

www.gsjournal.ir

Original Research Paper

Occurrence and chemistry of magnetite in the Iju porphyry Cu deposit, southern part of Urumieh-Dokhtar magmatic belt

Mohsen Rezaei1*, Alireza Zarasvandi¹, and Sima Basious¹

¹Department of Geology, Faculty of Earth Sciences, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

ARTICLE INFO

Article history: Received: 2023 May 24 Accepted: 2023 July 29 Available online: 2024 March 20

Keywords: Porphyry Cu deposit Iju Magnetite chemistry Potassic alteration Sulfide mineralization Urumieh-Dokhtar Magmatic Belt (UDMB)

ABSTRACT

Iju porphyry deposit is associated with the emplacement of Miocene tonalite-granodiorite intrusions (zircon U/Pb dating; 9.27±0.50) within Eocene volcanic and pyroclastic sequences including andesite, basaltic andesite, trachyandesite, andesitic breccias, tuffaceous breccias, and agglomerate. In this study, occurrence and chemistry of magnetites in the potassic alteration of Iju deposit were assessed using EMPA analysis. The findings imply for a limited occurrence of magnetite as fine-grained disseminated and/or product of biotite chloritization. Magnetites associated with potassic alteration of Iju deposit don't show hematite intergrowth (as martitizied margin) and anhydrite paragenesis, indicating the lack of high oxygen fugacity (near magnetite-hematite buffers; ~\DeltaFMQ+4) during the magnetite crystallization in the potassic alteration. Studied magnetites are high temperature (>500 °C) and according to the Mg + Al + Si contents crystallized under low rate of fluid rock interaction. These evidences accompanied with the absence of reequilibration processes could imply for the lack of repeated stages of hydrothermal fluid exsolving during the evolution of potassic alteration in the in the Iju deposit. Additionally, results represent that there are considerable values of Ga (average; 0.015 wt. %) in the studied magnetites providing insights into the presence of unseen exploration potentials associated with porphyry Cu deposits of UDMB.

1. Introduction

Magnetite is an accessory mineral in many igneous and metamorphic rocks (Nadoll et al., 2015). Also, this is an ore mineral found in a broad range of deposits, i.e., skarn, Iron-Oxide-Cupper-Gold (IOCG), Kiruna-type, Banded Iron Formation (BIF), magmatic Fe-Ti oxides and porphyry Cu systems (Hu et al., 2014). In the porphyry Cu deposits, magnetites are generally crystallized in the ore-hosting intrusions and/or through hydrothermal-stages evolution,

* Corresponding author: Mohsen Rezaei; E-mail:m.rezaei@scu.ac.ir

Citation:

Rezaei, M., Zarasvandi, A. R., and Basious, S., 2024. Occurrence and chemistry of magnetite in the Iju porphyry Cu deposit, southern part of Urumieh-Dokhtar magmatic belt. Scientific Quarterly Journal of Geosciences, 34(1), 131, 67-80. https://doi.org/10.22071/gsj.2023.398882.2092.

E-ISSN: 2645-4963; Copyright©2021 G.S. Journal & the authors. All rights reserved.

doi: 10.22071/gsj.2023.398882.2092

@ dor: 20.1001.1.10237429.1403.34.1.5.9



especially in the potassic alteration (Richards, 2011). There are many ore-forming variables directly affecting the fertility of porphyry systems, e.g., magmatic water content, sulfur content, degree of partial melting, thermal history, distance to the arc axis with nature of hydrothermal fluids, and oxidized magmatic systems extended to the early stages of hydrothermal fluid evolution (Sun et al., 2015; Karimpour and Sadeghi, 2019). The latter is very important regarding the increasing the metal fertility of porphyry systems, because under high oxygen fugacity conditions, hydrogen sulfide could not be segregated and therefore sulfur content (and chalcophile elements; Cu and Mo) could be preserved in the magmatic and early stages of hydrothermal evolution (Richards, 2011; Sun et al., 2015). In the porphyry Cu deposits, most of the sulfide mineralization is associated with potassic alteration (Richards, 2011). Hence, physicochemical attributes of potassic alteration could be linked to the metal fertility potential of porphyry Cu systems. Many cations could incorporate in the spinel structure of magnetite. On the other hand, many important ore forming variables, e.g., temperature, oxygen fugacity, and rates of fluid-rock interaction could influence on the substitution of cations in the magnetite structure (e.g., Nadoll et al., 2015; Tian et al., 2021; Zarasvandi et al., 2023b). These features make the magnetite an important tool for deciphering the physicochemical attributes of hydrothermal alteration and mineralization in the porphyry Cu systems (e.g., Tian et al., 2021; Zarasvandi et al., 2023b). Considering these points, the present study focused on the occurrence and chemical features of magnetites associated with potassic alteration of Iju porphyry Cu deposit.

In the Iju deposit, Miocene $(9.27\pm 0.50 \text{ Ma}; \text{zircon U/Pb}$ dating; Mirnejad et al., 2013) ore-hosting intrusions range in composition for tonalite to granodiorite are emplaced within Eocene volcanic and pyroclastic sequences, consisting of andesite and andesite-basalt as well as trachyandesite with andesitic breccias, tuffaceous breccias, tuff and agglomerate associations. Potassic alteration of the Iju deposits is dominated by the occurrence of hydrothermal biotites. In these samples, plagioclase and hornblende phenocrysts are partly to completely replaced with biotite. Additionally, most of the magmatic and hydrothermal biotites undergone chloritization, which lead to the occurrence of magnetite. Iju magnetites mostly occurred as small discreet phenocrysts with no presence of hematite at margins.

2. Research methodology

Samples were taken from core drillings of Iju porphyry

deposit (borehole No: IJU-19 and IJU-21). Electron probe microanalyzer (EPMA) studies were carried out on the carbon-coated thin-polished sections, using a Superprobe Jeol JXA 8200 instrument in the Eugen F. Stumpfl Laboratory, Chair of Resource Mineralogy, Montanuniversität Leoben, Austria. Measurements were done under the accelerating voltage of 15kv, beam size 1 μ m and 10 nA beam current. The detection limit (in wt.%) as calculated by the instrument software includes: 0.023 for Fe and Mn, 0.019 for Ti, 0.027 for V, 0.01 for Al, 0.012 for Mg, and 0.024 for Cr.

3. Results and discussions

Based on the EMPA results, the most important elements measured in the analyzing points include Al, Fe, Mg, Cr, Ti, Cr, and V, on the contrary, Ni, Cu, Co, Zn and Ga are detectable only in some limited points. Projection of samples on the Fe (wt. %) vs. V/Ti diagram (Wen et al., 2017) confirmed that studied magnetites are of hydrothermal origin with no geochemical signs of re-equilibration during the magnetite crystallization. Also, comparing the Al + Mn vs. Ti + V (wt. %) contents of studied magnetites with temperature domains of Nadoll et al. (2014) and Deditus et al. (2018) imply for the prevailing of high temperature conditions (>500°C) during the magnetite crystallization. Additionally, low content of Mg + Al + Si values could be linked to the low rates of fluid-rock interaction in the hydrothermal fluids responsible for magnetite crystallization (Tian et al., 2021). Based on petrographic observations, studied magnetites are not accompanied with sulfate paragenesis (i.e., anhydrite) and they have not hematite intergrowth (i.e., martitizied margin) indicating the lack of very high oxygen fugacity conditions ($\sim \Delta FMQ+4$; Sun et al., 2015) during the magnetite crystallization. Presented data confirmed that studied magnetites may contain considerable gallium values (average; 0.015 wt. %) which most probably contributed to the tetrahedral sites of magnetite by alumina substitution. This evidence highlights the unseen potentials of porphyry Cu deposits of UDMB for strategic metals.

4. Conclusion

Iju porphyry Cu deposit is related to the emplacement of Miocene tonalite-granodiorite intrusions in the southern part of UDMB. Potassic alteration of this deposit is not developed, but contains the most of sulfide mineralization (e.g., pyrite and chalcopyrite). Petrographic observation reveals that this is characterized by widespread occurrence of hydrothermal biotite undergone somewhere by chloritization. Based on the EMPA results, magnetites of Iju were crystallized by high temperature hydrothermal fluids under low rates of fluidrock interaction. It seems that inability of hydrothermal system for cooling is related to the lower mineralization efficiently in the potassic alteration of Iju porphyry Cu deposit. Magnetites of potassic alteration in the Iju deposit contain considerable gallium contents highlighting the unseen potential of porphyry Cu systems in the UDMB for strategic metals, however much more works are needed for better characterizing this feature.

