال سه فازی غنی از گاز (VLS) با میزان فراوانی کمتر حاوی بیشترین حجم از فاز گازی به همراه فاز مایع و کانی کدر (کالکوپیریت، احتمالاً مگنتیت و کانی ناشناخته) به صورت چند ضعی (بلور منفی) و بی شکل و با پراکندگی تصادفی و منفرد در اندازهای ۲ تا ۱۰ میکرون قابل مشاهده هستند (شکل ۱۱-C و C).

 میانبار سیال تک فازی گازی (V): میانبارهای سیال تک فازی گاز با فراوانی قابل توجهی به طور غالب با منشأ اولیه در اندازههای کوچک تا متوسط (به طور میانگین ۲ تا ۱۰ میکرون) به شکلهای کروي، پيضوي و بي شـکل اغلب به صـورت منفر د و با پراکند گي تصادفي و گاهي به صورت تجمعي مشاهده مي شوند (شکل ۱۱- A). میانبارهای تک فازی گاز در رگچههای کوارتز در مراحل پیش از کانەزايى ھمراہ با رگە كوارتز ± كالكويىرىت± مگنتىت ھمراہ با تنوعی از میانبارهای سیال غنی از مایع ساده (LV)، غنی از گاز ساده (VL) و میانبارهای سیال شور ساده (LVH) حاوی هالیت و گاهی انيدريت و همچنين رگه كوارتز ± انيدريت ± آلكالي فلدسيار ± پيريت<u>+بيو</u>تيت<u>+</u> مگنتيت<u>+</u> كالكوپيريت به مقدار فراوان همراه با میانبارهای سیال غنی از گاز ساده (VL) و بدون حضور میانبارهای سیال شور و چندفازی مشاهده می شوند. در مرحله اصلی کانی زایی همراه با رگه کوارتز± پیریت± کالکوپیریت همراه با میانبارهای غنی از گاز ساده (VL)، میانبارهای سیال غنی از مایع ساده (LV) و میانبارهای سیال شور ساده (LVH) و شور چندفازی (LVHS) و در



شکل ۹. تصویرهای میکروسکوپی میانبارهای سیال از نوع اولیه، ثانویه و ثانویه کاذب کانسار کوه اسفند. A: حضور میانبار سیال اولیه به صورت تجمعی و پراکنده منفرد، B: میانبار سـیال اولیه و ثانویه کاذب و C: روند خطی میانبارهای ثانویه در دو کانی کوارتز مجاور یکدیگر به همراه دانههای پراکنده از میانبارهای سیال اولیه. (P: اولیه، S: ثانویه و PS: ثانویه کاذب)

Fig. 9. Photographe of fluid inclusions of primary, secondary, and pseudosecondary types in the Kuh-e-Esfand deposit. A: Presence of primary fluid inclusions in an accumulative and scattered individual form, B: Pseudosecondary primary and secondary fluid inclusions, and C: Linear trend of secondary fluid inclusions in two adjacent quartz minerals along with scattered grains of primary fluid inclusions. (P: primary, S: Secondary, PS: Pseudosecondary)

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

شور چندفازی (LVHS) و به ندرت میانبارهای سیال غنی از مایع ساده (LV) و همراه با رگه کوار تز ± کالکوپیریت ± پیریت همراه با میانبارهای سیال غنی از گاز ساده (LV)، میانبارهای غنی سیال شور ساده (LVH) و شور چندفازی (LVHS) حضور دارند. در مرحله پس از کانیزایی به مقدار قابل توجه همراه با رگه کوار تز ± پیریت ± مسکویت ± کلریت همراه با میانبارهای سیال شور چندفازی (LVHS) در کانی کوار تز و و همچنین در رگه کوار تز ± پیریت همراه با میانبارهای سیال شور چندفازی میانبارهای غنی از گاز ساده (LV) در انواع مراحل پیش از کانی زایی، پس از کانی زایی و پس از کانی زایی قابل مشاهده هستند. در مرحله پیش از کانی زایی همراه با رگه کوار تز ± کالکو پیریت ± مگنتیت و رگه کوار تز ± انیدریت ± آلکالی فلدسپار ± پیریت ± بیو تیت ± مگنتیت ± کالکو پیریت همراه با میان بارهای سیال تک فازی گازی (V) در اندازه متوسط میان بارهای سیال شور و چندفازی مشاهده می شوند. در مرحله کانی زایی اصلی به اندازه نسبتاً ریز تر نسبت به مرحله پیش از کانی زایی کوار تز ± کالکو پیریت ± پیریت ±



(Ulrich et al., 2001) شکل ۱۰. تصویر شماتیک طبقهبندی انواع میانبارهای سیال کانسار کوه اسفند بر اساس طبقهبندی الریش و همکاران (Ulrich et al., 2001) Fig. 10. Schematic diagram of the classification of various fluid inclusions in the Ku-e-Esfand deposit based on the classification by Alireza and colleagues (Ulrich et al., 2001)

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

میان بارهای سیال غنی از مایع: این نوع از میان بارهای سیال غنی از مايع بر اساس حضور و عدم حضور كاني كدر در دو گروه ميانبار سیال غنی از مایع ساده (LV) و میانبار سیال غنی از مایع همراه با فاز کدر (LVS) ردهبندی میشوند. میانبار سیال غنی از مایع ساده در اندازههای کوچک تا متوسط (به طور میانگین ۵ تا ۱۰میکرون) به صورت منفرد و با پراکندگی تصادفی حضور دارند (شکل ۱۱- E). این نوع میانبارهای سیال اغلب اولیه است و به صورت بی شکل از فراواني كمترى نسبت به ساير ميانبارهاي سيال غنى از گاز برخوردار هستند. میانبار سیال غنی از مایع همراه با فاز کدر (LVS) با فراوانی کم در اندازه ۵ تا ۱۰ میکرون اغلب به صورت بی شکل، چند ضلعی (بلور منفی) مشاهده می شوند. هماتیت، کالکوپیریت و فازهای کدر دیگر از جمله فازهای جامد در این نوع میانبارهای سیال هستند (شکل F-۱۱). میانبارهای سیال غنی از مایع ساده (LV) در رگههای کوارتز بدون کانیزایی همراه با میانبارهای سیال غنی از گاز ساده (VL) و در مرحله كانىزايي اصلى همراه با رگه كوارتز ± كالكوپيريت ± پيريت میانبارهای سیال غنی از مایع ساده در لندازه بزرگ تر از میانبارهای نسبتاً ریز از میانبارهای غنی از گاز ساده، تک فازی گاز و همچنین میانبارهای سیال شور ساده و مقدار اندکی از میانبارهای سیال غنی از مایع همراه با کانی کدر با فراوانی خیلی کم قلبل مشاهده هستند. در مرحله پس از کانیزایی مرتبط با رگه کوارتز ± پیریت با فراوانی بیشـتر همراه با میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز (VL) و به طور محدود میانبار سیال شور ساده (LVH) دیده شده است.

میانبارهای سیال شوراب: بر مبنای تعداد و نوع فازهای جامد میانبارهای سیال شوراب در سه گروه ردهبندی می شوند که عبارتند از: ۱-میانبار سیال شوراب ساده، ۲-میانبار سیال شوراب همراه با فاز کدر و ۳-میانبار سیال شوراب چند فازی. در این نوع از میانبارهای سیال هالیت تنها فاز قابل انحلال در دو گروه است:

 ۱) میانبار سیال شور ساده (LVH): میانبارهای سیال سه فازی از فاز مایع، گاز و هالیت تشکیل شده است. فاز گازی حجم بیشتری را نسبت به فاز مایع در برمی گیرد. هالیت در این نوع از میانبارهای سیال در لندازه متوسط (۱۰ میکرون) به وضوح دیده می شود (شکل ۱۱-G). این نوع از

میانبارها گاهی حاوی کانی کدر در اندازه ۵ تا ۲۰ میکرون، در شکل های متفاوت و به صورت منفرد و با پراکندگی تصادفی نیز ظاهر می شوند. ۲) میانبار سیال شور چندفازی (LVHS): تنوع فازهای جامد در میانبارهای سیال چند فازی آنها را در گروه دیگر قرار می دهد. علاوه بر این می توان میانبارهای سیال شوراب همراه با فاز کدر را در دو گروه همراه با هماتیت و بدون هماتیت قرار داد. اندازه این نوع میانبارهای سیال از ۵ تا ۳۰ میکرون متغیر ست و حضور منفرد با پراکندگی تصادفی از دیگر ویژگی های این نوع از میانبارهای سیال است. از فازهای جامد می توان به هالیت، هماتیت، انیدریت، سیلویت، کرد (شکل ۱۱–H و I).

در مرحله اصلى كلنهزايي تنوع فازهاي ميانبارهاي سيال با فراواني قابل توجهی از میانبارهای سیال شور چندفازی (LVHS) و میانبارهای سیال شور ساده (LVH) و سپس میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع (LV) و غنی از گاز (VL) مرتبط با رگه کوار تز± پیریت± کالکوپیریت همراه با دگرسانی پتاسیک در اعماق ۳۶۴ متری از گمانه ۳ با محدوده دمایی ۲۴۰ تا ۶۰۰ درجه سانتی گراد (به طور میانگین ۴۷۵/۷ سانتی گراد) و با میزان شوری معادل ۷/۸ تا ۶۹/۶ درصد شوری معادل نمک طعام (به طور میانگین ۲۴/۵۶) است. علاوه بر این، رگه کوارتز± پیریت± کالکوپیریت± مولیبدنیت همراه با دگرساني كوار تز <u>+</u> سريسيت <u>+</u> آلكالن فلدسپار <u>+</u> كلريت مرتبط با مرحله اصلى كانىزايي گوياي محدوده دمايي ٣٣٠ تا ٥٤٠ درجه سانتی گراد با شوری معادل ۳۸ تا ۴۶ درصد شوری معادل نمک طعام از میانبارهای سیال شور چندفازی (LVHS) و میانبارهای سیال غنی از گاز (VL) در گمانه ۳ در اعماق ۴۷۵ متری هستند. رگه کوار تز± پیریت± کالکوپیریت مرحله اصلی کانی سازی همراه با دگرسانی کوارتز - سریسیت- فلدسپار آلکالن- کلریت گویای محدوده دمایی ۳۱۵ تا ۵۰۰ درجه سانتی گراد (به طور میانگین ۳۸۵ درجه سانتی گراد) از میانبارهای سیال چندفازی (LVHS) و دو فازی غنی از گاز (VL) و تک فازی گازی (V) در گمانه ۲ در اعماق ۵۰۶ متری است.

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

DOI: 10.22067/econg.2024.1108



شکل 11. تصویرهای سنگنگاری میانبارهای سیال کانسار کوه اسفند. A: میانبار سیال تک فازی گازی، B: میانبار سیال دو فازی غنی از گاز ساده، C و C: میانبارهای غنی از گاز همراه با فاز کدر (VLS) (کالکوپیریت و احتمالاً مگنتیت)، E: میانبار سیال دو فازی غنی از مایع ساده (LV)، F: میانبارهای سیال غنی از مایع همراه با فاز کدر (LVS)، G: میانبار سیال شوراب ساده (LVH)، H و I: میانبار سیال شوراب چندفازی (LVHS). علائم اختصاری از سیوولا و اشمید از مایع همراه با فاز کدر (Siivola and Schmid, 2007) و I: میانبار سیال شوراب چندفازی (Cps: کالکوپیریت، Anh: انیدریت و U: ناشناخته).

Fig. 11. Petrography photograph of the fluid inclusions of Kuh-Esfand deposit. A: Vapor single-phase fluid inclusion, B: Vapor-rich two-phase fluid inclusions, C and D: Vapor-rich three-phase inclusion with opaque phase (VLS) (Chalcopyrit and probanly Magnetite), E: liquid-rich two-phase fluid inclusion (LV), F: Liquid-rich phase fluid inclusion with opaque phase (LVS) and G: simple brine fluid inclusion (LVH), H and I: Brine multiphase fluid inclusions (LVHS). Abbreviations after Siivola and Schmid (2007) (V: vapor, L: liquid, O: opaque, H: Halite, He: hematite, Cpy: Chalcopyrite, Anh: Anhydrite and U: unknown).

