

مطالعه کانهزایی سولفیدی در سنگهای اولترامافیک مجموعه افیولیتی فاریاب، جنوب کرمان

محمدعلى رجبزاده ٌ و فاطمه آلسعدى

بخش علوم زمین، دانشکده علوم، دانشگاه شیراز

دريافت: 1393/8/4، پذيرش: 1393/8/3

چکیدہ

واژههای کلیدی: سولفید، کانهزایی، سنگ اولترامافیک، افیولیت، فاریاب

مقدمه

سنگشناسی مناطق عمیق افیولیتی موجب شده است که مطالعات علمی و اکتشافی فازهای سولفیدی به شکل هدفمند دارای عمر کمی باشند. رسیدن ماگمای سیلیکاتی به حالت اشباع از سولفید، جدایش مایع سولفیدی از مذاب سیلیکاتی مادر، تمرکز عناصر کالکوفیل در آن و سپس تجمع مایع سولفیدی در مناطق خاص از ماگما، لازمه تشکیل کانسارهای سولفیدی ماگمایی است. احتمالا چنین شرایطی در مجموعههای افیولیتی که از نظر کانسارهای سولفیدی ماگمایی قابل توجه نمیباشند کمتر ایجاد میشود

اغلب ذخایر بزرگ سولفیدی ماگمایی جهان از نوع Ni+Cu و PGE همراه با بخشهای زیرین مجموعههای مافیک و اولترامافیک لایهای میباشند. تودههای افیولیتی علی رغم این که در گروه مجموعه سنگهای مافیک و اولترامافیک طبقهبندی میشوند و از نظر برخی از ذخایر نظیر کرومیت مورد توجه بودهاند ولی فاقد این گونه نهشتههای بزرگ سولفیدی میباشند. عدم وجود دادههای دقیق بر روی ترکیبات سولفیدی، روشن نبودن جایگاه سنگشناسی واحدهای سنگی میزبان کانیهای سولفیدی و پیچیدگی زیاد

(Naldrett, 2004). كانسار سولفيد نيكل اكوج¹ در افيوليت زامبيل² فيليپيين (Naldrett, 1989; Evans, 2000) و کانسار کلیفس³ در افیولیت شتلند⁴ اسکاتلند (افیولیت 1989) بهعنوان دو نمونه از معدود کانسارهای سولفیدی همراه با مجموعههای افیولیتی معرفی شدهاند. کانهزایی فلزی در مجموعههای افیولیتی متأثر از فرآیندهای است که در حین ذوب بخشی سنگهای گوشته فوقانی هنگام صعود و سیس متأثر از پدیدههایی می باشند که حین تبلور ماگمای حاصل در آشیانه ماگمایی رخ می دهند (Rajabzadeh and Moosavinasab, 2013). ماهيت مقاوم اسپینل های کرومدار طی دگرسانی سرپانتینی سنگهای یریدوتیتی میزبان موجب شدہ است کے ترکیب اپن کانی بهعنوان شاخصی برای تعیین درجه ذوب بخشی سنگهای گوشتهای در محیطهای تکتونیکی متفاوت و ترکیب مذاب مادر كاربرد وسيعي بيابد (Derbyshire et al., 2013). مجموعه افیولیتی فاریاب در جنوب استان کرمان با بزرگترین ذخایر کرومیت ایران از معدود افیولیت هایی است که دارای آثار کانهزایی سولفیدی است. تعداد کمی از محققان به زمينشناسي جزئیات کانهزایی ترکیبات سولفیدی در این مجموعه افیولیتی Rajabzadeh and Moosavinasab, 2013;) يرداختهاند (Pazand et al., 2012; Jannessary et al., 2012). با توجه

به این که وجود آثار کانهزایی سولفیدی نوید بخش اکتشاف کانسارهایی از این دست میباشد، هدف این مقاله ارائه دادههای دقیق از نوع و نحوه حضور ترکیبات سولفیدی، ماهیت سنگ میزبان و ترکیب کانیهای اصلی همراه نظیر اسپینل کرومدار و سیلیکاتهای فرومنیزین در این مجموعه افيوليتي است.