رخداد و شیمی مگنتیت در کانسار مس پورفیری ایجو، بخش جنوبی کمربند ماگمایی ارومیه-دختر

محسن رضایی۱*، علیرضا زراسوندی۱ و سیما باسیوس۱

اگروه زمینشناسی، دانشکده علوم زمین، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران

چکیدہ	اطلاعات مقاله
کانسار مس پورفیری ایجو در ارتباط با جایگیری نفوذیهای میوسن (۰٬۵۰ ± ۹٬۲۷ میلیون سال؛ سن سنجی اورانیم – سرب زیرکن) ب	تاريخچە مقالە:
ترکیب تونالیت تا گرانودیوریت به درون واحدهای آتشفشانی (ولکانیکی) و آذرآواری (پیروکلاستیکی) ائوسن عمدتا شامل آندزیت	تاریخ دریافت: ۱۴۰۲/۰۳/۰۳
آندزیت بازالت، تراکی آندزیت، برش های آندزیتی، برش های توفی، توف و آگلومرا میباشد. در این مطالعه، رخداد و شیمی مگنتیت در	تاريخ پذيرش: ١۴٠٢/٠٥/٠٧
نمونه های دگرسانی پتاسیک این کانسار مورد ارزیابی قرار گرفت. یافته ها نشاندهنده رخداد محدود مگنتیت به صورت دانه پراکنده و ی	تاریخ انتشار: ۱۴۰۳/۰۱/۰۱
به صورت محصول فرایند کلریتی شدن بیوتیت در پهنه دگرسانی پتاسیک میباشد. مگنتیت های پهنه دگرسانی پتاسیک کانسار ایجو فاقد	
همرشدي هماتيت (به صورت حاشيه مارتيتي) و پاراژنز انيدريت بوده كه گوياي نبود شرايط فو گاسيته اكسيژن خيلي بالا (نزديك به محدود	كليدواژەھا:
بافری هماتیت – مگنتیت؛ 4+ ΔFMQ~) در حین تبلور مگنتیت در پهنه دگرسانی پتاسیک میباشد. مگنتیت.های مورد مطالعه دما بالا بود	کانسار مس پورفیری
(تا بیشتر از C° ۵۰۰) و همچنین بر مبنای مقادیر Mg + Al + Si طی شرایط نرخ پایین واکنش سیال گرمابی و سنگ دیواره متبلور شدهاند	ايجو
این شواهد به همراه عدم رخداد تعادل مجدد در مگنتیتهای دگرسانی پتاسیک کانسار ایجو، احتمالا دلالت بر عدم وجود دفعات متعد	شيمي مگنتيت
خروج سیال گرمابی طیٰ تکامل دگرسانی پتاسیک این کانسار و در نتیجه عدم توسعه قابل توجه آن در این کانسار دارد. همچنین شواهد	دگرسانی پتاسیک
ب نشاندهنده وجود مقادیر قابل توجه گالیم (میانگین ۱۵ ۰/۰۱ درصد وزنی) در ساختار مگنتیتهای دگرسانی پتاسیک کانسار مس پورفیری	كانەزايى سولفيدى
ایجو میباشد که نشاندهنده وجود پتانسیل های اکتشافی ناشناخته برای عناصر کمیاب راهبردی (استراتژیک) همراه با ذخایر مس پورفیری	کمربند ماگمایی ارومیه-دختر
كمربند اروميه - دختر ميباشد.	

1- پیشنوشتار

مگتیت به عنوان یک کانه فرعی در بسیاری از سنگ های آذرین و دگرگونی یافت می شود (Nadoll et al., 2015). همچنین، این کانه در طیف گسترده ای از ذخایر معدنی از جمله اسکارن، Iron - Oxide - Copper – Gold) ای ذخایر نوع کایرونا، سازندهای آهن نواری (BIF: Banded Iron Formation)، ذخایر ماگمایی اکسید آهن – تیتانیم و نیز ذخایر مس پورفیری یافت می شود (Pu et al., 2014). در ذخایر مس پورفیری بخش عمده تبلور مگنتیت در فاز ماگمایی و نیز همراه با دگرسانی پتاسیک می باشد (Richards, 2011). مطالعات نشان داده وجود سامانه ماگمایی اکسیدان به ویژه در محدوده بافری مگنتیت – هماتیت (+400 – ΔFMQ). در et al., 2015)، که تا مراحل آغازین دگرسانی پتاسیک نیز امتداد یافته، از

پارامترهای مهم ار تقادهنده کانه زایی سولفیدی در سامانه های مس پورفیری می باشد (Richards, 2011)، هر چند پارامترهای ماگمایی – گرمابی متعدد دیگری نیز وجود دارند که در ارتقای پتانسیل کانه زایی سامانه های مس پورفیری نقش آفرین هستند (به عنوان مثال؛ محتوای آب ماگمایی، میزان گو گرد، درجه ذوب بخشی، ژرفای فوب بخشی، فاصله از محور فرورانش، سرشت سیالهای گرمابی و تکامل حرارتی سامانه گرمابی؛ (Karimpour and Sadeghi, 2019)). البته باید توجه داشت که امروزه رخداد محدودی از کانسارهای مس پورفیری در ارتباط با سامانه های ماگمایی احیایی نیز گزارش شدهاند که این ذخایر عموما فاقد درجات شایان توجه کانه زایی می باشند (مانند کانسار مولیبدن پورفیری Inda در شمال باختر چین؛ (Cao et al., 2020)).

* نويسنده مسئول: محسن رضايي؛ E-mail:m.rezaei@scu.ac.ir

ماخذنگاری:

رضایی، م.، زراسوندی، ع.ر. و باسیوس، س.، ۱۴۰۳، رخداد و شیمی مگنتیت در کانسار مس پورفیری ایجو، بخش جنوبی کمربند ماگمایی ارومیه-دختر. فصلنامه علمی علوم زمین، ۱۳(۱)، ۱۳۱، ۸۰-۶۷ https://doi.org/10.22071/gsj.2023.398882.2092.

حقوق معنوى مقاله براي فصلنامه علوم زمين و نويسندگان مقاله محفوظ است.

(C) dor: 20.1001.1.10237429.1403.34.1.5.9

doi doi: 10.22071/gsj.2023.398882.2092



This is an open access article under the by-nc/4.0/ License (https://creativecommons.org/licenses/by-nc/4.0/)

چنین اثبات شده که وجود شرایط ماگمایی-گرمابی اکسیدان که تا بخشی از دگرسانی پتاسیک نیز امتداد یافته از عوامل مهم در حفظ شدگی محتوای گو گرد سامانه ماگمایی-گرمابی در ذخایر مس پورفیری میباشد (;Richards, 2011) Sun et al., 2015). زیرا در مقایسه با شکل احیایی (H₂S)، گو گرد به راحتی به شکل سولفات (₄SO) طی صعود و جایگیری، همراه با ماگما منتقل می گردد. در ذخایر مس پورفیری عمده کانهزایی سولفیدی در انتهای دگرسانی پتاسیک رخ می دهد (Richards, 2011). در نتیجه، آگاهی از شرایط فیزیکوشیمیایی که در آن دگرسانی پتاسیک تکامل یافته، می تواند در تعیین میزان باروری سامانه ماگمایی-گرمابی این ذخایر مهم باشد (2023, et al., 2021; Zarasvandi et al., 2023). از سوی دیگر، کاتیونهای مختلفی می تواند در ساختار مگنتیت جانشین شوند که این جانشینی می تواند نابع برخی پارامترهای مهم از منظر کانهزایی مانند نرخ واکنش سیال-سنگ دیواره، فوگاسیته اکسیژن و دما باشد (2013, et al., 2021). این عامل سبب شده در برخی از مطالعات جدید، ار تباط بین شیمی مگنتیت و تکامل سامانه ماگمایی-گرمابی دیار، مطالعات جدید، ار تباط بین شیمی مگنتیت و تکامل سامانه ماگمایی-گرمابی دیار رابی می پرخی پارامترهای مهم از منظر کانهزایی مانند نرخ واکنش سیال-سنگ دیواره،

کمربند ماگمایی ارومیه – دختر به عنوان یکی از مناطق مهم دارای پتانسیل کانهزایی ذخایر مس پورفیری و اپی ترمال شناخته می شود (Shafiei et al., 2009). ذخایر مس پورفیری این کمربند همانند یک طیف، درجات مختلف کانهزایی را نمایش می دهند که در مطالعات مختلف سامانه گرمابی این ذخایر با استفاده از ابزارهایی مانند سیالهای در گیر، شیمی سولفید و سیلیکات مورد بررسی قرار گرفته است (e.g., Zarasvandi et al., 2018; 2019b; Mahmoudi et al., 2023). با این حال تاکنون مطالعای بر روی شیمی مگنتیت کانسار مس پورفیری ایجو صورت نگرفته است. از آنجا که این کانسار مس پورفیری در مقاسیه با ذخایر عظیم و بزر گ کمربند ارومیه-دختر (مانند سرچشمه و میدوک) دارای درجات کانهزایی کمتری است، آگاهی از ویژگیهای دگرسانی پتاسیک این کانسار می تواند از دیدگاه تعیین شرایط دخیل در کانهزایی دارای اهمیت باشد. در این راستا، این مطالعه به بررسی رخداد مگنتیت و شاخص سازی شیمی مگنتیت در دگرسانی پتاسیک این کانسار برداخته است.

۲-روش پژوهش

به منظور بررسی رخداد و شیمی مگنتیت، نمونهبرداری از گمانه های حفاری شماره

IJU21 و IJU23 کانسار مس پورفیری ایجو با تاکید بر دگرسانی پتاسیک انجام شد. در ادامه ترکیب زمین شیمیایی مگنتیت در مقاطع ناز ک – صیقلی پوشش داده شده با کربن اندازه گیری شد. لازم به یادآوری است کلیه مراحل آماده سازی مقاطع ناز ک – صیقلی، سنگ نگاری (پترو گرافی) و آنالیز نمونه ها در دانشگاه Montanuniversitat کشور اتریش انجام شد. در این دانشگاه از دستگاه ریز کاونده الکترونی مدل مهمچنین، همین دستگاه برای دریافت تصاویر Superprobe لیف کرید. محینین، همین دستگاه برای دریافت تصاویر Superprobe و حصول طیف کرا به منظور آلفا و در ولتاژ شتاب دهنده کا با شدت جریان ۱۰ نانو آمپر و باریکه الکترونی ۱ میکرومتر صورت پذیرفت. در اینجا زمان شمارش از ۲۰ تا ۱۰۰ ثانیه متغیر می باشد. گردیده، عبارت است از: از ۲۰/۰۰ برای کروم، ۲۰/۰۳ برای آهن و منگنز، ۲۰/۰ برای منیزیم، ۱۹/۰ برای تیتانیم، ۲۰/۰۷ برای وانادیم و ۱۰/۰ برای آلومینیم. نتایج مربوط به آنالیز نمونه های مگنتیت کانسارهای ایجو در جدول ۱ میش داده شده ست.