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

با این وجود در مراحل پس از کانیزایی نیز همراه با رگه کوارتز ± پیریت ± سریسیست مرتبط دگرسانی فیلیک با فراوانی غالب میان بار سیال شور ساده (LVH) نسبت به میان بار سیال شور چندفازی (LVHS) همراه با میان بارهای غنی از گاز ساده (VL) و همچنین در رگه کوارتز ± آلکالی فلدسپار ± پیریت مرتبط با دگرسانی فیلیک میان بار سیال شور ساده (LVH) با میان بارهای غنی از گاز ساده (VL) میان بار سیال شور ساده (LVH) با میان بارهای غنی از گاز ساده (LV) و تک فاز گازی (V) و میان بارهای سیال غنی از مایع ساده (LV) ییش از کانیزایی همراه با رگههای کوارتز ± کالکوپیریت ± مگنتیت قابل مشاهده است.

در حالت کلی می توان بیان کرد که میانبارهای سیال شور ساده در مراحل متعدد کانی زایی حضور نسبتاً قابل توجهی نسبت به میانبارهای سیال شور چندفازی دارند. میانبارهای سیال شور چندفازی فراوانی قابل توجهی در مرحله کانی زایی اصلی نشان دادهاند. میانبارهای سیال تک فازی گازی فراوانی قابل توجهی در مرحله پیش از کانی زایی و پس از کانی زایی دارند. میانبارهای سیال غنی از گاز ساده حضور گستردهای در انواع ر گهها در مراحل پیش از کانی زایی، کانی زایی اصلی و پس از کانی زایی نشان می دهند. فراوانی میانبارهای سیال غنی از مایع ساده در ر گههای مرتبط با مرحله پس از کانی زایی قابل توجه است.

ریزدماسنجی میانبارهای سیال

پس از بررسی سنگنگاری میانبارهای سیال و ثبت اطلاعات به دست آمده، بررسیهای ریزدماسنجی بر اساس مشاهده دقیق و تشخیص تغییرات فازی میانبار سیال، طی مراحل سرمایش و گرمایش بر روی کانی کوارتز بنا شده است. در این بخش میانبارهای سیال تک فازی گاز و همچنین میانبارهای سیال غنی از گاز همراه با کانی کدر (VLS) و میانبارهای سیال غنی از مایع همراه با کانی کدر (LVS) از فراوانی کمی برخوردار هستند. بنابراین در بررسیهای ریزدماسنجی از آنها صرفنظر شد. نتایج حاصل از بررسیهای ریزدماسنجی میانبارهای سیال در کانسار مس

ریزدهاسنجی میانبارهای سیال غنی از گاز ساده (VL): میانبارهای سیال تک فازی گازی را که اغلب حاصل جوشش ثانویه بوده و با میانبارهای سیال شور ساده و شور چند فازی همراه هستند، به دلیل عدم حضور فاز مایع، برای بررسی گرمایش و سرمایش کمتر مورد استفاده قرار می گیرند.

روش گومایش: دمای همگن شدگی نهایی به فاز گازی میانبارهای سیال دو فازی غنی از گاز ساده از ۳۳۰ تا ۶۰۰ درجه سانتی گراد (به طور میانگین ۴۶۱ درجه سانتی گراد) متغیر می است و اغلب در دمای ۳۹۰ تا ۴۵۰ و ۴۸۰ تا ۵۳۰ درجه سانتی گراد همگن شده اند (شکل ۲۱- A). این میانبارهای سیال در دمای اندکی بیشتر از میانبارهای سیال چند فازی همگن می شوند که ایسن مسئله به علت به دام افتادن نامتجانس مایع و گاز در طی جوشش ثانویه است افتادن نامتجانس مایع و گاز در طی جوشش ثانویه است میانبارهای سیال این گروه، محدوده دمایی که در آن جوشش ثانویه اتفاق می افتد را نشان می دهد در آن میانبارهای سیال دو فازی غنی از گاز ساده مقدار بیشینه بین ۱۵/۵- تا ۱۷/۵- و بیشینه شوری ۱۷ تا ۲۰ درصد شوری معادل نمک طعام است (شکل ۲۱-B و C).

ریزدماسنجی میانبارهای سیال غنی از مایع ساده (LV): روش گرهایش: دمای همگن شدگی نهایی میانبارهای سیال دو فازی غنی از مایع ساده به فاز مایع دامنه تغییرات وسیعی از ۲۰۹ تا ۴۲۵ درجه سانتی گراد (به طور میانگین ۳۳۶ درجه سانتی گراد) نشان میدهند و اغلب در دمای ۳۵۰ تا ۴۰۰ درجه سانتی گراد همگن شدهاند (شکل ۲۱- A).

روش سرمایش: دمای یو تکتیک اندازه گیری شده در این نوع از میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع ساده بازه ای از ۴۵- تا ۶۳- را در برمی گیرد و این نشاندهنده حضور نمکهای دیگر علاوه بر NaCl از جمله نمکهای کلرید کلسیم (CaCl)، پتاسیم (KCl) و منیزیم (MgCl2) در سیال است (Borisenko, 1977). دمای ذوب آخرین بلور یخ اغلب نمونه های میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع ۱۲- تا -10- درجه سانتی گراد است و بیانگر شوری ۱۱ تا ۲۱ درصد شوری معادل نمک طعام است (شکل ۱۳- B و C).

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

جدول ۱. خلاصه ویژگیهای دمای همگنشدگی، شوری، فشار و عمق اندازه گیری و محاسبه شده در انواع میانبارهای سیال کانسار کوه اسفند. (Th (vapor: دمای همگنشدگی فاز بخار، (halite) Tm: دمای ذوب هالیت، (final) Th: دمای همگنشدگی نهایی، (ice) Tm: دمای ذوب یخ، (eutectic) دمای بو تکتیک

Table 1. Summary of Characteristics of homogenization temperature, salinity, pressure and depth in types of fluid inclusions of Kuh-e-Esfand deposit. Th (vapor) = homogenization temperature to vapor, Tm (halite) = melting temperature of halite, Th (Total) = total homogenization temperature to vapor, Tm (ice) = melting temperature of ice, Te (eutectic) = first melting temperature

Sample	Туре	Th (vapor) (°C)		Tm (halite) (°C)		Th(Total)(°C)		$\operatorname{Tm}(\operatorname{ice})(^{\circ}\mathrm{L})$		Te (eutectic) (°C)	
Sumpe	inclusion	range	average	range	average	range	average	range	average	range	average
Brine	inclusion										
S-BH2-D462	Multi-phase										
S-BH3-D346	brine										
S-BH3-D462	inclusion	356-598	492	346-570	409	358-598	501				
S-BH2-D506	(L+V+H+S)										
S-BH2-D228	N(19)										
S-BH2-D506	Simple brine										
S-BHB-D346	inclusion										
S-BH3-D131	(I + V + H)	251-590	446	250-540	342	330-590	462	•••••	•••••	•••••	•••••
ST-BH3475	N(17)										
51 51 51 61 113	1((1/)		Vanor-ric	h and liqu	id-rich incl	usion (Two	n_nhase)				
S-BH2-D367			v upor ne	in und liqu			o pridoc)				
S-BH2-D506	Simple										
S-BH3-D131	V-rich	330-600	461			330400	461	97-195	145		
SBHRDR46	N (33)	550 000	101			320 000	101)., 1)5	11.0		
SBH3D475	11(55)										
SBH2-D267											
SBH2-D506	Simple										
S BH3 D131	Lrich	200/100	378			200/00	378	5 18	126	15 57	53
SBH3D3/6	N(21)	209-490	578	•••••	•••••	207490	576	5-10	12.0	-4007	-55
S BLB DV75	19 (21)										
5-01 0-04/3											
		Doncity	(alom ³)	Solinity	(wt %)	Proofit	ro (bor)	Dont	h (Izm)		
Sample	Туре	Density	(g/cm ³)	Salinity	(wt.%)	Preasu	re (bar)	Dept	h (km)		
Sample	Type inclusion	Density range	(g/cm ³) average	Salinity range	(wt.%) average	Preasu range	re (bar) average	Deptl range	h (km) average		
Sample S-BH2-D462	Type inclusion Multi-phase	Density range	(g/cm ³) average	Salinity range	average	Preasu range	re (bar) average	Deptl range	h (km) average		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346	Type inclusion Multi-phase brine	Density range	(g/cm ³) average	Salinity range	average	Preasu range	re (bar) average	Depti range	h (km) average		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462	Type inclusion Multi-phase brine inclusion	Density range 0.9-1.3	(g/cm ³) average 1.02	Salinity range 42-70	(wt.%) average 49	Preasu range 210-720	re (bar) average 442	Depti range 0.9-2.7	h (km) average 1.7		
Sample SBH2-D462 S-BH3-D346 SBH3-D462 S-BH2-D506	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S)	Density range 0.9-1.3	(g/cm ³) average 1.02	Salinity range 42-70	(wt.%) average 49	Preasu range 210-720	re (bar) average 442	Depti range 0.9-2.7	h (km) average 1.7		
Sample SBH2-D462 SBH3-D346 SBH3-D462 SBH2-D506 SBH2-D228	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19)	Density range 0.9-1.3	(g/cm ³) average 1.02	Salinity range 42-70	average 49	Preasu range 210-720	re (bar) average 442	Depti range 0.9-2.7	h (km) average 1.7		
Sample SBH2-D462 SBH3-D346 SBH3-D462 SBH2-D506 SBH2-D228 SBH2-D506	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine	Density range 0.9-1.3	(g/cm³) average 1.02	Salinity range 42-70	49	Preasu range 210-720	re (bar) average 442	Depti range 0.9-2.7	h (km) average 1.7		
Sample SBH2-D462 SBH3-D346 SBH3-D462 SBH2-D506 SBH2-D228 SBH2-D506 SBH3-D346	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion	Density range 0.9-1.3	(g/cm³) average 1.02	Salinity range 42-70	49	Preasu range 210-720	re (bar) average 442	Deptil range 0.9-2.7	h (km) average 1.7		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D131	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1	(g/cm³) average 1.02 0.98	Salinity range 42-70 35-65	49 42	Preasu range 210-720 100-762	re (bar) average 442 390	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9	h (km) average 1.7 1.5		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D131 ST-BH3-475	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1	(g/cm³) average 1.02 0.98	Salinity range 42-70 35-65	49 42	Preasu range 210-720 100-762	re (bar) average 442 390	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9	h (km) average 1.7 1.5		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D462 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D131 ST-BH3-475	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu	49 42 id- rich incl	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two	re (bar) average 442 390 0 - phase)	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9	h (km) average 1.7 1.5		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D462 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D131 ST-BH3-475	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric	Salinity range 42-70 35-65 th and liqu	49 42 id- rich incl	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two	re (bar) average 442 390 o-phase)	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9	h (km) average 1.7 1.5		
Sample SBH2-D462 SBH3-D462 SBH3-D462 SBH2-D506 SBH2-D506 SBH2-D506 SBH3-D346 SBH3-D131 ST-BH3-475 SBH2-D367 SBH2-D506	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu	49 42 id- rich incl	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two	re (bar) average 442 390 o-phase)	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9	h (km) average 1.7 1.5		
Sample SBH2-D462 SBH3-D462 SBH3-D462 SBH2-D506 SBH2-D506 SBH2-D506 SBH3-D131 ST-BH3-475 SBH2-D367 SBH2-D506 SBH3-D131	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V-rich	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7	Salinity range 42-70 35-65 th and liqu 12-22	49 42 18	<u>Preasu</u> range 210-720 100-762 usion (Two 230-935	re (bar) average 442 390 o-phase) 603	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9	h (km) average 1.7 1.5 2.3		
Sample SBH2-D462 SBH3-D346 SBH3-D462 SBH2-D506 SBH2-D506 SBH3-D346 SBH3-D131 ST-BH3-475 SBH2-D367 SBH2-D366 SBH3-D131 SBH3-D346	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V-rich N (33)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1 0.6-0.8	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7	Salinity range 42-70 35-65 <u>ch and liqu</u> 12-22	49 42 18	<u>Preasu</u> range 210-720 100-762 <u>usion (Two</u> 230-935	re (bar) average 442 390 o-phase) 603	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9 0.9-3.5	h (km) average 1.7 1.5 2.3		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D131 ST-BH3-475 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D131 S-BH3-D346 S-BH3-D475	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V-rich N (33)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1 0.6-0.8	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu 12-22	49 42 18	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two 230-935	re (bar) average 442 390 0 – phase) 603	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9 0.9-3.5	h (km) average 1.7 1.5 2.3		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D346 S-BH3-D131 ST-BH3-475 S-BH2-D506 S-BH3-D131 S-BH3-D346 S-BH3-D475 S-BH2-D367	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V-rich N (33)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1 0.6-0.8	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu 12-22	49 42 18	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two 230-935	re (bar) average 442 390 <u>o – phase)</u> 603	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9 0.9-3.5	h (km) average 1.7 1.5 2.3		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D346 S-BH3-D131 ST-BH3-475 S-BH2-D506 S-BH3-D131 S-BH3-D346 S-BH3-D346 S-BH3-D475 S-BH2-D506	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V-rich N (33)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1 0.6-0.8	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu 12-22	49 42 18	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two 230-935	re (bar) average 442 390 0-phase) 603	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9 0.9-3.5	h (km) average 1.7 1.5 2.3		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D131 ST-BH3-475 S-BH2-D506 S-BH3-D346	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V- rich N (33) Simple L crich	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1 0.6-0.8	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu 12-22	(wt.%) average 49 42 id- rich incl 18 17	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two 230-935 15-488	re (bar) average 442 390 0-phase) 603 215	Depti range 0.9-2.7 0.6-1.9 0.9-3.5	h (km) average 1.7 1.5 2.3 0.8		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D346 S-BH3-D346 S-BH3-D131 S-BH2-D506 S-BH3-D346	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V- rich N (33) Simple L-rich N (21)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1 0.6-0.8 0.5-1	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7 0.8	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu 12-22 11-21	(wt.%) average 49 42 id- rich incl 18 17	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two 230-935 15-488	re (bar) average 442 390 0-phase) 603 215	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9 0.9-3.5 0.1-1.8	h (km) average 1.7 1.5 2.3 0.8		
Sample S-BH2-D462 S-BH3-D346 S-BH3-D462 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH2-D506 S-BH3-D131 ST-BH3-475 S-BH2-D506 S-BH3-D131 S-BH3-D346 S-BH3-D131 S-BH3-D346 S-BH3-D131 S-BH3-D346 S-BH3-D131 S-BH3-D346	Type inclusion Multi-phase brine inclusion (L+V+H+S) N (19) Simple brine inclusion (L+V+H) N (17) Simple V- rich N (33) Simple L-rich N (21)	Density range 0.9-1.3 0.8-1.1 0.6-0.8 0.5-1	(g/cm³) average 1.02 0.98 Vapor-ric 0.7 0.8	Salinity range 42-70 35-65 ch and liqu 12-22 11-21	(wt.%) average 49 42 id- rich incl 18 17	Preasu range 210-720 100-762 usion (Two 230-935 15-488	re (bar) average 442 390 0-phase) 603 215	Deptil range 0.9-2.7 0.6-1.9 0.9-3.5 0.1-1.8	h (km) average 1.7 1.5 2.3 0.8		