33- دادهها و اطلاعات 1-3- (مینشناسی، دگرسانی، کانهزایی

یافته های جدید بر مبنای داده های سن سنجی نشان داده واحدهای نفوذی مس پورفیری ایجو همانند سایر پورفیری های دارای کانه زایی سولفیدی در بخش جنوبی کمربند ارومیه-دختر که در بازه زمانی ۱۷ تا ۲۶% میلیون سال قبل (ابتدای میوسن تا ابتدای پلیوسن) جایگیر شده اند، در یک جایگاه زمین ساختی کمان برخورد کرده (Collided arc) قرار دارند (Asadi, 2018). ماگمای مولد این سامانه های مس پورفیری مشابه می باشد و از ذوب بخشی پوسته پایینی که تحت تاثیر مواد حاصل از جبه سنگ کره ای (لیتوسفری) تغییر یافته با مواد فرورانش بوده، حاصل شده است (Asadi, 2018; Zarasvandi et al., 2018؛ شکل ۱). در محدوده کانسار مس پورفیری ایجو واحدهای نفوذی با سن ۵۰/۰ ± ۹/۲۷ میلیون سال (سن سنجی اورانیم-سرب زیر کن؛ (Mirnejad et al., 2013) به درون واحدهای آتشفشانی و آندرآواری ائوسن عمدتا شامل آندزیت، آندزیت بازالت، تراکی آندزیت، برش های

جدول ۱- نتایج آنالیز EMPA نمونه های مگنتیت ایجو (داده ها بر حسب درصد وزنی).

Sample No.	3	6	7	8	157	158	159	160	161	162	163	164	165	166
Al ₂ O ₃	0.173	0.191	0.115	0.144	0.083	0.054	0.153	3.059	0.189	0.403	0.234	0.148	0.148	0.234
TiO ₂	0.37	0.588	0.052	0.068	0.198	0.286	0.251	0.267	0.178	35.487	0.068	0.099	0.22	0.866
Fe _{tot}	96.413	97.853	96.838	95.516	96.526	96.752	95.994	80.613	96.54	55.958	98.784	96.703	96.977	92.049
NiO	b.d	0.014	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d
MgO	b.d	0.038	0.048	0.032	b.d	0.007	0.036	0.277	0.044	0.016	0.037	0.029	0.03	b.d
Cr ₂ O ₃	0.098	0.111	0.051	0.087	0.046	0.05	b.d	0.044	0.07	b.d	b.d	0.05	0.095	0.03
CuO	b.d	0.015	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	0.096	b.d	b.d	b.d
ZnO	b.d	b.d	0.053	0.045	0.042	0.018	b.d	b.d	b.d	b.d	0.015	b.d	0.041	0.038
Ga ₂ O ₃	b.d	b.d	b.d	0.056	0.115	b.d	b.d	0.053	b.d	b.d	b.d	0.057	0.056	b.d
V ₂ O ₃	0.478	0.367	0.334	0.359	0.122	0.179	0.224	0.254	0.21	0.52	0.228	0.197	0.133	0.225
CoO	b.d	0.01	b.d	b.d	b.d	b.d	b.d	0.047	b.d	0.065	b.d	b.d	b.d	b.d
Total	97.58	99.26	97.51	96.35	97.17	97.37	96.76	84.73	97.30	92.47	99.53	97.37	97.78	93.51

Table 1. EMPA results of Iju magnetite samples (wt. %).



شکل ۱– ۵) سه روند زمین ساختی موازی تشکیل دهنده کوه زایی زاگرس؛ شامل کمربند ماگمایی ارومیه-دختر، زون دگرگونی سنندج-سیر جان و کمربند چین خورده-رانده زاگرس، با تغییرات برگرفته از قاسمی و تالبوت (Ghasemi and Talbot, 2006). d) بخش جنوبی کمربند ماگمایی ارومیه-دختر که تحت عنوان مجموعه ماگمایی سنوزوییک کرمان (KCMA: Kerman Cenozoic Magmatic Assemblage). شناخته می شود (با تغییرات برگرفته از شفیعی و همکاران – Shafiei et al., 2009).

Figure 1- a) Three parallel tectonic trends forming Zagros orogenic belt, including Urumieh-Dokhtar Magmatic Belt, Sanandaj-Sirjan metamorphic belt and Zagros Fold and Thrust Belt, modified after Ghasemi and Talbot (2006). b) Southern part of Urumieh-Dokhtar Magmatic Belt which known as Kerman Cenozoic Magmatic Assemblage (modified after Shafiei et al., 2009).

گرانودیورتی عمدتا دارای کوارتز، پلاژیو کلاز، پتاسیم فلدسپار افزون بر کانی های فرعی مانند سریسیت، آپاتیت، زیر کن و اسفن می باشد (شکل ۲-۵). مطالعه مغزه های حفاری نشان دهنده رخداد دگرسانی های پتاسیک، فیلیک، پروپیلیتیک و آرژیلیک به همراه دگرسانی های حد واسط پتاسیک-فیلیک و پتاسیک-آرژیلیک در این کانسار می باشد. دگرسانی پتاسیک کانسار ایجو دارای گسترش محدود بوده و عمدتا با رخداد بیوتیت های گرمابی مشخص می گردد. در این نمونه ها پلاژیو کلاز و بیوتیت به صورت بخشی تا کامل با بیوتیت گرمابی جایگزین شدهاند (شکل ۲-b) افزون بر این، بخشی از بیوتیتهای ماگمایی و گرمابی نیز با کلریت جایگزین شدهاند که این فرایند گاه سبب رخداد مگنتیت شده است (شکل های ۲-b) نفوذی های میزبان کانهزایی مس پورفیری در این کانسار دارای ترکیب چیره تونالیت تا گرانودیوریت می باشند. افزون بر این، در این محدوده نفوذی های کوارتز مونزونیتی نیز دیده می شوند که اگرچه با واحدهای تونالیتی-گرانودیوریتی همزمان زایش بوده (سن ۲۰/۰ ± ۹/۳۳ میلیون سال؛ Golestani et al., 2018) و دارای سرشت شبه آداکایتی می باشند، اما با این حال رخداد کانهزایی در آنها مشاهده نمی گردد و عملا نابارور هستند (Golestani et al., 2018).

از دیدگاه کانی شناسی، بخش های تونالیتی دارای کانی های پلاژیو کلاز و به میزان کمتر بیوتیت و هورنبلند میباشند که در زمینه چیره کوارتز همراه با مقادیر ناچیز پتاسیم فلدسپار، سریسیت و اپیدوت قرار دارند (شکل ۲–b). همچنین بخش های

Jegics ...

۳–۵). به صورت کلی رخداد مگنتیت در نمونه های کانسار ایجو ناچیز و عمدتا به صورت دانه پراکنده در زمینه د گرسانی پتاسیک می باشد (شکل ۳–۵). این مگنتیت ها برخلاف سایر ذخایر مس پورفیری کمربند ارومیه-دختر نظیر میدوک و دالی (Rezaei, 2017) فاقد حاشیه هماتیتی بوده و همچنین به ندرت در تماس با فازهای تیتانیم دار (تیتانیت و روتیل) دیده می شوند (شکل ۳–۵ و ل). افزون بر این، ادخال های آپاتیتی نیز در این مگنتیت ها مشاهده می گردد (شکل ۳–۵). د گرسانی سریسیت این کانسار با کانی شناسی کوارتز، سریسیت، پیریت و به میزان کمتر کربنات عمدتا با واحدهای گرانودیوریتی- تنالیتی در بخش های میانی کانسار قابل مشاهده می باشد باختری و جنوب باختری کانسار، همراه با واحدهای آتشفشانی مشاهده می گردد (Minejad et al., 2013). این د گرسانی با کانی شناسی کلییت، کلریت و سریسیت مشخص می گردد.

در کانسار مس پورفیری ایجو، کانهزایی سولفیدی درونزاد، بیشتر شامل پیریت، کالکوپیریت و به مقدار ناچیز مولیبدنیت می باشد که به صورت دانه پراکنده و یا رگه-رگچهای مشاهده می گردد (شکل ۳-۵ و f). بر مبنای تقسیم بندی رگه ای ۳ گروه اصلی رگه گویای ۳ مرحله کانهزایی در این کانسار تشخیص داده شده است که عبارتند از (۱) مرحله پیش از کانهزایی دارای کانی شناسی کوارتز ± پیروتیت ± مگنتیت ± پتاسیم فلدسپار در دگرسانی پتاسیک، (۲) مرحله کانهزایی اصلی که بیشتر در دگرسانی پتاسیک و با گسترش ناچیز در دگرسانی فیلیک مشاهده می گردد و با کانی شناسی کوارتز + کالکوپیریت + پیریت ± مولیبدنیت ± سریسیت مشخص می شود و در نهایت، رگه های تاخیری نسل (۳) که فاقد کانهزایی بوده نونته دارای کانی های لیمونیت، گوئتیت، هماتیت و مالاکیت قابل مشاهده می باشد (Rezaci, 2017).