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



شکل ۱۲. نمودارهای بررسی ریزدماسنجی میانبارهای سیال غنی از گاز ساده (VL) کانسار کوه اسفند، A: نمودار دمای همگن شدگی، B: نمودار شوری و C: نمودار دمای ذوب آخرین بلور یخ

Fig. 12. Histograms of microthermometric studies of simple vapor-rich fluid nclusions of Kuh-e-Esfand deposit. A: Histogram of Homogenization temperature, B: Histogram of Salinity, and C: Histogram of last ice melting temperature



شکل ۱۳. نمودارهای بررسی ریزدماسنجی میانبارهای سیال غنی از مایع (LV) کانسار کوه اسفند، A: نمودار دمای همگنشدگی، B: نمودار میزان شوری و C: نمودار دمای ذوب آخرین بلور یخ

Fig. 13. Histogram of microthermometric studies of simple liquid-rich fluid inclusions (LV) of Kuh-e-Esfand deposit. A: Histogram of Homogenization temperature, B: Histogram of Salinity, and C: Histogram of last ice melting temperature

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

(LV): انحلال هالیت بین ۲۵۰ تا ۵۴۰ درجه سانتی گراد (به طور میانگین نها فاز ۳۴۹ درجه سانتی گراد) است و اغلب آنها در دمای ۳۰۰ تا ۳۵۰ دمای درجه سانتی گراد همگن میشوند ((شکل ۱۴–B). مدگی **روش سرمایش:** میزان شوری در میانبارهای سیال شوراب ساده بر ل چند اساس دمای انحلال هالیت محاسبه می شوند. از این رو، دامنه شوری سیال معادل ۲۴/۳ تا ۶۵/۳ درصد شوری معادل نمک طعام با بیشترین راد (به فراوانی ۳۵ تا ۴۰ درصد شوری معادل نمک طعام را نشان می دهند ماهای ((شکل ۲۴–۲).

ریزدهاسنجی میانبارهای سیال شوراب ساده (LVH): روش گرمایش: بر اساس بررسیهای سنگنگاری، هالیت تنها فاز جامد در این نوع از میانبارهای سیال شوراب ساده است. دمای انحلال هالیت، دمای محو شدن حباب گازی و دمای همگن شدگی نهایی میانبارهای سیال شوراب ساده نسبت به میانبارهای سیال چند فازی کمتر است. دمای همگن شدگی نهایی میانبارهای سیال شوراب ساده با محدوده دمایی از ۳۳۰ تا ۵۴۰ درجه سانتی گراد (به طور میانگین ۴۴۰ درجه سانتی گراد)، بیشترین فراوانی را در دماهای ۲۵۰ تا ۵۰۰ درجه سانتی گراد)، بیشترین فراوانی را در دماهای



شکل ۱٤. نمودارهای بررسی ریزدماسنجی میانبارهای سیال شور ساده (LVH) کانسار کوه اسفند، A: نمودار دمای همگنشدگی نهایی، B: نمودار دمای ذوب هالیت و C: نمودار شوری

Fig. 14. Histograms of microthermometric studies of simple brine fluid inclusions (LVH) of Kuh-e-Esfand deposit. A: Histogram of Homogenization temperature, B: Histogram of halite melting temperature, and C: Histogram of last ice melting temperature

ریزدماسنجی میانبارهای سیال شور چندفازی (LVHS): میانبارهای سیال شوراب چند فازی حاوی بیشترین فاز جامد و بالاترین درجه پرشدگی از فازهای جامد هستند. این نوع از میانبارهای

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

روش گرهایش: میانبارهای سیال چندفازی حاوی بالاترین تنوع از فازهای جامد هستند و از نظر دمایی و میزان شوری به طور میانگین بالاترین مقدار را نشان میدهند. دمای همگن شدگی نهایی میانبارهای سیال شوراب چندفازی با انحلال هالیت و یا محو شدن حباب گازی مشخص می شود. دمای همگن شدگی نهایی با تغییرات دمایی تقریباً منظمی از ۳۳۳ تا ۵۹۸ درجه سانتی گراد (به طور میانگین ۵۰۱ درجه سانتی گراد)، بیشترین فراوانی را در دمای بین ۴۲۰ تا ۶۰۰ درجه سانتی گراد)، بیشترین فراوانی را در دمای این ۲۶۰ تا ۶۰۰ درجه

دامنه تغییرات بین ۳۴۶ تا ۵۷۰ درجه سانتی گراد (به طور میانگین ۴۰۹ درجه سانتی گراد) بیشترین فراوانی را در دمای ۳۷۰ تا ۴۳۰ درجه سانتی گراد نشان میدهند که از دمای انحلال هالیت در سیالات در گیر شوراب ساده بیشتر است (شکل ۱۵– B).

روش سرمایش: شوری میانبارهای چند فازی بر اساس دمای انحلال هالیت از ۳۷ تا ۷۰ درصــد شـوری معادل نمک طعام متغیر اســت و بیشترین فراوانی را در ۴۲ تا ۵۰ درصد شوری معادل نمک طعام نشان میدهند (شکل ۱۵ – C).



شکل ۱۰. نمودارهای بررسی ریزدماسنجی میانبارهای سیال چندفازی (LVHS) کانسار کوه اسفند، A: نمودار دمای همگن شدگی نهایی، B: نمودار دمای ذوب

هالیت و C: نمودار میزان درصد شوری

Fig. 15. Histograms of microthermometric studies of multiphase brine fluid inclusions (LVHS) of Kuh-e-Esfand deposit. A: Histogram of Homogenization temperature, B: Histogram of halite melting temperature, and C: Histogram of last ice melting temperature

نمی کنند. با این وجود، بررسی های ریزدماسنجی بر روی میانبارهای سیال متعلق به مرحله پیش از کانی سازی، کانی سازی اصلی و همچنین پس از کانی سازی بیانگر تنوع قابل توجهی از میانبارها در مرحله کانی سازی اصلی مرتبط با رگه کوار تز <u>+</u>

. **شرایط فیزیکی– شیمیایی سیال گرمابی** میانبارهای سیال بررسی شـده در کانی میزبان کوارتز پراکندگی قابل توجهی در رگهها نشــان میدهند و از روند خاصــی پیروی

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمینشناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

وجود شاهد حضور میانبارهای سیال دو فازی غنی از مایع و غنی از گاز ساده در رگههای مرتبط با مراحل ابتدایی کانی سازی هستیم. رابطه بین دمای همگن شدگی نهایی (درجه سانتی گراد) و میزان شوری (بر حسب درصد شوری نمک طعام) در میانبارهای سیال غنی از گاز ساده و غنی از مایع ساده (شکل ۱۶-A و B) پراکنده و غیر خطی است که میتواند ناشی از اختلاط دو سیال متفاوت باشد (Taghipour, 2007). در مقابل، رابطه بین دمای همگن شدگی نهایی و میزان شوری در میانبارهای شور چندفازی افزایش دما همراه با افزایش شوری روند یکنواخت تر و خطی تری را نسبت به میانبارهای سیال شور ساده و میانبارهای سیال غنی از

کالکوپیریت \pm پیریت و رگه کوار تز \pm کالکوپیریت \pm پیریت \pm مولیبدنیت است که فراوانی قابل توجهی از میان بارهای سیال شور چندفازی به همراه میان بارهای سیال غنی از گاز (نوع تک فاز گازی دوفازی غنی از گاز) را نشان می دهند. در مرحله کانی سازی اولیه مرتبط با رگه کوار تز \pm کالکوپیریت \pm مگنتیت میان بارهای سیال تک فاز گازی و دوفازی غنی از گاز به همراه مقدار کمتری از میان بارهای سیال غنی از مایع و همچنین میان بارهای سیال شور ساده همراه هستند. در رگههای کوار تز \pm پیریت \pm سریسیت مرتبط با مرحله پس از کانی سازی اصلی، مقدار میان بارهای سیال فنی از مایع ساده بر میان بارهای سیال غنی از گاز برتری دارند؛ در



شکل ۱۳. نمودار دمای همگنشدگی در مقابل شوری میانبارهای سیال کانسار کوه اسفند. A: نمودار دما همگنشدگی– شوری میانبارهای سیال غنی از گاز ساده (VL)، B: نمودار دما همگنشدگی– شوری میانبارهای سیال غنی از مایع ساده (LVI)، C: نمودار دما همگنشدگی– شوری میانبارهای سیال شور ساده (LVH) و D: نمودار دما همگنشدگی– شوری میانبارهای سیال شور چندفازی (LVHS)

Fig. 16. Homogenization temperature-salinity diagram versus salinity of fluid inclusions in the Kuh-e- Esfand deposit. A: Homogenization temperature-salinity diagram of simple vapor-rich fluid inclusions (VL), B: Homogenization temperature-salinity diagram of simple liquid-rich fluid inclusions (LV), C: Homogenization temperature-salinity diagram of brine liquid-rich fluid inclusions (LVH), and D: Homogenization temperature-salinity diagram of multiphase brine fluid inclusions (LVHS)

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

در رابطه بین دمای ذوب هالیت در مقابل دمای همگن شدگی مایع- گاز میانبارهای سیال شور ساده و میانبارهای شور چندفازی (شکل ۱۷-A و B)، میانبارهای واقع در زیرخط مورب گویای همراه بودن دمای همگن شدن نهایی با محو شدن حباب گازی و نمونههای واقع در بالای خط مورب گویای همراه بودن

دمای همگنشدن نهایی با انحلال هالیت هستند که می تواند بیانگر به دام افتادن میانبار سیال در فشار زیاد باشد (Bodnar, 1994). میانبارهای واقع بر روی خط مورب حاکی از دمای همگنشدگی با انحلال و حذف همزمان هالیت و حباب گازی است.



شکل ۱۷. نمودار دمای ذوب هالیت در مقابل دمای همگن شـدگی مایع-بخار کانسـار کوه اسـفند، مرتبط با A: میانبارهای سـیال شـور سـاده و B: میانبارهای شور چندفازی

Fig. 17. Diagram of the halite melting temperature versus the homogenization temperature of liquid-vapor in the Kuh-e-Esfand deposit, related to A: simple brine fluid inclusions, and B: multiphase brine fluid inclusions

تعيين فشار كانسار

فشار به دامافتادن میانبارهای سیال غنی از مایع و گاز را می توان بر Bodnar) H₂O-NaCl (سامانه H₂O-NaCl (Brown, 1989) (Brown, 1989) در نرمافزار فلینکور (Brown, 1989) (Fournier, 1987) در نرمافزار دما-فشار (Fournier, 1987) (شکل ۱۸)، بیشینه مقدار فشار متعلق به میانبار سیال دوفازی غنی از گاز ساده (معادل ۹۳۵ بار) با عمق ۳/۵ کیلومتر است که تشکیل

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

تعیین چگالی: چگالی میانبارهای سیال دو فازی غنی از مایع ساده (LV) و غنی از گاز ساده (VL) و میانبارهای سیال شوراب ساده (LVH) و میانبارهای شوراب چندفازی (LVHS) بر اساس میزان Bodnar) H2O-NaCl (میانبارهای سیال در سامانه Boonar) H2O-NaCl (Brown (1980 محاسبه شد. طبق جدول ۱، کمترین دامنه تغییرات چگالی (1989 محاسبه شد. طبق جدول ۱، کمترین دامنه تغییرات چگالی متعلق به میانبارهای سیال دو فازی غنی از مایع ساده ⁶ مراب های سیال دوفازی غنی از مایع ساده و از ساده ⁸ مراب است. گاز ساده ⁸ مراب میان میان می بالاترین مقدار میانبارهای سیال شوراب ساده و چندفازی حاوی بالاترین مقدار

زمینشناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

كيلومتر عمق ادامه دارد. ميانگين عمق ميانبارهاي سيال غني از گاز ساده ۱/۴ کیلومتر، میانبار سیال غنی از مایع ساده ۰/۸ کیلومتر، میانبارهای سیال شور ساده ۱/۵ کیلومتر و میانبارهای سيال شور چندفازي معادل ١/٧ كيلومتر هستند. بنابراين عمق نهشت کانسار با کمینه ۸/۰ تا بیشینه ۱/۷ کیلومتر به طور میانگین ۱/۴ کیلومتر معادل ۱۴۰۰ متر معادل فشار کمینه ۲۱۵ بار تا بیشینه ۶۰۳ بار به طورمیانگین ۴۱۲/۵ بار هیدرواستاتیک و ۱۱۱۲ بار لىتو استاتىك است.

آن تا فشار ۲۳۰ بار با عمق ۹/۰ کیلومتر ادامه دارد. تشکیل میانبارهای سیال شور چند فازی در شرایط بیشینه فشار و عمق به ترتیب معادل ۷۲۰ بار و ۲/۷ کیلومتر اسـت که تا فشــار ۲۱۰ بار و عمق ۸/۰ کیلومتر ادامه می یابد. همچنین میانبارهای سیال شرور ســاده در بیشــینه مقدار فشــار ۷۶۲ بار معادل عمقی ۲/۹ کیلومتر تشکیل می شوند و تا فشار ۱۰۰ بار با عمق ۶/۰ کیلومتر ادامه دارد. میانبارهای سیال غنی از مایع ساده شرایط تشکیل در بیشینه فشار ۴۸۸ بار معادل عمق ۱/۸ کیلومتر تا کمینه فشــار ۱۵ بار معادل ۰/۱



شکل ۱۸. تعیین عمق و فشار میانبارهای سیال کانسار کوه اسفند، با استفاده از نمودار دما- فشار (Fournier, 1987)

Fig. 18. Determining the depth and pressure of fluid inclusions in the Kuh-e-Esfand deposit, using a temperature-pressure diagram (Fournier, 1987)

به سمت میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع نشان میدهند (شکل

به طور کلی، بر اساس نتایج به دست آمده از بررسیهای 🦳 همگن شدگی و شوری، روند کاهشی از میانبارهای سیال چند فازی ریزدماســنجی ارائهشــده در جدول ۱ و شــکل ۱۰، تغییرات دمای میدهند (Mohammadi Qaqab and Taghipour, 2011). تغییرات فشار و عمق گویای روند کاهشی از میانبارهای دو فازی غنی از گاز و میانبارهای سیال شور چندفازی به سمت میانبارهای سیال شور ساده و میانبارهای دو فازی غنی از مایع هستند (شکل C-۱۹ و D). ۹۱-A و B). با این وجود، میانبارهای سیال دو فازی غنی از گاز ساده (VL) دارای دمای همگن شدگی مشابه با انتهای گستره دمایی همگن شد گی میانبارهای سیال شور چندفازی هستند (شکل ۱۹- ۸). میانبارهای سیال دو فازی غنی از مایع ساده (LV) با شوری و دمای کمتر، آخرین مراحل به دام افتادن سیال گرمابی را نشان



شکل ۱۹. روند تغییرات فیزیکی- شیمیایی در انواع میانبارهای سیال کانسار کوه اسفند. A: روند تغییرات دما میانبارهای سیال، B: روند تغییرات شوری میانبارهای سیال، C: روند تغییرات عمق میانبارهای سیال وD: روند تغییرات فشار میانبارهای سیال

Fig. 19. The trend of physical-chemical fluctuations of various fluid inclusions of the Kuh-e-Esfand deposit. A: Temperature fluctuations of fluid inclusions, B: Salinity fluctuations of fluid inclusions, C: Depth fluctuations of fluid inclusions, and D: Pressure fluctuations of fluid inclusions

میانبارهای سیال شور ساده و چند فازی در جهت بررسی منشأ سیال و روند تکامل سیال بر اساس تغییرات دمای همگن شدگی و میزان شوری صورت می گیرد (شکلهای ۲۰ و ۲۱). منشأ غالب سیال کانیسازی کانسار کوه اسفند بر اساس نمودار دمای همگن شدگی در مقابل شوری (Kesler, 2005) (شکل ۲۰)، سیال **تکامل سیال گرمابی** ارتباط بین انواع میانبارهای سیال مشاهده شده در کانسار کوه اسفند بر اساس بررسیهای سنگنگاری و ریزدماسنجی امکانپذیر است. در بررسیهای ریزدماسنجی، ارتباط بین انواع مختلف میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع ساده و غنی از گاز ساده،

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

al., 2008; Zimmerman et al., 2014). فاز بخار با افزایش دما و کاهش فشار یا ترکیبی از این دو ایجاد می شود (Wilkinson, 2001). ماگمایی است. بر اساس نمودار دمای همگن شدگی در مقابل شوری (Wilkinson, 2001) (شکل ۲۱-A و B)، سیر تکاملی سیال گرمابی از درجه حرارت و شوری بالا آغاز می شود که خاص شرایط ماگمایی در سامانه های پورفیری است (Zimmerman et



شکل ۲۰. روند تکاملی سیال گرمابی کانسار مس کوه اسفند بر اساس نمودار شوری – دمای همگن شدگی بررسی های میانبارهای سیال (Kesler, 2005)، جهت تعیین منشأ سیال به دام افتاده

Fig. 20. Evolution trend of hydrothermal fluid of Kuh-e-Esfand copper deposit based on the salinity-temperature homogenization diagram of fluid inclusions (Kesler, 2005), for determining the trapped fluid source

فوق اشباع شدن سریع سیال گرمیابی و تەنشست کانسار می شوند (Wilkinson, 2001). (**ا) فرایند جوشش ثانویه و عدم اختلاط سیال:** از آنجایی که یکی از مهم ترین عوامل تأثیر گذار بر اقتصادی بودن کانی زایی، رخداد فرایند جوشش ثانویه است، بررسی این فرایند از اهمیت به سزایی بر خوردار است.

فرایندهای مؤثر در روند تکامل سیال گرمابی کانسار کوه اسفند از طریق بررسی ارتباط بین انواع میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز ساده، میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع ساده، میانبارهای شور ساده و میانبارهای شور چندفازی عبارتند از: ۱-فرایند جوشش ثانویه و عدم اختلاط سیال، ۲-اختلاط همدما و ۳-اختلاط سیال ماگمایی با آبهای جوی. دو فرایند رایج جوشش ثانویه و اختلاط سیالات شرایط لازم جهت تهنشست کانیهای معدنی فراهم می کنند و باعث

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲



شکل ۲۱. روند تکاملی سیال گرمابی کانسار مس کوه اسفند بر اساس بررسیهای میانبارهای سیال. A: نمودار دمای همگن شدگی- شوری (Wilkinson, 2001)، جهت تعیین فرایندهای مؤثر در تکامل سیال و نهشت کانسار، B: تصویر شماتیک انواع میانبارهای سیال در نمودار دمای همگن شدگی- شوری (Wilkinson, 2001)، جهت ها نشاندهنده روند کلی حاصل از انواع فرایندهای مختلف بر روی تکامل سیال در کانسار کوه اسفند هستند.

Fig. 21. Evolution trend of hydrothermal fluid in the Kuh-e-Esfand copper deposit based on fluid inclusion studies. A: Homogenization temperature-salinity diagram (Wilkinson, 2001), to determining the influential processes in fluid evolution and ore deposition, and B: Schematic image of various fluid inclusions in the homogenization temperature-salinity diagram (Wilkinson, 2001). The directions indicate the overall trend illustrating the combined effects different processes on fluid evolution in the Kuh-e-Esfand copper deposit.

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

فازی با شوری بالا همراه با میانبارهای سیال گازی که اغلب به دو صورت میانبار سیال دو فازی غنی از گاز و تک فازی گازی مشاهده میشوند (شکل ۲۲-A و B)، نشاندهنده به دامافتادن سیال در حال جوشش ثانویه و عدم اختلاط سیالات منشأگرفته از ماگما Cline and Bodnar, 1994; Drummond and Ohmoto,) (1985) و سیالات کانسنگساز در مرحله اصلی کانیسازی (Ulrich et al., 2001; Bouzari and Clark, 2006) در کانسار کوه اسفند است. فرایند جوشش بیان کننده شرایط جدید فیزیکوشیمیایی در طی تغییرات درجـــه حرارت و فشار سیال در گذر از شرایط لیتوستاتیک به هیدروستاتیک (Cunningham, 1978) ناشی از گسلش و شکست هیدرولیکی است که با کاهش سریع فشار محصور کننده سیالات گرمابی به عنوان یک سازو کار مهم در تهنشـسـت مس در رگه- رگچهها در نظر گرفته میشوند (Zarasvandi et al., 2013). در بررسـیهای سـنگنگاری، همزیستی میانبارهای سیال شور ساده و میانبار سیال شور چند



شکل ۲۲. A و B: تصویر میکروسکوپی از همجواری میانبارهای سیال شور چندفازی با میانبارهای تک فاز گازی نشاندهنده رخداد جوشش در کانسار کوه اسفند

Fig. 22. A and B: microphotography showing the coexistence of multiphase brine fluid inclusions with vapor fluid inclusions indicative of boiling events of Kuh-e-Esfand deposit

میانبارهای شور چندفازی کانسار مس کوه اسفند در نمودار شوری – دما (شکل ۲۳)، شوری اندازه گیری شده دو جمعیت متمایز را نشان میدهند که می تواند به وسیله جوشش سیالات حاصل شوند (Zhang et al., 2012). بر اساس نمودار، میانبارهای واقع در زیر خط مورب نشاندهنده دمای همگن شد گی علاوه بر این، وجود برش گرمابی، سامانه استو کورک و تراکم رگه– رگچهها در بررسیهای صحرایی و میکروسکوپی کانسار کوه اسفند بیانگر فرایند جوشش است. در بررسیهای ریزدماسنجی بر اساس ارتباط بین انواع مختلف میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع و غنی از گاز، میانبارهای شور ساده و

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمینشناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

است (Bodnar, 1994). میان بارهای چندفازی با شوری بالا (۴۲ تا ۷۰ درصد شوری معادل نمک طعام) ویژگیهای سیال اصلی مرتبط با کانیسازی هستند که تکامل سیالات گرمابی از ماگمای دما بالا را ثبت کردهاند. نهایی آنها با محو شدن فاز گازی است. برخی از میان بارهای سیال سه فازی و همچنین چند فازی بالای خط انحلال هالیت بیانگر همگن شدگی نهایی آنها همراه با انحلال هالیت است که Bodnar and نشان دهنده تحولات فشار در حین تشکیل (Vityk, 1994; Becker et al., 2008



شکل ۲۳. موقعیت انواع میانبارهای سیال در نمودار شوری- دمای همگنشدگی (Wilkinson, 2001) در کانسار کوه اسفند، نمونههای واقع در زیرخط مورب گویای همراه بودن دمای همگن شــدن نهایی با محو شــدن حباب گازی بوده و نمونههای واقع در بالای خط مورب گویای همراه بودن دمای همگن شــدن نهایی با انحلال هالیت است. نمونه های قرار گرفته روی خط مورب نشاندهنده همزمانی محو شدن هالیت با محو شدن حبااب گازی است.