شکل ۲-۵) تصویر صحرایی نشان دهنده جایگیری نفوذی های ایجو در سنگ های آتشفشانی دارای دگرسانی پروپیلیتیک، d) فنو کریست پلاژیو کلاز (Pl) در نمونه تنالیتی ایجو، c) نمونه گرانو دیوریت دارای فنو کریست های پلاژیو کلاز و بیوتیت (Bi) در زمینه غالب کوار تز b) فنو کریست پلاژیو کلاز در حال جانیشنی با بیوتیت گرمابی در پهنه دگرسانی پتاسیک، e) کلریتی شدن بیوتیت در پهنه دگرسانی پتاسیک و f) جانشینی بیوتیت با کلریت (Chl) همراه با زایش مگنتیت (Mag). تصاویر ب تا ث و ج به ترتیب در زیر نور عبوری XPL و PPL می باشند. علائم اختصاری: ا۲۹، پلاژیو کلاز، Bi، بیوتیت، Chl)، کلریت و Mag، مکنتیت.

Figure 2- a) Field photograph showing the emplacement of Iju intrusions within volcanics with propylitic alteration, b) Plagioclase (Pl) phenocryst in the tonalite sample of Iju, c) granodiorite sample showing plagioclase and biotite (Bi) set in the groundmass dominated by quartz (Qtz), K-feldspar (kfs), d) Plagioclase replacement by hydrothermal biotite in the potassic alteration, e) Chloritization of biotite in the potassic alteration, and f) Biotite replacement by chlorite (Chl) which accompanied with magnetite generation. Photos b-e and f taken under transmitted XPL and PPL light, respectively. Abbreviations: Pl; Plagioclase, Bi; Biotite, Chl; Chlorite, K-feldspar; kfs, and Mag; Magnetite.



شکل ۳- تصاویر میکروسکوپ انعکاسی در زیر نور PPL (a-b) و تصاویر میکروسکوپ الکترونی BSE (c-f) از رخداد مگتیت و کانه های سولفیدی در دگرسانی پتاسیک کانسار ایجو؛ a) تصویر شکل ۲-f در زیر نور انعکاسی که نشان می دهد کانی های کدر (اوپک) حاصل از تبدیل بیوتیت به کلریت، مگتیت (Mag) می باشد، d) رخداد مگتیت به صورت ریز و دانه پراکنده در پهنه دگرسانی پتاسیک کانسار ایجو، c) همراهی مگتیت با کلریت، b) همراهی مگتیت با فازهای تیتانیمدار تیتانیت (Tit) و روتیل (Rut) در مگتیت دارای ادخال آپاتیت (A) و (f-e) رخداد پیریت (Py) و کالکوپیریت (Ccp) به صورت رگچه و دانه پراکنده در پهنه دگرسانی پتاسیک کانسار ایجو. علائم اختصاری بر گرفته از وایتنی و اوانز (Whitney and Evans, 2010); Bi بیوتیت، Mag: کلریت، Mag: مگتیت، Tit: تیتانیت، Rut: روتیل (AP: آپاتیت، PY: پیریت و Ccp) کالکوپیریت.

Figure 3- a-b) Reflected light microscopic images in PPL light and c-f) Backscattered electron images (BSE) of magnetite and sulfide minerals in the potassic alteration of Iju deposit; a) Photo 2f in the reflected light confirming that biotite alteration to chlorite lead to the generation of magnetite (Mag), b) Magnetite occurrence as fine-grain disseminated in the potassic alteration, c) Magnetite accompanied with chlorite (Chl), d) Co-occurrence Ti-bearing phases of titanite (Tit) and rutile (Rut) minerals with magnetite having apatite (Ap) inclusions, and e-f) Pyrite (Py) and chalcopyrite (Ccp) occurrences as veinlet and disseminated in the potassic alteration of Iju deposit. Abbreviations after Whitney and Evans (2010); Chl: Chlorite, Mag: Magnetite, Tit: Titanite, Rut: Rutile, Ap: Apatite, Py: Pyrite, and Ccp: Chalcopyrite.

3-3-1 نتايج آناليز

نتایج ارائه شده در جدول ۱ نشان می دهد، عناصری مانند آلومینیم، تیتانیم، آهن، منیزیم، کروم و وانادیم دارای بیشترین تمرکز در نقاط آنالیز شده می باشند. در مقابل نیکل، مس، روی، گالیم و کبالت، بعضا در برخی از نقاط آنالیزی اندازه گیری شده اند. لازم به یاد آوری است در حین انجام آنالیز، با انتخاب زمان خوانش زیاد (۱۰۰ ثانیه) نیز این عناصر تنها در برخی از نقاط آنالیزی اندازه گیری شدند. این شاخصه در مگنتیت های سایر ذخایر مس پورفیری (مانند پورفیری های سرکوه، میدوک و دالی) نیز دیده شده است که به دلیل غلظت پایین تر از حد تشخیص دستگاه MPA برای این عناصر می باشد (Rezaci, 2017; Zarasvandi et al., 2023)، مقادیر کمینه، بیشینه و میانگین عناصر آهن، تیتانیم، وانادیم، آلومینیم، منگنز و منیزیم در ساختار در نقطه آنالیزی ۲۶۲ که دارای کمترین میزان آهن (۴۰/ ۸۸ می دود) می برای این خاصر می باشد (Fe_{tot} ۵۵/۹۸ بست، است. بررسی نتایج نشان می دهد، همزمان بیشترین میزان تیتانیم مشاهده می گردد (۴۰/ ۲۸ ۲۸)، به نظر می رسد این میزان کاهش شدید آهن مربوط به آنالیز بر رو – یا نزدیک به فازهای تیتانیم دار باشد. میزان کاهش شدید آهن مربوط به آنالیز بر مور یا نزدیک به فازهای تیتانیم دار باشد. چنین ویژگی در نقطه آنالیزی شماره ۱۶۶ نیز به میزان کمتری مشاهده می گردد، به نحوی که با کاهش آهن، افزایش نسبی در مقادیر تیتانیم دیده می شد. این،

بررسی سایر نقاط آنالیزی کانسار ایجو نشان می دهد، در نقطه شماره ۱۹۰ نیز کاهش نسبی در مقادیر آهن دیده می شود که همزمان این نقطه دارای بیشترین میزان AI نیز می باشد (۱/۹۴ درصد وزنی) که با مقادیر قابل تشخیص Ga میانگین درصد وزنی آهن (جدول ۱). با استثنا کردن نقاط آنالیزی ۱۹۰، ۱۹۲ و ۱۹۶ میانگین درصد وزنی آهن در نمونه های ایجو برابر ۷۱/۷۹ می باشد که تقریبا مشابه نمونه های مگنتیت کانسار مس پورفیری سرکوه (میانگین ۷۱/۳۷ درصد وزنی؛ Atlas رو عرای در فیلیپین می باشد (میانگین ۸۹/۷ درصد وزنی؛ Atlas در فیلیپین می باشد (میانگین ۸۹/۷ درصد وزنی؛ Tian et al., 2021).

مطالعات پیشین نشان دهنده وابستگی میزان تیتانیم مگنتیت به دمای تبلور آن در محیط ماگمایی-گرمابی می باشد. به نحوی که مگنتیت های متبلور شده در دماهای بالاتر دارای مقادیر بیشتر Ti در ساختار خود می باشند (Nadoll et al., 2015; Tian et ماگمایی-گرمابی (al., 2021). البته در سامانه های مس پورفیری با افت دمایی سامانه ماگمایی-گرمابی در خلال سرد شدن سیستم و یا افزایش تاخیری نرخ فو گاسیته اکسیژن، بخشی از محتوای تیتانیم مگنتیت به صورت ناآمیختگی (اکسولوشن) فازهای تیتانیم دار (عمدتا ایلمنیت و روتیل) به صورت تیغه و یا در حاشیه مرز تماس دسته جات مگنتیت خود را نشان می دهند (Wen et al., 2017; Zarasvandi et al., 2023). همان گونه که در

بالا بیان شد، احتمالا به دلیل نزدیک بودن نقاط آنالیزی بر- رو یا در نزدیکی فازهای تیتانیم دار در دو نقطه آنالیزی ۱۶۲ و ۱۶۴ بیشترین میزان Ti مشاهده می گردد (به ترتیب ۲۰/۰۸ و ۱۶۴۰ درصد وزنی).