Fig. 23. The location of different fluid inclusions in the salinity - homogenization temperature diagram (Wilkinson, 2001) of Kuh-e-Esfand. Samples located below the sloping line indicate the homogenization temperature coinciding with the disappearance of the gas bubble, while samples above the sloping line indicate the homogenization temperature coinciding with halite dissolution. Samples placed on the sloping line indicate simultaneous disappearance of halite and gas bubble.

1994). میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز سیاده با دمای همگن شدگی نزدیک به دمای همگن شدگی میانبارهای سیال شور چندفازی؛ اما با شوری به مراتب کمتر (بیشینه شوری ۲۲ درصد وزن نمک طعام) در نمودار، اغلب در زیر میانبارهای سیال در این نوع از میانبارهای سیال که دمای همگن شدگی آنها با انحلال هالیت همراه است، می تواند حاصل سردشدگی توده نفوذی تحت شرایط فشار لیتواستاتیک باشد که به ایجاد سیال گرمابی با شوری بالا منجر می شوند (.Cline and Bodnar

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

چندفازی قرار می گیرند که می توانند نشان دهنده تشکیل همزمان آنها در اثر فرایند جوشش باشد. همچنین نزدیکی میانبارهای سیال به خط مورب اشباع شدگی هالیت می تواند نشان دهنده فرایند جوشــش باشــد (Hosseinzadeh et al., 2016). حضـور میانبارهای سیال غنی از مایع ساده، با شوری بین ۱۵ تا ۲۵ درصد شوری معادل نمک طعام در بخش های عمیق تر سامانه های مس پورفیری، جایی که فشار به اندازه کـافی بالاست، مانع جدایش فازی و در نتیجه وقوع فرایند جوشش می شوند (Rusk et al., 2008). از سوی دیگر، در نمودار دمای همگن شدگی- شوری (Wilkinson, 2001) (شکل ۲۱)، شکاف شوری بین میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز و غنی از مایع از میانبارهای سیال سه فازی و چندفازی در دامنه شوری بین (۲۲ تا ۳۵ درصد شوري نمك طعام) بدون حضور هيچ نوع ميانبار سيال ايجاد شده است که برخی از پژوهشگران، شفرد و همکاران (Shepherd et al., 1985) و رودر و همکاران (Roedder, 1984) آن را به عنوان شکست هسته سامانه NaCl-H₂O نزدیک به نقطه اشباعشدگی تفسير مي کنند. در سامانههاي پورفيري تغييرات در درجه حرارت و فشار در طی گذر از شرایط لیتواستاتیک به هیدرواستاتیک ناشی از شکست هیدرولیکی و گسلش به رخداد جوشش ثانویه و در نتیجه تشکیل سیال امتزاجناپذیر در محیط منجر می شوند. در نهایت اختلاف چگالي و انقطاع شـوري تأييدكننده پديده جدايش فاز در طي رخداد جوشـش ثانويه اسـت. علاوه بر اين سـير تكاملي سـيال گرمابی کانسار کوه اسفند به صورت شماتیک در مسیرهای ۱، ۲ و ۳ در نمودار دمای همگنشدگی- شوری (شکل ۲۱- B) شرحداده شده است. مسیر تکاملی شماره ۱ در نمودار دمای همگن شدگی-شوري (شکل ۲۱- B)، بیانکننده جدایش فازها در حین جوشش ثانویه یا عدم امتزاج سیال است. در واقع جوشش به تولید فاز بخار و از دست رفتن H₂O و سایر گونههای فرار در سامانههای باز منجر می شود و به تقسیم بندی شدید نمک در فاز مایع منجر شده و میزان شررى در مايع باقىمانده افزايش مىيابد (Wilkinson, 2001). رخداد جوشـش ثانویه در رگههای کوارتز ± کالکوپیریت ± پیریت

و رگه کوارتز ± کالکوپیریت ± پیریت ± مولیبدنیت مرتبط با مراحل اصلی کانی سازی با حضور فراوان میان بارهای سیال غنی از گاز ساده (VL) و میان بارهای سیال شور ساده (LVH) و میان بار سیال شور چندفازی (LVHS) همراه هستند. علاوه بر این، حضور تنوعی از میان بارهای سیال غنی از گاز و غنی از مایع ساده به همراه میان بارهای سیال شور ساده و چندفازی مرحله کانی سازی می تواند تأیید کننده فرایند جوشش باشند.

۲) فرایند اختلاط همدما: تنوع فازهای میانبار سیال با طیف گستردهای از میزان شوری در مقابل تغییرات تقریباً یکنواخت دما در نمودار دمای همگن شد گی- شوری (شکل ۲۱-A و B)، روند اختلاط همدما بین سیالات بسیار شور و سیالات با شوری کمتر در دمای حدود ۴۵۰ درجه سانتی گراد را نشان میدهند. مسیر تکاملی شماره ۲ در نمودار دمای همگن شدگی- شوری (شکل ۲۱-A و B)، همچنین روند اختلاط همدما بین میانبارهای سیال دوفازی غني از گاز ساده و به طور كمتر غني از مايع ساده با شوري پايين و میانبارهای سیال شور ساده و شور چند فازی را به صورت شــماتیک به نمایش می گذارد. این فرایند به شــکل گیری رگه کوارتز± پیریت± سریسیت و رگه کوارتز ± پیریت± مسكويت + كلريت + آلكالن فلدسيات + انيدريت + كلسيت مرتبط به مرحله پس از کانیسازی اصلی منجر میشود. علاوه بر این، تنوع گسترده میانبارهای سیال در رگههای مرتبط با مرحله کانیسازی اصلی در رگه کوارتر± پیریت± کالکوپیریت در مرز دگرسانی پتاسیک به فیلیک همراه با میانبارهای سیال دو فازی غنی از مایع و دو فازی غنی از گاز همراه با میانبار شـور سـاده است.

۳) فرایند اختلاط سیالات ماگمایی و جوی: دمای همگنشدگی و شوری بالای برخی از میانبارهای سیال نشاندهنده حضور اولیه شورابه چگال با منشأ ماگمایی است (Zarasvandi حضور اولیه شورابه چگال با منشأ ماگمایی است (et al., 2013 فرایندهای زمین شیمیایی مختلف از جمله اختلاط سیال با میزان Ahmad and) با میزان شوری پایین (Ahmad and

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

ماگمایی و جوی را نشان میدهد. این فرایند به شکل گیری رگههای کوارتز پیریت± سریسیت± و کوارتز± آلکالی فلدسپار± پیریت منجرشده است.

حمل و تەنشست فلزھا

فلزها اغلب به صورت كميلكس در سيالات گرمايي حمل مي شوند Roedder, 1971; Williams-Jones, and Heinrich,) 2005). کمپلکس های سولفیدی هنگامی که مقدار سولفور در سامانه های ماگمایی- گرمابی غالب است، در دما و شوری پایین تری حامل اصلي فلزها محسوب مي شوند. جابه جايي فلزها در دماي بالا توسط کمپلکس های کلروری در سیالات آبدار شور و چگال صورت می گیرد (Ulrich and Mavorogenes, 2008). بر اساس بررسيها، در طي جوشش يا جدايش فاز بخار امايع در سامانه های ماگمایی- گرمابی غنی از گو گرد، عنصر مس تمایل بیشتری برای ورود به فاز بخار ماگمای با شوری پایین نسبت به شورابه seo and Heinrich, 2013; Lerchbaumer and) نشان مى دهد (Audétat, 2012). يک شاهد تأييد کننده حمل فلز ها توسط فاز بخار در سامانه های يورفيري، حضور ميانبارهای سيال گازي حاوي كالكوپيريت است (Wang et al., 2018). از طرفي، سولفورها با ترکیب H₂S به درون فاز بخار وارد می سوند، بنابراین میانبارهای بخار مس بیشتری را نسبت به شورابه ها به دست می آورند (Zhang et al., 2019). با این حال، ممکن است مس بعد از به دام افتادگی در میانبارهای سیال در اثر انحلال جزئی مشاهده نشود (Wang et al., .(2018

در کانسار کوه اسفند میانبارهای سیال غنی از گاز حاوی کانی کالکوپیریت به ندرت حضور دارند، بنابراین می توان گفت در این کانسار احتمالاً فاز شورابه عامل اصلی انتقال فلز مس بوده است. لذا بر اساس نمودار دمای همگن شدگی – شوری (Large et لذا بر اساس نمودار دمای همگن شدگی – شوری (al.,1988) سولفیدی غالب بوده و عامل اصلی انتقال مس در سیالات گرمابی کانسار کوه اسفند محسوب می شوند.

Rose, 1980; Shelton, 1983; Asadi et al., 2012; Zarasvandi et al., 2013) و يا از طريق خروج از ماگمايي كه پس از رهاسازی سیال با شوری بالا از کلر تهی شدهاند، تولید شود (Cline and Bodnar, 1991). بر اساس نمودار دمای همگنشدگی-شوری (Wilkinson, 2001) (شکل A-۲۱)، کاهش شوری برای هر نوع از میانبارهای سیال دوفازی غنی از مايع ساده منطقه كوه اسفند به علت فرايند اختلاط آبهاي ماگمايي با آبهای جــوی رقیق تر ساز گاری بیشــتری دارند. در واقع، میانبارهای سیال دو فازی غنی از مایع دارای محدوده دمایی نزدیک به هم و با شوری متفاوت می تواند گویای اختلاط سیالات گرمابی مختلف باشند (Taghipour, 2007). به بیان زراسوندی و همکاران (Zarasvandi et al., 2013)، میانبارهای سیال با شوري بالا نشاندهنده سيال گرمابي اوليه قبل از رخداد جوشش و یا در حین جوشش در دماهای بالا هستند و میانبارهای سیال با شوري پايين نشاندهنده اختلاط سيالي اوليه با سيال با شوري و دمای پایین است. طبق نمودار شکل ۲۱-A، طیف گسترده دما همراه با تغییرات یکنواخت شوری ناشبی از همجواری میانبارهای سیال دو فازی غنی از گاز و غنی از مایع میتوان فرایندهای رقیقشــدگی (اختلاط آب جوی و ماگمایی) همراه با کاهش دما و کاهش فشار را مسئول تحولات ایجاد شده در سیال دانست. از طرفی، تغییرات در میزان شوری به احتمال زیاد توسط اختلاط سیال كنترل مي شود. در واقع، ماهيت شوري سيال با اضافه كردن يا حذف آب يا اختلاط با محلول با شوري كمتر يا بيشتر تغيير مي كند. بنابراين اندازه گیری میزان شوری برای استنباط حضور دو سیال و میزان

هجوم احتمالی آبهای جوی باعث رقیق شدن سیالات شور ماگمایی و تسریع روند سرد شدن می شود و همچنین به ایجاد سیالات گرمابی تأخیری با شوری بین ۱ تا ۱۰ درصد شوری معادل نمک طعام منجر می شود (Bodnar et al., 2014). مسیر تکاملی ۳ در نمودار دمای همگن شدگی – شوری (شکل ۲۱– B)، میان بارهای سیال دو فازی غنی از گاز ساده وغنی از مایع ساده روند اختلاط آب

اختلاط بسيار مفيد است (Wilkinson, 2001).