همانگونه که در جدول ۱ مشخص شده برای سایر نقاط آنالیزی، تغییرات این عنصر وابسته به دما چندان زیاد نیست که این عامل می تواند به عدم وجود تغییرات دمایی شاخص در خلال تبلور مگنتیت های مورد مطالعه نسبت داده شود (Tian et al., 2021). میزان محتوای وانادیم مگنتیت افزون بر دما می تواند گویای شرایط فوگاسیته اکسیژن محیط ماگمایی-گرمابی و یا متاثر از واکنش سیال گرمابی و سنگ دیواره در حین تبلور مگنتیت می باشد (;2015, Knipping et al., 2023

(Canil and Lacourse, 2020) نشان داده شرایط فو گاسیته اکسیژن بالاتر با حضور کمتر وانادیم در ساختار مگنتیت همراه خواهد شد. این موضوع به حضور ترجیحی ⁺⁴۷ در ساختار مگنتیت نسبت به گونههای اکسیدی ⁺⁴۷ و ⁺⁵۷ ارتباط دارد (Nadoll et al., 2015). برای کانسار ایجو با صرف نظر از مقادیر وانادیم مربوط به نقاط آنالیزی نزدیک به جدایش فازهای تیتانیم دار (نقاط ۱۶۲ و ۱۶۶)، میزان وانادیم از ۲۱/۰ تا ۲/۰ درصد وزنی متغیر می باشد. این میزان تقریبا مشابه با مقادیر مگتیت سایر ذخایر مس پورفیری کمربند ارومیه-دختر مانند کانسار مس پورفیری سرکوه (میانگین؛ ۱۵/۰ درصد وزنی؛ (Zarasvandi et al., 2023)) و کانسار مس - طلای پورفیری دالی (میانگین ۲۱/۰ درصد وزنی (Zarasvandi et al., 2023)) و کانسار



شکل ۴- مقادیر کمینه، بیشینه و میانگین (بر حسب درصد وزنی) عناصر آهن، تیتانیم، وانادیم، آلومینیم، منگنز و منیزیم در ساختار مگنتیتهای مورد مطالعه.

Figure 4. Minimum, maximum, and average contents (in wt%) of Fe, Ti, V, Al, Mn, Mg in the studied magnetites.

سنگهای آتشفشانی فلسیک و مافیک (بدون سیال گرمابی) برای ترسیم محدوده ماگمایی استفاده شده است (Wen et al., 2017). ترسیم نتایج مگنتیتهای ایجو بر روی این نمودار نشان می دهد بیشتر نمونههای آنالیز شده در محدوده مگنتیتهای گرمابی پلات شدهاند (شکل ۵)، که این موضوع گویای نقش آفرینی سیال گرمابی در حین تبلور مگنتیتهای مورد مطالعه می باشد. شاید بتوان گفت عدم رخداد قابل (مانند مگنتیتهای مورد مطالعه می باشد. شاید بتوان گفت عدم رخداد قابل (مانند مگنتیتهای کانسار مس پورفیری سرکوه؛ 2023 داد فابل ماین مانند مگنتیتهای کانسار مس پورفیری سرکوه؛ استیتهای ذخایر مس پورفیری سبب عدم توسعه یافتگی دگرسانی پتاسیک این کانسار و در نتیجه فقدان مراحل از شواهد دیگر این موضوع می توان به عدم وجود حاشیه هماتیتی در مگنتیتهای ایجو اشاره نمود. زیرا مطالعات اخیر صورت گرفته توسط ین و همکاران (باشد. 2023) بر روی مگنتیت متبلور شده در سامانههای گرمابی نشان داده، دفعات خروج سیالات گرمابی می تواند سبب شستشوی +Fe² در ساختار مگنتیت گردد. این تخریب یکی از پارامترهای مهم تغییر دهنده شیمی مگنتیت، رخداد تعادل مجدد می باشد (Hu et al., 2014). به ویژه در سامانه های کانه زایی که در آن ها چندین مرحله خروج سیال گرمابی وجود دارد (مانند ذخایر مس پورفیری و اسکارن)، به دلیل مراحل مختلف خروج سیال گرمابی، ممکن است ترکیب شیمیایی مگنتیت دستخوش تغییر شود و عملا سرشت اولیه مگنتیت ها تغییر یابد. مطالعات هو و همکاران (Lu et al. (2014) نشان داده در این صورت مقادیر تیتانیم، منگنز، آلومینیم، کلسیم، منیزیم و سیلیسیم مگنتیت دستخوش تغییر خواهد شد (2014). این موضوع در تفسیر شیمی مگنتیت بسیار مهم می باشد، زیرا این عناصر تقریبا در تمامی نمودارهای تفکیکی ارائه شده بر مبنای شیمی مگنتیت استفاده شدهاند. رخداد یا عدم رخداد تعادل مجدد در مگنتیت، با استفاده از ویژگی های زمین شیمیایی و نمودار دو متغیره جودوره گرمابی بر اساس شیمی مگنتیت های گرمابی ذخایر اسکارن و مس پورفیری به دست آمده است (Wen et al., 2017). در این نمودار، به در این نمودار، محدوده گرمابی بر اساس شیمی مگنتیت های گرمابی ذخایر اسکارن و مس پورفیری (مده سیر میمی مگنتیت های گرمابی ذخایر اسکارن و مس پورفیری

در ساختار مگنتیت باعث ایجاد فاز ناپایدار آهن هیدراته (Ferrihydrite) می شود که در نهایت با هماتیت جانشین می شود (Yin et al., 2022). از این دیدگاه، عدم وجود

همرشدی مگنتیت با هماتیت به صورت آثار مارتیتی در نمونههای ایجو می تواند به عدم دفعات متعدد خروج سیال گرمابی نسبت داده شود.



شکل ۵- نمودار Fe (درصد وزنی) در برابر V/Ti، برای نمونههای مگنتیت ایجو. نمودار پایه برگرفته از ون و همکاران (Wen et al., 2017).

Figure 5. Fe (wt.%) vs. V/Ti diagram for Iju magnetite samples. Base diagram after Wen et al. (2017).

4- بحث 4-1- سامانه ماکمایی کانسار مس پورفیری ایجو

سامانه های مس ± مولیبدن ± طلای پورفیری عموما بر اثر جایگیری کمژرفای (۵ تا ۱۵ کیلومتر) استوک های دارای شرایط ماگمایی اکسیدان و غنی از آب، گوگرد، كلر و عناصر كالكوفيل (مانند مس، موليبدن و طلا) تشكيل شدهاند (Sillitoe, 2010). امروزه مشخص شده ماگماي مولد كانهزايي در اين سامانه هاي كانهزايي ممكن است در ارتباط با فرورانش و یا برخوردی باشد (Richards, 2015). بهترین مثال های مورد اخیر در قطعات کمان های برخورد کرده کمربند تتیس به ویژه در پهنه ماگمایی ارومیه - دختر ایران و کمربند گانگدسه (Gangdese belt) در جنوب فلات تبت گزارش شده است (Wang et al., 2014; Zarasvandi et al., 2019a). همان گونه که پیشتر نیز بیان شد، دادههای جدید سن سنجی بر روی گرانیتوییدهای میزبان ذخایر مس پورفیری دارای درجات مختلف کانهزایی در بخش های جنوبی کمربند ارومیه-دختر (از جمله پورفیری ایجو)، نشان داده این پورفیری ها از نوع برخوردی بوده و در پنجره زمانی ۱۷ تا ۳/۶ میلیون سال پیش (ابتدای میوسن تا ابتدای پلیوسن) جایگیر شدهاند (Asadi, 2018). ماگمای مولد این کانسارها عموما از ذوببخشی پوسته پایینی که با مذاب منشا گرفته از جبه سنگ کرهای تغییر یافته، منشا گرفته است (Asadi, 2018; Golestani et al., 2018). اين يافته ها نشان دهنده چرايي وجود بازه زمانی بین شروع فعالیت آذرین در زون ارومیه–دختر (ائوسن) و رخداد کانهزایی مس پورفیری در پنجره زمانی ابتدای میوسن تا ابتدای پلیوسن می باشد (Asadi, 2018). نقش آفريني اين عوامل سبب به وجود آمدن ما گمايي آداكايتي داراي قابليت زایش کانهزایی مس پورفیری در محدوده ایجو شده است (;Asadi et al., 2014 .(Asadi, 2018; Golestani et al., 2018

۲-۴- دگرسانی پتاسیک در کانسار مس پورفیری ایجو

همانگونه که پیش تر نیز گفته شد، در حین تکامل سامانه های ماگمایی - گرمابی ذخایر مس پورفیری، وجود شرایط ماگمایی اکسیدان در محدوده بافری هماتیت -

مگنتیت که تا مراحل آغازین توسعه دگرسانی پتاسیک نیز امتداد می یابد از عوامل مهم کنترل کننده کانهزایی سولفیدی قلمداد شده است (Pokrovski, 2014; Sun et) مهم کنترل کننده کانهزایی سولفیدی قلمداد شده است (H₂S) کمپلکس های گوگردی (al., 2014). زیرا در مقایسه با فرم احیایی گوگرد (H₂S)، کمپلکس های گوگردی به به صورت اکسیدی (SO₄²) اولا به راحتی حمل و نقل یافته و ثانیا تمایل کمی به واکنش با عناصر کالکوفیل (مس، مولیبدن و طلا) دارند، در نتیجه این عامل سبب حفظ شدگی محتوای گوگرد و عناصر کالکوفیل سامانه ماگمایی-گرمابی می گردد (Richards, 2011; Sun et al., 2015).

رخداد فراوان انیدریت به همراه مگنتیتهای دارای حاشیه مارتیتی از نشانههای وجود شرایط ماگمایی اکسیدان نزدیک به محدوده بافری هماتیت-مگنتیت در آغاز دگرسانی یتاسیک کانسارهای مس یورفیری می باشد (Liang et al., 2009). این ویژگی در بسیاری از ذخایر مس پورفیری گزارش شده است. به عنوان مثال، کانسار مس پورفیری Yulong در حاشیه خاوری فلات تبت، پورفیریهای مس-طلای Xiongcun و Duoboza در فلات تبت و همچنین کانسار مس طلای یورفیری دالی در بخش میانی کمربند ارومیه-دختر نیز نشان دهنده چنین شاخصهای میباشد (Sun et al., 2013; Zarasvandi et al., 2023a). بررسی سنگنگاری نمونه های دگرسانی پتاسیک کانسار مس پورفیری ایجو نشان میدهد، نخست، مگنتیتها بیشتر به صورت محدود و دانه پراکنده در پهنه دگرسانی پتاسیک یافت می شوند (شکل ۳-a و b)، دوم اين كه، فاقد آثار همرشدي هماتيت (به صورت حاشيه مارتيتي) مي باشند. افزون بر این، مگنتیتها فاقد پاراژنز انیدریت میباشند. این ویژگیها گویای عدم وجود شرايط فوگاسيته اكسيژن بسيار بالا نزديك محدوده بافري هماتيت-مگنتيت در حین تبلور مگنتیت.های کانسار مس پورفیری ایجو می باشد. افزون بر این، ترسیم نتایج آنالیز شده بر روی نمودار دو متغیره Al + Mn در برابر (wt.%) Ti + V نشان می دهد، مگنتیت های مورد مطالعه دما بالا بوده (دمای تشکیل تا بیشتر از ۵۰۰ درجه سانتی گراد؛ شکل ۶-a). به طور همخوان، بررسی دادههای حرارت سنجی سیالهای در گیر میزبان در رگههای نسل اول (کوارتز ± پیروتیت ± مگنتیت ± پتاسیم فلدسپار) بیشتر مگنتیتهای آنالیز شده این سامانه مس پورفیری فاقد کانهزایی قابل توجه، طی شرایط عدم واکنش گسترده سیال گرمابی و سنگ دیواره متبلور شدهاند (شکل ۶-d). دگرسانی پتاسیک کانسار مس پورفیری ایجو، نشان دهنده دمای به دام افتادن بیشتر از ۵۰۰ درجهسانتی گراد می باشد (Zarasvandi et al., 2019b). نتایج نشان می دهد



شکل 6- a) نمودار دو متغیره Al + Mn در برابر (%ti + V (wt) نشان دهنده محدوده دمایی تبلور مگنتیت در کانسار مس پورفیری ایجو. محدوده دمایی برگرفته از نادول و همکاران (Nadoll et al., 2014) و دیدتیوس و همکاران (Deditius et al., 2018). d) نمودار دوتایی Ti در برابر (Mg + Al + Si (ppm به منظور سنجش نرخ واکنش سیال و سنگ دیواره در خلال. نمودار پایه برگرفته از تیان و همکاران (Tian et al., 2021).

Figure 6- a) Al + Mn vs. Ti + V (wt. %) binary plot showing the temperature domain of magnetite crystallization in the Iju deposit. Temperature domains after Nadoll et al. (2014) and Deditus et al. (2018), and b) Ti vs. Mg + Al + Si (ppm) binary plot for assessing the rates of fluid-rock interaction during the magnetite crystallization. Base diagram after Tian et al. (2021).

(واكنش ٢)

4-3- ارتباط رخداد و شیمی مگنتیت با پتانسیل کانهزایی سولفیدی مس در پهنه دگرسانی پتاسیک

در سامانههای مس پورفیری عموما بخش عمده کانهزایی در انتهای دگرسانی پتاسیک و در مرز دگرسانی فیلیک رخ می دهد (Richards, 2011). به استئنای تعداد محدودی از ذخایر مس پورفیری که دارای سامانه ماگمایی احیایی می باشند (Cao et al., 2020)، در بیشتر ذخایر مس پورفیری دارای کانهزایی قابل توجه، سامانه ماگمایی اکسیدان بوده، در نتیجه برای رخداد کانهزایی سولفیدی لازم است شرایط سامانه گرمایی از اکسیدی به احیایی تغییر یابد (Sun et al., 2015). در اثر نقش آفرینی پارامترهای زیادی شرایط فوگاسیته اکسیژن در مرحله کانهزایی سولفیدی پهنه دگرسانی پتاسیک، از اکسیدی به احیایی تغییر می یابد (Richards, 2015). ملکنتیت می باشد (2013; Zarasvandi et al., 2018). مگنتیت می باشد (2013; 2013).

همانگونه که در واکنش ۱ مشخص شده است، تبلور مگنتیت همراه با زایش گوگرد احیایی (H₂S)، تسهیل کننده تغییر شرایط از اکسیدی به احیایی می باشد (Liang et al., 2009).

(واکنش ۱) (واکنش ۱) (واکنش ۱) (واکنش ۱) (واکنش ۱) (واکنش ۱) به همین دلیل رخداد مگنتیت به فراوانی در پهنه دگرسانی پتاسیک کانسارهای مس پورفیری دارای کانهزایی سولفیدی قابل توجه گزارش شده است (به عنوان مثال کانسار مس پورفیری میدوک (Rezaci, 2017) و یا کانسار عظیم مس پورفیری Atlas در فیلیپین (2011, 10 دامن کننده گوگرد احیایی ($H_2(S)$ داری کانهزایی کانهزایی کانهزایی کاهش فوگاسیته اکسیژن و تامین کننده گوگرد احیایی ($H_2(S)$

سولفیدی مس در دگرسانی پتاسیک میباشد (واکنش ۱). این عامل باعث رخداد همزمان کانههای سولفیدی (پیریت و کالکوپیریت) با مگنتیت در نمونههای دگرسانی پتاسیک می گردد (Zarasvandi et al., 2023a). در مقایسه با سایر ذخایر مس پورفیری کمربند ارومیه-دختر (مانند پورفیریهای میدوک، دالی و سرکوه؛ مس پورفیری کمربند ارومیه-دختر (مانند پورفیریهای میدوک، دالی و سرکوه؛ پتاسیک کانسار ایجو ناچیز بوده و عمدتا به صورت ریز و دانه پراکنده میباشد (شکل ۳–۵). در این کانسار مگنیتها گاه محصول کلریتی شدن بیوتیت در این پهنه پتاسیک این سامانه مس پورفیری نشان میدهد احتمالا شرایط برای حرکت واکنش ۱ پتاسیک این سامانه مس پورفیری نشان می دهد احتمالا شرایط برای حرکت واکنش ۱ نبوده است (Sun et al., 2013; 2015; Zarasvandi et al., 2018، میدوک، نظر می رسد برخلاف سایر ذخایر مس پورفیری (مانند پورفیری همین دلیل به سرکوه و دالی (Rezaei, 2017; Tian et al., 2021; Zarasvandi et al., 2013) مگنیت های دگرسانی پتاسیک این کانسار عمدتا فاقد پاراژنز سولفیدی می میشند (شکل ۳–۵).

افزون بر تبلور مگنتیت، سردشدن سامانه گرمابی (طبق واکنش ۲) نیز می تواند سبب تبدیل گوگرد اکسیدی به احیایی گردد و در نتیجه شرایط را برای کانهزایی سولفیدی در پهنه دگرسانی پتاسیک فراهم نماید (Richards, 2011). به عبارتی سردن شدن سامانه گرمابی باعث انتقال واکنش ۲ به سمت راست می گردد (Richards, 2011):

 $4\mathrm{SO}_2\text{+}4\mathrm{H}_2\mathrm{O}\leftrightarrow \mathrm{H}_2\mathrm{S}\text{+}3\mathrm{H}_2\mathrm{SO}_4$

افزون بر تولید گوگرد احیایی (H₂S) مورد نیاز برای کانهزایی، این عامل سبب تولید H₂SO₄ به منظور تبلور انیدریت در پهنه دگرسانی پتاسیک می گردد (Richards, 2011). بر خلاف مگنتیتهای دگرسانی پتاسیک سایر ذخایر مس پورفیری (مانند کانسار مس-طلای پورفیری دالی؛ Zarasvandi et al. 2023b، مگنتیتهای آنالیز شده کانسار ایجو، روند افت دمایی آشکاری را نمایش نمی دهند (شکل ۶–۵). از سوی دیگر، این مگنتیتها فاقد پاراژنز انیدریت و کانههای سولفیدی (مانند پیریت و کالکوپیریت؛ شکل ۳–۶ و f) می باشند که گویای قابلیت کمتر واکنش ۲ برای حرکت به سمت راست در سامانه گرمابی این کانسار می باشد شدن بهینه سامانه گرمابی کانسار مس پورفیری ایجو که با زایش کمتر SL و ₄ و ₄SO (انیدریت) شرا مولفیدی خینی دان بی مگانی کانسار می باشد مراه بوده (واکنش ۲)، با عدم رخداد قابل توجه کانیهای سولفاته (انیدریت) و نیز کانهزایی سولفیدی ضعیف در پهنه دگرسانی پتاسیک این کانسار مرتبط باشد.