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

اصلی اشاره به شرایط اکسیدی سیال (Zarasvandi et al., 2019) و و حضور سولفور به شکل SO4 به جای H₂S دارد. در نهایت کاهش دمای سیال در نتیجه رقیق شدگی سیالات کانهدار شور (Ulrich et al., 2001) و فرایند جوشش باعث ناپایدار شدن کمپلکس کلریدی و تهنشینی کانه ها می شوند (,Thiersch et al. حضور کالکوپیریت به عنوان کانی دختر در میانبارهای سیال شور چندفازی و به ندرت در میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز ساده، نشاندهنده حمل و تهنشست مس توسط سیال است Nateghi and Hezarkhani, 2013; Avalos and Avalos,) دضور هماتیت، انیدریت، مگنتیت و سیلویت در میانبارهای سیال به ویژه در میانبارهای مرحله پیش از کانیسازی



شکل ۲٤. نمودار دمای همگن شدگی- شوری (Large et al., 1988)، برای تعیین کمپلکس احتمالی برای حمل فلزهای کانسار کوه اسفند Fig. 24. The homogenization temperature - salinity diagram (Large et al., 1988) is used to determine the probable complex for the transport of metal in the Kuh-e-Esfand deposit

کانسار مس کوه اسفند از نظر ویژگیهای شاخص زمین شناسی، دگرسانی، کانهزایی به ویژه ویژگیهای ریز دماسنجی شوری، دما و همچنین عمق نهشت کانسار با برخی از کانسارهای مس پورفیری بر روی کمربند ماگمایی کرمان از جمله کانسارهای پرعیار سرچشمه و میدوک و همچنین کانسارهای کم عیارتر ایجو، سر کوه و پر کام مطابقت دارد (جدول ۲).

مقایسه کانسار مس کوه اسفند با سایر کانسارهای مس در کمربند ماگمایی کرمان بررسیهای فراوانی در زمینه ریزدماسنجی میانبارهای سیال مرتبط Mohammadi با کانسارهای مس پورفیری انجام شده است (Mohammadi با کانسارهای مس پورفیری انجام شده است (Qaqab and Taghipour, 2011; Maanijou et al., 2012; Habibi and Hezarkhani, 2013; Zarasvandi et al., (2013; Goleatan et al., 2017; Malekshahi et al., 2023

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

Indicator propertices	Kuh-e- Esafand	Sarcheshmeh	Meyduk	Sarkuh	Іјо	Parkam
Cu grade (wt %)	0.23	0.64	0.82	0.26	0.31	0.16
Host rock	Diorite, Quartzdiorite	Granodiorite, Quartzmonzonite	Diorite, Quartzdiorite, Granodiorite	Granite, Granodiorite	Quartzdiorite, Granodiorite to Granite	Diorite, Microdiorie, Quartzdiorite
Ore minerals	Py, Cpy, Mag, Mo	Cpy, Py, Mo, Bn	Cpy, Py, Mag, Mo	Py, Cpy, Bn, Cc, Sp, Jar	Py, Cpy, Mo, Mag	Cpy, Py, Mag
Alteration	Potassic, Qz- Ser-Afs-Chl, Phyllic, Argillic, Propylitic	Potassic, Propylitic, Phyllic, Argillic	Potassic rich of mag, Potassic, Potassic- Phyllic, Propylitic, Phyllic, Argillic	Potassic, Potassic- Phyllic, Phyllic- Argillic	Potassic, Potassic- Phyllic, Phyllic, Propylitic, Argillic	Potassic, Biotitic, Potassic- Phyllic, Phyllic, Argillic, Propylitic
Fluid source	Magmatic- Metoric	Magmatic- Metoric	Magmatic- Metoric	Magmatic- Metoric	Magmatic- Metoric	Magmatic- Metoric
Temperature (°C)	290-598	144-464	276-482	132-527	*142-480	187-505
Salinity (wt.% NaCl eq.)	11-70	2.9-57.1	9.39-56	*4.7-52.9	*0.18-52.99	1-59
Depth (km)	1.4	4.75	2.51	0.85	*3.5	2.3
Presure (bar)	215-603		400-700	232-300	500-700	500-700
References	Current study	(Waterman and Hamilton, 1975; Maanijou et al., 2012)	(Taghipour, 2007)	(Zarasvandi et al., 2020; *Malekshahi et al., 2023)	(Aghazadeh et al., 2015; *Golestani et al., 2017)	(Mohammadi Qaqab and Taghipour, 2011)

جدول ۲. مقایسه کانسار مس کوه اسفند با برخی از کانسارهای مس پورفیری بر روی کمربند ما گمایی کرمان Table 2. Comparison of Kuh-e- Esfand copper deposit with some porphyry copper deposits on the Kerman magmatic belt

DOI: 10.22067/econg.2024.1108

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

نتيجه گيري

- میزبان اصلی کانی سازی مس در کانسار کوه اسفند، توده دیوریتی و کوار تزدیوریتی است. بیشتر کانی سازی به صورت افشان و چندین نسل از رگه- رگچه ها هستند. مرحله اصلی کانی سازی مرتبط با دگر سانی پتاسیک و همچنین دگر سانی کوار تز-سریسیت- آلکالی فلد سپار – کلریت در بخش های عمیق تر از دگر سانی پتاسیک همراه با کانی سازی غالب از مگنتیت و پیریت و به میزان کمتر کالکوپیریت و مولیدنیت هستند.

- مرحله کانی سازی اولیه به طور عمده شامل رگههای کوار تز± کالکوپیریت ± مگنتیت ± پیریت است. با تغییرات فشار از لیتواستاتیک تا هیدرواستاتیک؛ احتمالاً مقدار وسیعی از کانی سازی در مرحله اصلی کانی سازی مس و به طور کمتر مولیدن با حضور رگههای کوار تز ± پیریت ± کالکوپیریت و رگه کوار تز ± پیریت ± کالکوپیریت ± مولیبدنیت همراه با فراوانی قابل وجهی از میانبارهای شور چند فازی و میانبارهای دوفازی غنی از گاز همزیست رخ میدهند و شکل گیری ماده معدنی توسط فرایند جوشش سیالات آغاز میشوند. مرحله پس از کانی سازی توسط رگه کوار تز ± پیریت و رگه کوار تز ± پیریت ±

- بر اساس بررسی های سنگنگاری میانبارهای سیال از نظر تعداد و فازهای درونی در قالب سه گروه اصلی و هفت گروه فرعی عبارتند از: ۱- میانبارهای سیال غنی از گاز شامل: میانبارهای سیال تک فازی گازی (۷)، میانبارهای سیال دوفازی غنی از گاز ساده (۷L) و میانبارهای سیال غنی از گاز همراه با فاز کدر (۷LS) (کالکوپیریت، احتمالاً مگنتیت و فازهای کدر ناشاناخته)، ۲-میانبارهای سیال غنی از مایع شامل: میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع ساده (LV) و میانبارهای سیال غنی از مایع همراه با فاز ناشناخته) و ۳- میانبارهای سیال شور شامل: میانبارهای سیال سیال سیال فازی شور ساده (LVH) حاوی مایع + گاز + هالیت و میانبارهای سیال شور چند فازی (LVHS) حاوی گاز + مایع + هالیت <u>ل</u> هماتیت <u>ل</u> انیدریت <u>ل</u> سیلویت <u>ل</u> کالکوپیریت

- حضور فازهای جامد هماتیت، مگنتیت، انیدریت و سیلویت در میانبارهای سیال نشاندهنده شرایط اکسیدی سیال به ویژه در میانبارهای مرحله پیش از کانیسازی اصلی است. از طرفی حضور کالکوپیریت به عنوان کانی دختر در میانبارهای سیال شور چندفازی و یا میانبارهای دو فازی غنی از گاز می تواند نشاندهنده سیال منشأ حاوی فلز مس باشد.

- میانبارهای سیال اولیه با منشا ماگمایی در بر گیرنده میانبارهای سیال دو فازی غنی از گاز ساده با دمای همگن شــدگی بالا (۳۳۰ تا ۶۰۰ درجه سـانتی گراد) و شـوری پایین (۱۲ تا ۲۲ درصد شوری نمک طعام) و میانبارهای سیال شور چندفازی با گستره دمایی بالا (۳۵۸ تا ۵۹۸ درجه سانتی گراد)و شوری بالا (۴۲ تا ۷۰ درصد شوری نمک طعام) و میان بارهای سیال شور ساده با گستره دمایی بالا (۲۳۰ تا ۵۹۰ درجه سانتی گراد) و شوری بالا (۳۵ تا ۶۵ درصد شوری نمک طعام) هستند. میانبارهای سیال شور چندفازی نشان دهنده نخستين سيالات تشكيل دهنده كانسار كوه اسفند محسوب می شوند و میانبارهای سیال با منشأ ماگمایی - جوی دربر گیرنده میانبارهای سیال دوفازی غنی از مایع ساده با دمای همگن شدگی و شـوري پايين به ترتيب معادل (۲۹۰ تا ۴۹۰ درجهسانتي گراد) و شوري بالا (۱۱ تا ۲۰ درصد شوري نمک طعام) است. اين نوع از میانبارهای سیال بیان کننده آخرین گردش سیال گرمابی و اختلاط با سیال با شوری پایین تر (سیال جوی) هستند.

- عمق کانسار کوه اسفند ۱/۷-۸/۰ کیلومتر به طور میانگین ۱/۴ کیلومتر (۱۴۰۰ متر) معادل فشار ۲۱۵ تا ۶۳۰ بار به طور میانگین ۴۱۲/۵ بار فشار هیدرواستاتیک و ۱۱۱۲ بار فشار لیتواستاتیک است. - از نظر سنگنگاری همیافتی میانبارهای سیال دو فازی غنی از گاز ساده به همراه میانبارهای شورچندفازی و از نظر ریزدماسنجی تغییرات در درجه حرارت و شوری سیالات که ناشی از گذر از شرایط لیتواستاتیک به هیدرواستاتیک است، شاهدی بر رخداد جوشش است. از نظر ریزدماسنجی، روند مثبت شوری و دمای میانبارهای سیال شور ساده و چندفازی در منطقه نشاندهنده فرایند

زمین شناسی اقتصادی، ۱۴۰۳، دوره ۱۶ شماره ۲

کلریدی حامل اصلی فلز مس و ته نشست آن در شرایط مساعد منجر شده است.

> **تعارض منافع** هیچ گونه تعارض منافعی توسط نویسندگان بیاننشده است.

> > قدرداني

این مقاله بخشی از پروژه تحقیقاتی با شماره قرارداد ۰۰٬۴۳۰۴ با بخش شرکت صنعتی گل گهر است. بدینوسیله از آقای رحیم ستوه بحرینی مدیر محترم این بخش و همکارانشان تشکر و قدردانی میشود. جوشش و عدم اختلاط سیالات دوفازی غنی از مایع و غنی از گاز ساده و میانبارهای سیال شور ساده است و روند پراکنده دما و شوری میانبارهای دو فازی غنی از مایع و غنی از گاز ساده و همچنین کاهش شوری در میانبارهای دوفازی به علت اختلاط آبهای ماگمایی با سال با شوری کمتر است.

- در کانسیار کوه اسفند میانبارهای سیال انعکاس دهنده توالی از فرایندهای مؤثر جوشش ثانویه و عدم اختلاط سیال، اختلاط سیال ماگمایی با آبهای جوی و اختلاط همدما در روند تکامل سیال گرمابی هستند. در نهایت، کاهش دما ناشی از رخداد جوشش ثانویه و اختلاط سیالات ماگمایی با سیالات جوی به ناپایداری کمپلکس

- 1. Pamukkale
- 2. Linkam
- 3. Olympus
- 4. Leitz
- 5. Pelean
- 6. A Type
- 7. M Type
- 8. B Type
- 9. C Type and D Type
- 10. L Type
- 11. Vapor-rich inclusion
- 12. Vapor inclusion
- 13. Simple vapor- rich inclusion
- 14. opaque -bearing vpor- rich inclusion
- 15. Liquid-rich inclusion
- 16. Simple liquid- rich inclusion
- 17. opaque -bearing liquid- rich inclusion
- 18. Brine inclusion
- 19. simple brine inclusion
- 20. Multiphase brine inclusion
- 21. Flincor

References

Aftabi, A. and Atapour, H., 2009. Comments on Arc magmatism and subduction history beneath the Zagros Mountains, Iran: A new report of adakites and geodynamic consequences by J. Omrani, P. Agard, H. Whitechurch, M. Bennoit, G. Prouteau, L. Jolivet. Lithos, 113(3–4): 844–846.

https://doi.org/10.1016/j.lithos.2009.04.032

Aghazadeh, M. 2015. Petrogenesis and U-Pb Age Dating of Intrusive Bodies in the Sarcheshmeh Deposit. Scientific Quarterly Journal of Geosciences, 25(97): 291–312.

https://doi.org/10.22071/gsj.2015.41516

Aghazadeh, M., Hou, Z., Badrzadeh, Z. and Zhou, L., 2015. Temporal–spatial distribution and tectonic setting of porphyry copper deposits in Iran: constraints from zircon U–Pb and molybdenite Re–Os geochronology. Ore geology reviews, 70: 385–406.

https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2015.03.003

- Ahmad, S.N. and Rose, A.W., 1980. Fluid inclusions in porphyry and skarn ore at Santa Rita, New Mexico. Economic Geology, 75(2): 229–250. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.75.2.229
- Arndt, N.T. and Ganino, C., 2012. Metals and society: An introduction to economic geology: Berlin. Springer-Verlag, Germany, 160 pp. https://doi.org/10.1007/978-3-642-22996-1
- Asadi, S., Moore, F. and Fattahi, N., 2012. Fluid inclusion and stable isotope constraints on the genesis of the Jian copper deposit, SanandajSirjan metamorphic zone, Iran. Geofluids, 13(1): 66–81. https://doi.org/10.1111/gfl.12013
- Atapour, H., 2017. The exploration significance of Ag/Au, Au/Cu, Cu/Mo,(Ag× Au)/(Cu× Mo) ratios, supra-ore and sub-ore halos and fluid inclusions in porphyry deposits: a review. Journal of Sciences, Islamic Republic of Iran, 28(2): 133–146. https://jsciences.ut.ac.ir/article 60750.html
- Atapour, H. and Aftabi, A., 2021. Petrogeochemical evolution of calcalkaline, shoshonitic and adakitic magmatism associated with Kerman Cenozoic arc porphyry copper mineralization, southeastern Iran: A review. Lithos, 398–399: 106261.

https://doi.org/10.1016/j.lithos.2021.106261

Avalos, S. and Avalos, N., 2023. Fluid inclusions technique for porphyry deposit exploration: The Rosario porphyry Cu-Mo deposit. https://doi.org/10.31223/X5H083

- Becker, S.P., Fall, A. and Bodnar, R.J., 2008. Synthetic fluid inclusions. XVII. 1 PVTX properties of high salinity H₂O-NaCl solutions (> 30 wt.% NaCl): Application to fluid inclusions that homogenize by halite disappearance from porphyry copper and other hydrothermal ore deposits. Economic Geology, 103(3): 539–554. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.103.3.539
- Bodnar, R.J., 1994. Synthetic fluid inclusions: XII. The system H₂O NaCl. Experimental determination of the halite liquidus and isochores for a 40 wt.% NaCl solution. Geochimica et Cosmochimica Acta, 58(3): 1053–1063. https://doi.org/10.1016/0016-7037(94)90571-1
- Bodnar, R.J. and Beane, R.E., 1980. Temporal and spatial variations in hydrothermal fluid characteristics during vein filling in preore cover overlying deeply buried porphyry copper-type mineralization at Red Mountain, Arizona. Economic Geology, 75(6): 876–893. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.75.6.876
- Bodnar, R.J., Lecumberri-Sanchez, P., Moncada, D. and Steele-MacInnis, M., 2014. 13.5–Fluid inclusions in hydrothermal ore deposits. Treatise on geochemistry, 13: 119–142. https://doi.org/10.1016/B978-0-08-095975-7.01105-0
- Bodnar, R.J. and Vityk, M.O. 1994. Interpretation of microthermometric data for H2O-NaCl fluid inclusions. In B. de Vivo and M. L. Frezzotti (Eds.), Fluid Inclusions in Minerals, Methods and Applications. Virginia Tech, Blacksburg, Virginia, 117–130 pp. Retrieved June 21, 2024 from https://www.researchgate.net/file.PostFileLoader .html?id=59d2e7af3d7f4bcbe2356849&assetKey =AS%3A545186906206209%40150699409558 5
- Borisenko, A.S., 1977. Studies of salinity of gas-liquid inclusions in minerals by the cryometric method. Soviet Geology and Geophysics 18: 11–19. Retrieved June 21, 2024 from https://www.researchgate.net/publication/2836889 99
- Bouzari, F. and Clark, A.H., 2006. Prograde evolution and geothermal affinities of a major porphyry copper deposit: the Cerro Colorado hypogene protore, I Región, northern Chile. Economic Geology, 101(1): 95–134. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.101.1.95

Journal of Economic Geology, 2024, Vol. 16, No. 2

Soltani et al.

- Brown, P.E., 1989. FLINCOR; a microcomputer program for the reduction and investigation of fluidinclusion data. American Mineralogist, 74(11–12): 1390–1393. Retrieved June 21, 2024 from https://pubs.geoscienceworld.org/msa/ammin/articl e-abstract/74/11-12/1390/42220/
- Cline, J.S. and Bodnar, R.J., 1991. Can economic porphyry copper mineralization be generated by a typical calc-alkaline melt? Journal of Geophysical Research: Solid Earth, 96(B5): 8113–8126. https://doi.org/10.1029/91JB00053
- Cline, J.S. and Bodnar, R.J., 1994. Direct evolution of brine from a crystallizing silicic melt at the Questa, New Mexico, molybdenum deposit. Economic Geology, 89(8): 1780–1802. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.89.8.1780
- Conrad, G., Conrad, J. and Girod, M., 1977. Les formation continentales tertiaries et quaternaries du bolc Lout Iran. Importance du plutonisme et du volcanisme. Memoirs of the Historical Series of the Geological Society France, 8: 53–75. Retrieved June 21, 2024 from http://pascalfrancis.inist.fr/vibad/index.php?action=getRecor dDetail&idt=PASCALGEODEBRGM77204352 44
- Crespo, J., Reich, M., Barra, F., Verdugo, J.J., Martínez, C., Leisen, M., Romero, R., Morata, D. and Marquardt, C., 2020. Occurrence and distribution of silver in the world-class Río Blanco Porphyry Cu-Mo deposit, central Chile. Economic Geology, 115(8): 1619–1644. https://doi.org/10.5382/econgeo.4778
- Cunningham, C.G., 1978. Pressure gradients and boiling as mechanisms for localizing ore in porphyry systems. Research United States Geological Survey, 6(6): 745–754.
- Dimitrijevic, M.D. 1973. Geology of Kerman Region. Institute for Geological and Mining Exploration and Investigation of Nuclear and Other Mineral Raw Materials, Belgrade. Geological Survey of Iran, Report Yu/52. 334 pp. Retrieved June 21, 2024 from https://search.worldcat.org/title/geology-ofkerman-region/oclc/8699834
- Drummond, S.E. and Ohmoto, H., 1985. Chemical evolution and mineral deposition in boiling hydrothermal systems. Economic Geology, 80(1): 126–147.

https://doi.org/10.2113/gsecongeo.80.1.126

Fournier, R.O., 1987. Conceptual models of brine evolution in magmatic-hydrothermal systems. U.S. Geological Survey Professional Paper. 1350: 1487–1505. Retrieved June 21, 2024 from

https://pubs.usgs.gov/pp/1987/1350/pdf/chapters /pp1350_ch55.pdf

- Goldstein, R.H., 2003. Petrographic analysis of fluid inclusions. In: Samson, I., Anderson, A. and Marshall, D (Editors), Fluid Inclusions: Analysis and Interpretation. Mineralogical Association of Canada, Short Course Handbook, pp. 32–53. Retrieved June 21, 2024 from https://pubs.geoscienceworld.org/mac/books/edited -volume/2433/chapterabstract/135797493/PETROGRAPHIC-ANALYSIS-OF-FLUID-INCLUSIONS?redirectedFrom=fulltext
- Golestani, M., Karimpour, M.H., Malekzadeh Shafaroudi, A. and Haidarian Shahri, M.R. 2017. Characterization of fluid inclusions and sulfur isotopes in the Iju porphyry copper deposit, North West of Shahr-e-Babak. Journal of Economic Geology, 9(1): 25–55. (in Persian with English abstract)

https://doi.org/10.22067/econg.v9i1.60709

- Habibi, T. and Hezarkhani, A., 2013. Hydrothermal evolution of Daraloo porphyry copper deposit, Iran: evidence from fluid inclusions. Arabian Journal of Geosciences, 6: 1945–1955. https://doi.org/10.1007/s12517-011-0488-z
- Hassanzadeh, J., 1993. Metallogenic and Tectonomagmatic Events in the SE Sector of the Cenozoic Active Continental Margin of Central Iran (Shahr e Babak area, Kerman Province).
 Ph.D. Thesis, University of California, Los Angeles, United States of America, 204 pp.
- Hezarkhani, A., 2009. Hydrothermal fluid geochemistry at the Chah-Firuzeh porphyry copper deposit, Iran: Evidence from fluid inclusions. Journal of Geochemical Exploration, 101(3): 254–264. https://doi.org/10.1016/j.gexplo.2008.09.002
- Hosseinzadeh, M., Maghfouri, S., Ghorbani, M. and Moayyed, M., 2016. Different types of veinveinlets related to mineralization and fluid inclusion studies in the Sonajil porphyry Cu- Mo deposit, Arasbaran magmatic zone. Scientific Quarterly Journal of Geosciences, 26(101): 219– 230. https://doi.org/10.22071/gsj.2016.41069

Journal of Economic Geology, 2024, Vol. 16, No. 2

Ioannou, S.E., Spooner, E.T.C. and Barrie, C.T., 2007. Fluid temperature and salinity characteristics of the Matagami volcanogenic massive sulfide district, Quebec. Economic Geology, 102(4): 691–715.

https://doi.org/10.2113/gsecongeo.102.4.691

- John, D.A. and Taylor, R.D., 2016. By-products of porphyry copper and molybdenum deposits. Society of Economic Geologists, Inc. Reviews in Economic Geology, 18: 137–164. https://doi.org/10.5382/Rev.18.07
- Kesler, S.E., 2005. Ore-forming fluids. Elements, 1 (1): 13–18.

https://doi.org/10.2113/gselements.1.1.13

Khosravi, M., Rajabzadeh, M.A., Mernagh, T.P., Qin, K., Bagheri, H. and Su, S., 2020. Origin of the ore-forming fluids of the Zefreh porphyry Cu– Mo prospect, central Iran: Constraints from fluid inclusions and sulfur isotopes. Ore Geology Reviews, 127: 103876.

https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2020.103876

Large, R.R., Bull, S.W., Cooke, D.R. and McGoldrick, P.J. 1998. A genetic model for the HYC Deposit, Australia; based on regional sedimentology, geochemistry, and sulfidesediment relationships. Economic Geology, 93(8): 1345–1368.

https://doi.org/10.2113/gsecongeo.93.8.1345

Lerchbaumer, L. and Audétat, A., 2012. High Cu concentrations in vapor-type fluid inclusions: An artifact? Geochimica et Cosmochimica Acta, 88: 255–274.

https://doi.org/10.1016/j.gca.2012.04.033

Maanijou, M., Mostaghimi, M., Abdollahi Riseh, M. and Sepahi, A. A. 2012. Systematic sulfur stable isotope and fluid inclusion studies on veinlet groups in the Sarcheshmeh porphyry copper deposit: based on new data. Journal of Economic Geology, 4(2): 217–239. (in Persian with English abstract)

https://doi.org/10.22067/econg.v4i2.16492

Maanijou, M., Mostaghimi, M., Abdollahy Riseh, M. and Sepahi, A. A., 2020. Petrology and tectonic settings of the Sarcheshmeh porphyry copper deposit with emphasis on granodiorite and quartz eye porphyry. Journal of Economic Geology, 12(3): 269–297. (in Persian with English abstract)

https://doi.org/10.22067/econg.v12i3.80951

Maanijou, M., Mostaghimi, M., Riseh, M.A., Lentz,

D.R. and Sepahi Gerow, A.A., 2022. Petrology and geochemistry of adakitic intrusions and dykes at Sarcheshmeh porphyry Cu-Mo \pm Au deposit, Iran: Insights into their source. Resource Geology, 72(1): 12297.