۴-۴- اهمیت شیمی مگنتیت از منظر زایشی

کاتیونهای زیادی مانند Ti, Cr, Mg, Ca, Al, Mn, V, Zn, Cu, Co, Sn, Ga و تتراهدری اسپینل مگنتیت برخوردار از قابلیت جایگیری در جایگاههای اکتاهدری و تتراهدری اسپینل مگنتیت برخوردار هستند (Dupuis and Beaudoin, 2011; Zhang et al., 2020). تغییر ات زمین شیمیایی

مگنتیت در محیط های مختلف سبب شده، این کانی به عنوان ابزاری مهم در تفکیک زایش ذخایر گوناگون بهشمار رود (Nadoll et al., 2014; Hu et al., 2014). به همین سبب، طی سال،های اخیر نمودارهای زیادی برای تفکیک زایش ذخایر مختلف بر پایه شیمی مگنتیت ارائه شده است (,Nadoll et al.) پایه شیمی مگنتیت ارائه شده است 2015; Knipping et al., 2015). مروری بر استفاده این نمودارهای تفکیکی نشان میدهد، در برخی موارد ممکن است نتایج صحیح نباشد. به عنوان مثال، در برخی موارد دادههای مگنتیتهای اسکارن در محدوده ذخایر مس پورفیری، BIF و ذخایر IOCG قرار گرفته است (Hu et al., 2014). همچنین مطالعه زراسوندی و همکاران (Zarasvandi et al., 2023b) نشان داده شیمی مگنتیت ذخایر مس پورفیری ممکن است در محدوده اسکارن و ذخایر نوع Kiruna ترسیم گردد. به نظر می رسد بخشی از این موضوع به سبب تغییر سرشت سیال گرمابی در خلال تکامل سامانه گرمابی بر اثر رخداد مواردی مانند واکنش سیال گرمابی با سنگ دیواره باشد. در خصوص کانسار مس پورفیری ایجو، عمده نمونه ها در محدوده ذخایر مس پورفیری پلات شدهاند که شاید بتوان گفت رخداد این شاخصه به دلیل عدم رخداد قابل توجه فرایند تعادل مجدد (شکل های ۵ و ۷) و یا نرخ پایین واکنش سیال گرمابی و سنگ دیواره در نمونههای آنالیز شده باشد (شکل b-۶). البته تمایل پراکنش زمین شیمیایی برخی از نمونه های کانسار مس پورفیری ایجو به ذخایر نوع کایرونا می تواند به دلیل طبیعت غنی از آیاتیت این نمونه ها باشد (شکل های ۳-d و ۷).



شکل ۷- نمودار Al + Mn در برابر (wt.%) Ti +V برای تفکیک ذخایر مختلف؛ نمودار پایه برگرفته از داپیویس و بیادوین (Dupuis and Beaudoin, 2011) که توسط نادول و همکاران (Nadoll et al., 2014) تغییر یافته است.

Figure 7. Al + Mn (wt. %) vs. Ti + V wt. % discrimination plot. Base diagram after Dupuis and Beaudoin (2011) modified by Nadoll et al. (2014).

پورفیری این کمربند نیز گزارش شده است (Zarasvandi et al., 2023b). هر چند تاکنون گزارشی در خصوص مقادیر گالیم موجود در ساختار مگنتیت های پهنه ارومیه-دختر ارائه نشده است، با این حال سنجش این عنصر در ساختار مگنتیت های کانسار مس پورفیری ایجو نشان دهنده وجود مقادیر قابل توجه این عنصر می باشد (میانگین ۲۰۱۵ درصد وزنی؛ جدول ۱). از دیدگاه زمین شیمیایی، به سبب مشابهت بار و شعاع یونی ⁺¹ Al و ⁺³ Ga³ (به ترتیب ۸۵/۱ Å و ۲۶/۰ Å)، گالیم از قابلیت جانشینی در ساختار کانی های آلومینیم دار بر خوردار است. همین موضوع سبب رخداد متداول ۴–۵– پتانسیلهای فلزی ناشناخته در ذخایر مس پورفیری زون ارومیه – دختر یافتههای نوین نشان دهنده رخداد کانیهای نادر در پهنه دگرسانی پتاسیک ذخایر مس پورفیری کمربند ارومیه – دختر می باشد (Rezaei, 2017). به عنوان مثال مطالعه رضایی و همکاران (Rezai et al., 2023) نشان دهنده رخداد اپیدوتهای غنی از La و C به همراه مونازیت و تیتانیتهای غنی از عناصر نادر خاکی در پهنه دگرسانی پتاسیک برخی از ذخایر مس پورفیری کمربند ارمیه – دختر می باشد. همچنین رخداد قابل توجه عناصر PR و TT در ساختار سولفیدهای دگرسانی پتاسیک ذخایر مس

Jojest

همراه با این دگرسانی مشاهده می گردد. دگرسانی پتاسیک این کانسار با رخداد

فراوان بيوتيتهاي گرمابي که بعضا کلريتي شدهاند، مشخص مي گردد. نتايج

آنالیز EMPA از مگنتیت های دگرسانی پتاسیک این کانسار نشان می دهد، این

مگنتیت ها از محلول گرمایی دما بالا بوده (تا بیشتر از ۵۰۰ درجه سانتی گراد) و

طی شرایط نرخ پایین واکنش سیال گرمابی و سنگ دیواره متبلور شدهاند. به

نظر می رسد عدم قابلیت سردشدن بهینه سامانه گرمابی، با کانه زایی سولفیدی

نسبتا ضعیف در پهنه دگرسانی پتاسیک این کانسار مرتبط باشد. همچنین وجود مقادیر قابل توجه گالیم در مگنتیتهای دگرسانی پتاسیک این کانسار، نشان

میدهد افزون بر فازهای سولفیدی (پیریت و کالکوپیریت)، فازهای اکسیدی

ذخایر مس یورفیری کمربند ارومیه – دختر نیز می توانند دارای یتانسیل های

اكتشافى ناشناخته باشند. اين موضوع گوياى لزوم انجام مطالعات بيشتر به منظور

شناخت بهتر این شاخصه در ذخایر مس پورفیری کمربند ماگمایی ارومیه – دختر

گالیم همراه ذخایر بوکسیتی شده است (Wen et al., 2021). نتایج مطالعه حاضر نشاندهنده رخداد قابل توجه گالیم در ساختار اسپینل مگنتیت های دگرسانی پتاسیک کانسار مس پورفیری ایجو میباشد که این شاخصه احتمالا به دلیل جانشینی پذیرفته شده گالیم به جای آلومینیم در ساختار اسپینل میباشد. این موارد نشان دهنده لزوم انجام مطالعات بیشتر در خصوص پتانسیل های ناشناخته فلزات کمیاب و راهبردی همراه با ذخایر مس پورفیری کمربند ارومیه-دختر میباشد.

۵-نتیجهگیری

کانسار مس پورفیری ایجو در ارتباط با جایگیری توده های نفوذی عمدتا تونالیتی -گرانودیوریتی به سن میوسن در بخش های جنوبی کمربند ماگمایی ارومیه-دختر می باشد. دگرسانی های پتاسیک، فیلیک، پروپیلیتیک و آرژیلیک در این کانسار مشاهده می گردد. اگرچه گسترش دگرسانی پتاسیک این کانسار محدوده است، با این حال عمده کانه زایی سولفیدی (عمدتا شامل پیریت و کالکوپیریت)

References

Asadi, S., 2018. Triggers for the generation of post-collisional porphyry Cu systems in the Kerman magmatic copper belt, Iran: New constraints from elemental and isotopic (Sr-Nd-Hf-O) data, Gondwana Research, 64, 97-121. https://doi.org/10.1016/j.gr.2018.06.008.

می باشد.

- Asadi, S., Moore, F., and Zarasvandi, A., 2014. Discriminating productive and barren porphyry copper deposits in the southeastern part of the central Iranian volcano-plutonic belt, Kerman region, Iran: A review, Earth-Science Reviews, 138, 25–46. https://doi.org/10.1016/j. earscirev.2014.08.001.
- Canil, D., and Lacourse, T., 2020. Geothermometry using minor and trace elements in igneous and hydrothermal magnetite, Chemical Geology, 541, 119576. https://doi.org/10.1016/j.chemgeo.2020.119576.
- Cao, C., Shen, P., Pan, H., Zheng, L., Li, C., and Feng, H., 2020. The formation mechanism of reduced porphyry Mo deposits in the West Junggar region, Xinjiang: The Suyunhe example, Ore Geology Reviews, 117, 103286. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2019.103286.
- Deditius, A.P., Reich, M., Simon, A.C., Suvorova, A., Knipping, J., Roberts, M.P., Rubanov, S., Dodd, A., and Saunders, M., 2018. Nanogeochemistry of hydrothermal magnetite, Contributions to Mineralogy and Petrology, 173, 46. https://doi.org/10.1007/s00410-018-1474-1.
- Dupuis, C., and Beaudoin, G., 2011. Discriminant diagrams for iron oxide trace element fingerprinting of mineral deposit types, Mineralium Deposita, 46, 319–335. https://doi.org/10.1007/s00126-011-0334-y.
- Ghasemi, A., and Talbot, C.J., 2006. A new tectonic scenario for the Sanandaj–Sirjan Zone (Iran), J. Asian Earth Sci. 26, 683–693. https://doi. org/10.1016/j.jseaes.2005.01.003.
- Golestani, M., Karimpour, M.H., Malekzadeh Shafaroudi, A., and Haidarian Shahri, M.R., 2018. Geochemistry, U-Pb geochronology and Sr-Nd isotopes of the Neogene igneous rocks, at the Iju porphyry copper deposit, NW Shahr-e-Babak, Iran, Ore Geology Reviews, 93, 290–307. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2018.01.001.
- Hu, H., Li, J.W., Lentz, D., Ren, Z., Zhao, X.F., Deng, X.D, and Hall, D., 2014. Dissolution-reprecipitation process of magnetite from the Chengchao iron deposit: Insights into ore genesis and implication for in-situ chemical analysis of magnetite, Ore Geology Reviews, 57, 393–405. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2013.07.008.
- Karimpour, M.H., and Sadeghi, M., 2019. A new hypothesis on parameters controlling the formation and size of porphyry copper deposits: Implications on thermal gradient of subducted oceanic slab, depth of dehydration and partial melting along the Kerman copper belt in Iran. Ore Geology Reviews, 104, 522-539. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2018.11.022.
- Knipping, J.L., Bilenker, L.D., Simon, A.C., Reich, M., Barra, F., Deditius, A.P., Wälle, M., Heinrich, C.A., Holtz, F., and Munizaga, R., 2015. Trace elements in magnetite from massive iron oxide-apatite deposits indicate a combined formation by igneous and magmatichydrothermal processes, Geochimica et Cosmochimica Acta, 171, 15–38. https://doi.org/10.1016/j.gca.2015.08.010.
- Liang, H.Y., Sun, W., Su, W.C., and Zartman, R.E., 2009. Porphyry copper–gold mineralization at Yulong, China, promoted by decreasing redox potential during magnetite alteration, Econ. Geol., 104, 587–596. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.104.4.587.
- Mahmoudi, E., Asadi, S., and Sharifpour, S., 2023. Micrometallogeny and hydrothermal fluid evolution of the Iju porphyry Cu deposit, NW Kerman, Iran: Evidence from fluid inclusions, Laser Raman spectroscopy, and single bond isotope systematics, Geochemistry, 125956. https://doi.org/10.1016/j.chemer.2023.125956.
- Mirnejad, H., Mathur, R., Hassanzadeh, J., Shafiei, B., and Nourali, S., 2013. Linking Cu mineralization to host porphyry emplacement: Re-Os ages of molybdenites versus U-Pb ages of zircons and sulfur isotope compositions of pyrite and chalcopyrite from the Iju and Sarkuh porphyry deposits in Southeast Iran, Economic Geology, 108, 861–870. https://doi.org/10.2113/econgeo.108.4.861.
- Nadoll, P., Angerer, T., Mauk, J.L., French, D., and Walshe, J., 2014. The chemistry of hydrothermal magnetite: A review. Ore Geology Reviews, 61, 1–32. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2013.12.013.