https://doi.org/10.1111/rge.12297

Malekshahi, S., Khalajmasoumi, M., Mohammad-Doost, H., Sojdehee, M. and Aboutorab, S., 2023. Study of Alterations, fluid inclusions and sulfur and oxygen isotope compositions in Sarkuh porphyry copper deposit, Kerman. Scientific Quarterly Journal of Geosciences, 33(3): 159– 182.

https://doi.org/10.22071/gsj.2023.363665.2033

- McQuarrie, N., Stock, J.M., Verdel, C. and Wernicke, B.P., 2003. Cenozoic evolution of Neotethys and implications for the causes of plate motions. Geophysical research letters, 30(20). https://doi.org/10.1029/2003GL017992
- McQuarrie, N. and van Hinsbergen, D.J., 2013. Retrodeforming the Arabia-Eurasia collision zone: Age of collision versus magnitude of continental subduction. Geology, 41(3): 315– 318. https://doi.org/10.1130/G33591.1
- Mohammadi Qaqab, H. and Taghipour, N., 2011. Physico-chemical evolution of hydrothermal fluid in Sara porphyry copper deposit (Percom), Kerman province. Advanced Applied Geology, 1(1): 11–24. (in Persian with English abstract) Retrieved June 21, 2024 from https://aag.scu.ac.ir/article_11540.html?lang=en
- Nateghi, A. and Hezarkhani, A., 2013. Fluid inclusion evidence for hydrothermal fluid evolution in the Darreh-Zar porphyry copper deposit, Iran. Journal of Asian Earth Sciences, 73: 240–251.

https://doi.org/10.1016/j.jseaes.2013.04.037

- Natghi, A. and Ghorbani Shadpi, R., 2015. The application of fluid inclusions in the exploration of deposits: a case study in the exploration area of Hamza Dareh, The first specialized and national conference on the application of fluids involved in earth sciences, Zanjan, Iran. Retrieved June 21, 2024 from https://civilica.com/doc/421248
- Rahmani, H. and Ghorbani, M., 2023. Geology, mineralization, sulfur isotope and fluid inclusion studies in alteration zones in Cu-Au-Mo south of Zahedan porphyry prospect (SE Iran). International Journal of Mining and Geo-Engineering, 57(3): 283–298. Retrieved June 21,

Journal of Economic Geology, 2024, Vol. 16, No. 2

2024 from

https://ijmge.ut.ac.ir/article_92580.html

- Rasoli, J., Ghorbani, M. and Ahadinegad, V. 2017. The U-Pb dating of Jebale Barez plutonic complex: Evidence for the Old Iranian basement in the SE of Urumieh-Dokhtar magmatic zone. Journal Crystallography Iranian of and Mineralogy, 25(2): 245–258. Retrieved June 21, 2024 from http://ijcm.ir/article-1-788-en.html
- Roedder, E., 1971. Fluid inclusion studies on the porphyry-type ore deposits at Bingham, Utah, Butte, Montana, and Climax, Colorado. Economic Geology, 66(1): 98-118. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.66.1.98
- Roedder, E., 1972. Composition of fluid inclusions. U.S. Geological Survey Professional Paper, Washington, Report 440, 163 pp. https://doi.org/10.3133/pp440JJ
- Roedder, E., 1984. Fluid inclusions. De Gruyter, Berlin, Boston. 644 pp. https://doi.org/10.1515/9781501508271
- Rusk, B.G., Reed, M.H. and Dilles, J.H., 2008. Fluid inclusion evidence for magmatic-hydrothermal fluid evolution in the porphyry coppermolybdenum deposit at Butte, Montana. Economic Geology, 103(2): 307-334. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.103.2.307
- Seo, J.H. and Heinrich, C.A., 2013. Selective copper diffusion into quartz-hosted vapor inclusions: Evidence from other host minerals, driving forces, and consequences for Cu–Au ore formation. Geochimica et Cosmochimica Acta, 113: 60-69. https://doi.org/10.1016/j.gca.2013.03.016
- Shafiei, B., Haschke, M. and Shahabpour, J., 2009. Recycling of orogenic arc crust triggers porphyry Cu mineralization in Kerman Cenozoic arc rocks, southeastern Iran. Mineralium Deposita, 44:.265-283. http://dx.doi.org/10.1007/s00126-008-0216-0
- Shelton, K.L., 1983. Composition and origin of oreforming fluids in a carbonate-hosted porphyry copper and skarn deposit, a fluid inclusion and stable isotope study of Mines Gaspe Quebec. Economic Geology, 78(8): 387-421.

https://doi.org/10.2113/gsecongeo.78.3.387

Shepherd, T.J., Rankin, A.H. and Alderton, D.H.M. 1985. A practical guide to fluid inclusion studies. Blackie, Glasgow, New York. Retrieved June 21, 2024 from

https://search.worldcat.org/title/12082734

Siivola, J. and Schmid, R., 2007. List of Mineral Abbreviations: Recommendations by the IUGS **Systematics** Subcommission on the of Metamorphic Rocks: Web version 01.02.07. (Electronic Source), Retrieved June 21, 2024 from https://www.B2n.ir/f95089

Sillitoe, R.H., 2010. Porphyry copper systems. Economic geology, 105(1): 3-41. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.105.1.3

Singer, D.A., Berger, V.I. and Moring, B.C., 2002. Porphyry copper deposits of the world: Database, maps, and preliminary analysis, US Geological Survey, Report 02-268. Retrieved June 21. 2024 from

https://pubs.usgs.gov/of/2002/0268/pdf/of02-268.pdf

Singer, D.A., Berger, V.I. and Moring, B.C., 2008. Porphyry copper deposits of the world: Database and grade and tonnage models, US Geological Survey, Washington, 2008(2008-1155), 46 pp. US Geological Survey. Retrieved June 21, 2024 from https://pubs.usgs.gov/of/2008/1155/of2008-

1155.pdf

- Taghipour, N., 2007. The Application of Fluid Inclusions and Isotope Geochemistry as Guides for Exploration, Alteration and Mineralization at the Miduk Porphyry Copper Deposit, Shar-e-Babak, Kerman. Unpublished Ph.D. thesis, Shahid Bahonar University, Kerman, Iran, 305 pp.
- Taghipour, N., Asgari, Gh., Dorani, M. and Mortezanezhad, Gh. R., 2020. Conducting prospecting and general exploration services in the northern and southern areas of the Bam exploration Block, Kerman Province, Iran, University of Damghan, University of Damghan, Report 112, 337 pp. Unpubished report.
- Thiersch, P.C., Williams-Jones, A.E. and Clark, J.R., 1997. Epithermal mineralization and ore controls of the Shasta Au-Ag deposit, Toodoggone district, British Columbia, Canada. Mineralium Deposita, 32: 44-57.

https://doi.org/10.1007/s001260050071

Ulrich, T., Günther, D. and Heinrich, C.A., 2001. The evolution of a porphyry Cu-Au deposit, based on LA-ICP-MS analysis of fluid inclusions: Bajo de la Alumbrera, Argentina. Economic Geology, 96(8): 1743-1774.

https://doi.org/10.2113/gsecongeo.96.8.1743

Journal of Economic Geology, 2024, Vol. 16, No. 2

Soltani et al.

Ulrich, T. and Mavrogenes, J., 2008. An experimental study of the solubility of molybdenum in H2O and KCl–H2O solutions from 500 C to 800 C, and 150 to 300 MPa. Geochimica et Cosmochimica Acta, 72(9): 316–2330.

https://doi.org/10.1016/j.gca.2008.02.014

- Van den Kerkhof, A.M. and Hein, U.F., 2001. Fluid inclusion petrography. Lithos, 55(1–4): 27–47. https://doi.org/10.1016/S0024-4937(00)00037-2
- Wang, Y., Chen, H., Xiao, B., Han, J., Fang, J., Yang, J. and Jourdan, F., 2018. Overprinting mineralization in the Paleozoic Yandong porphyry copper deposit, Eastern Tianshan, NW China—Evidence from geology, fluid inclusions and geochronology. Ore Geology Reviews, 100: 148–167.

https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2017.04.013

- Wang, R., Zhu, D., Wang, Q., Hou, Z., Yang, Z., Zhao, Z. and Mo, X., 2020. Porphyry mineralization in the Tethyan orogen. Science China Earth Sciences, 63: 2042–2067. https://doi.org/10.1007/s11430-019-9609-0
- Waterman, G.C. and Hamilton, R.L., 1975. The Sar Cheshmeh porphyry copper deposit. Economic Geology, 70(3): 568–576. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.70.3.568
- Wilkinson, J.J., 2001. Fluid inclusions in hydrothermal ore deposits. Lithos, 55(1–4): 229–272.

https://doi.org/10.1016/S0024-4937(00)00047-5

Williams-Jones, A.E. and Heinrich, C.A., 2005. 100th Anniversary special paper: vapor transport of metals and the formation of magmatichydrothermal ore deposits. Economic Geology, 100(7): 1287–1312. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.100.7.1287

Zajacz, Z., Candela, P.A. and Piccoli, P.M., 2017. The partitioning of Cu, Au and Mo between liquid and vapor at magmatic temperatures and its implications for the genesis of magmatichydrothermal ore deposits. Geochimica et Cosmochimica Acta, 207: 81–101. https://doi.org/10.1016/j.gca.2017.03.015

Zarasvandi, A.R., Davoodian Ranjbar, F., Rezaei, M., Tashi, M. and Pourkaseb, H., 2020. Physicochemical attributes of potassic alteration zone in Sarkuh porphyry copper deposit; using biotite and chlorite chemistry. Scientific Quarterly Journal of Geosciences, 29(114): 279– 288.

https://doi.org/10.22071/gsj.2019.116399.1390

Zarasvandi, A., Liaghat, S., Lentz, D. and Hossaini, M., 2013. Characteristics of Mineralizing Fluids of the Darreh-Zerreshk and Ali-Abad Porphyry Copper Deposits, Central I ran, Determined by Fluid Inclusion Microthermometry. Resource Geology, 63(2): 188–209.

https://doi.org/10.1111/rge.12004

- Zarasvandi, A., Rezaei, M., Raith, J.G., Asadi, S. and Lentz, D., 2019. Hydrothermal fluid evolution in collisional Miocene porphyry copper deposits in Iran: Insights into factors controlling metal fertility. Ore Geology Reviews, 105: 183–200. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2018.12.027
- Zhang, F.F., Wang, Y.H., Xue, C.J., Liu, J.J. and Zhang, W., 2019. Fluid inclusion and isotope evidence for magmatic-hydrothermal fluid evolution in the Tuwu porphyry copper deposit, Xinjiang, NW China. Ore Geology Reviews, 113: 103078.

https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2019.103078

- Zhang, L., Zheng, Y. and Chen, Y., 2012. Ore geology and fluid inclusion geochemistry of the Tiemurt Pb–Zn–Cu deposit, Altay, Xinjiang, China: a case study of orogenic-type Pb–Zn systems. Journal of Asian Earth Sciences, 49: 69– 79. https://doi.org/10.1016/j.jseaes.2011.11.019
- Zimmerman, A., Stein, H.J., Hannah, J.L., Koželj, D., Bogdanov, K. and Berza, T. 2008. Tectonic configuration of the Apuseni–Banat—Timok– Srednogorie belt, Balkans-South Carpathians, constrained by high precision R e–O s molybdenite ages. Mineralium Deposita, 43: 1– 21. http://dx.doi.org/10.1007/s00126-007-0149-z
- Zimmerman, A., Stein, H.J., Morgan, J.W., Markey, R.J. and Watanabe, Y. 2014. Re–Os geochronology of the El Salvador porphyry Cu–Mo deposit, Chile: tracking analytical improvements in accuracy and precision over the past decade. Geochimica et Cosmochimica Acta, 131: 13–32.

https://doi.org/10.1016/j.gca.2014.01.016

Journal of Economic Geology, 2024, Vol. 16, No. 2