- Nadoll, P., Mauk, J.L., Leveille, R.A., and Koenig, A.E., 2015. Geochemistry of magnetite from porphyry Cu and skarn deposits in the southwestern United States, Mineralium Deposita, 50, 493–515. https://doi.org/10.1007/s00126-014-0539-y.
- Pokrovski, G.S., 2014. Use and misuse of chemical reactions and aqueous species distribution diagrams for interpreting metal transport and deposition in porphyry copper systems: Comment on Sun et al. (2013) "The link between reduced porphyry copper deposits and oxidized magmas", Geochimica et Cosmochimica Acta 126, 635–638. https://doi.org/10.1016/j.gca.2013.05.049 103.
- Rezaei, M., 2017. Effective parameters in mineralization potential of economic and subeconomic porphyry copper deposits in Urumieh-Dokhtar magmatic zone: using geochemical and fluid inclusion studies, Ph.D. thesis, Shahid Chamran University of Ahvaz, 204 pp.
- Rezaei, M., Zarasvandi, A., Basious, S., and Zamanian, H., 2023. Occurrence of the rare minerals in porphyry Cu deposits: Evidences from the potassic alteration of Sarkuh porphyry deposit, Advanced Applied Geology, Accepted Manuscript.
- Richards, J.P., 2011. Magmatic to hydrothermal metal fluxes in convergent and collided margins. Ore Geology Reviews, 40, 1–26. https://doi. org/10.1016/j.oregeorev.2011.05.006.
- Richards, J.P., 2015. Tectonic, magmatic, and metallogenic evolution of the Tethyan orogen: From subduction to collision. Ore Geology Reviews, 70, 323–345. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2014.11.009.
- 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. https://doi.org/10.1007/s00126-008-0216-0.
- Sillitoe, R.H., 2010. Porphyry copper systems. Econ. Geol., 105, 3-41. https://doi.org/10.2113/gsecongeo.105.1.3.
- Sun, W., Huang, R., Li, H., Hu, Y., Zhang, C., Sun, S., Zhang, L., Ding, X., Li, C., Zartman, R.E., and Ling, M., 2015. Porphyry deposits and oxidized magmas. Ore Geology Reviews, 65, 97–131. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2014.09.004.
- Sun, W.D., Liang, H.Y., Ling, M.X., Zhan, M.Z., Ding, X., Zhang, H., Yang, X.Y., Li, Y.L., Ireland, T.R., Wei, Q.R., and Fan, W.M., 2013. The link between reduced porphyry copper deposits and oxidized magmas, Geochimica et Cosmochimica Acta, 103, 263–275. https://doi. org/10.1016/j.gca.2012.10.054.
- Sun, W.D., Zhang, C.C., Liang, H.Y., Ling, M.X., Li, C.Y., Ding, X., Zhang, H., Yang, X.Y., Ireland, T., and Fan, W.M., 2014. The genetic association between magnetite-hematite and porphyry copper deposits: Reply to Pokrovski, Geochimica et Cosmochimica Acta, 126, 639-642. https://doi.org/642. 10.1016/j.gca.2013.07.038.
- Tian, J., Zhang, Y., Gong, L., Francisco, D.G., and Berador, A.E., 2021. Genesis, geochemical evolution and metallogenic implications of magnetite: Perspective from the giant Cretaceous Atlas porphyry Cu–Au deposit (Cebu, Philippines), Ore Geology Reviews, 133, 104084. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2021.104084.
- Wang, R., Richards, J.P., Hou, Z., Yang, Z., and Du Frane, S.A., 2014. Increased magmatic water content the key to Oligo-Miocene porphyry Cu-Mo ± Au formation in the Eastern Gangdese Belt, Tibet, Economic Geology, 109, 1315–1339. https://doi.org/10.2113/econgeo.109.5.1315.
- Wen, G., Li, J.W., Hofstra, A.H., Koenig, A.E., Lowers, H.A., and Adams, D., 2017. Hydrothermal reequilibration of igneous magnetite in altered granitic plutons and its implications for magnetite classification schemes: Insights from the Handan-Xingtai iron district, North China Craton, Geochimica et Cosmochimica Acta, 213, 255-270. https://doi.org/10.1016/j.gca.2017.06.043.
- Wen, J., Zhang, J., Wen, H., Ling. K., Zhu, C., Fan, H., and Shen, N., 2021. Gallium isotope fractionation in the Xiaoshanba bauxite deposit, central Guizhou Province, southwestern China. Ore Geology Reviews, 137, 104299. https://doi.org/10.1016/j.oregeorev.2021.104299.
- Whitney, D.L., and Evans, B.W., 2010. Abbreviations for names of rock-forming minerals, American Mineralogist 95, 185–187. https://doi. org/10.2138/am.2010.3371.
- Yin, S., Wirth, R., He, H., Ma, C., Pan, J., Xing, J., Xu, J., Fu, J., and Zhang, X.-N., 2022. Replacement of magnetite by hematite in hydrothermal systems: a refined redox independent model, Earth and Planetary Science Letters, 577, 117282. https://doi.org/10.1016/j.epsl.2021.117282.
- Zarasvandi, A., Heidari, M., Rezaei, M., Raith, J., Asadi, S., Saki, A., and Azimzadeh, A., 2019a. Magnetite chemistry in the porphyry copper systems of Kerman Cenozoic magmatic arc, Kerman, Iran, Iranian Journal of Science and Technology, Transactions A: Science, 43, 839–862. https://doi.org/10.1007/s40995-019-00677-6.
- Zarasvandi, A., Rezaei, M., Azizi, S., Adelpour, M., and Saki, A., 2023b. Magnetite chemistry in the Dalli porphyry Cu-Au deposit, central Urumieh-Dokhtar Magmatic Arc (UDMA), Journal of Economic Geology, 15(1), 1–25. https://doi.org/10.22067/econg.2023.77655.1049.
- Zarasvandi, A., Rezaei, M., Raith, J., Taheri, M., Asadi, S., and Heidari, M., 2023a. Magnetite chemistry of the Sarkuh Porphyry Cu deposit, Urumieh–Dokhtar Magmatic Arc (UDMA), Iran: A record of deviation from the path sulfide mineralization in the porphyry copper systems, Journal of Geochemical Exploration, 249, 107213. https://doi.org/10.1016/j.gexplo.2023.107213.
- Zarasvandi, A., Rezaei, M., Raith, J.G., Asadi, S., and Lentz, D., 2019b. 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.
- Zarasvandi, A., Rezaei, M., Raith, J.G., Pourkaseb, H., Asadi, S., Saed, M., and Lentz, D.R., 2018. Metal endowment reflected in chemical composition of silicates and sulfides of mineralized porphyry copper systems, Urumieh-Dokhtar magmatic arc, Iran, Geochimica et Cosmochimica Acta, 223, 36–59. https://doi.org/10.1016/j.gca.2017.11.012.
- Zhang, Y., Hollings, P., Shao, Y., Li, D., Chen, H., and Li, H., 2020. Magnetite texture and trace-element geochemistry fingerprint of pulsed mineralization in the Xinqiao Cu–Fe–Au deposit, Eastern China, American Mineralogist 105, 1712–1723. https://doi.org/10.2138/am-2020-7414.