روش مطالعه

تعداد 55 نمونه از انباشته سنگهای⁵ مختلف در امتداد برشهای زمین شناسی در سطوح متفاوت بخش ماگمایی مجموعه افیولیتی فاریاب و 18 نمونه نیز از مغزه حفاریهای انجام یافته به منظور اکتشاف کانیهای سولفیدی، جهت مطالعات سنگشناسی، کانیشناسی و شیمیایی برداشت گردیدند. مطالعه میکروسکیی بر روی مقاطع صیقلی، صیقلی نازک و نازک با استفاده از روشهای معمول نور انکساری و انعکاسی انجام شد. دادههای کانی شناسی با استفاده از روش پراش پر تو XRD) X (XRD) بر روی تعداد 10 نمونه توسط دستگاه

Advance در بخش فیزیک دانشگاه شیراز تکمیل گردید. تجزیه نقط ای جهت تشخیص ترکیب شیمیایی کانیهای سولفیدی، اسپینل کرومدار و سیلیکاتی میزبان با استفاده از روش الكترون ميكرويروب (EPMA) بر روى تعـداد 10مقطـع میکروسکپی در مرکز تحقیقات و فرآوری مواد معدنی ایران صورت گرفت. در این روش ابتدا نمونهها با یک لایه کربن به ضخامت 10 نانومتر پوشش داده شدند. در آنالیز کانیها از دستگاه SX100 ساخت شرکت Cameca فرانسه استفاده شد. قطر اشعه الكتروني 1 ميكرون، ولتاژ براي كانيهاي سیلیکاتی و اسپینل کرومدار 15KV و برای کانیهای سولفیدی 20KV، شدت جریان برای تمام عناصر ثابت و 20nA بوده و زاویه تابش مستقیم بوده است. با توجه به این که شدت اندازه گیری هر عنصر مستقیماً متناسب با غلظت آن عنصر نیست و تحت تأثیر الکترونهای بر گشتی، فلور سانس ثانویه و غیرہ قرار می گیرد، از برنامیہ تصحیح ماتریکس ZAF برای نتایج آنالیز تمام عناصر استفاده گردید.

مجموعـه افيـوليتي فاريـاب در 140 كيلـومترى شـمال شـرق بندرعباس در منتهاالیه جنوب شرق زون سنندج سیرجان در مرز با منطقه مكران قرار دارد. این مجموعه افیولیتی در شمال غـرب نقشــه 1/100000 مينــاب بــه شــكل مثلثــى تقريبــاً متساوىالساقين مشخص شده است كه گسلى عرضى، بخشى از آن را از نزدیک رأس شمالی قطع كرده و باعث جابهجایی نسبی آن گشته است. محدوده مثلثی شکل افیولیت دارای طولی حدود 17 کیلومتر و عرضے بیش از 6 کیلومتر با مساحتی حدود 100 کیلومتر مربع است. دو گسل معکوس متقاطع در محل دو ساق این مثلث موجب رخنمون افیولیت بهصورت یک ساختار فرازمین⁶ شده است. گسل بزرگ دستگرد در شرق و رودان در غرب این مجموعه افیولیتی را به ترتيب از كميلكس دگر گونی باجگان با سن پالئوزوئيک و آمیزههای رنگین جدا میکند. مجموعه سنگهای آذرین- رسوبی کمپلکس باجگان در رخساره

آمفیبولیت و شیستسبز دگرگون شدهاند. بر اساس تعریف مجموعه های افیولیتی، مجموعه افیولیتی فاریاب یک مجموعه كامل نيست.

1- Acoje 2-Zambales 5- Cumulates 6-horst

عدم وجود سریهای گابرویی وسیع و واحدهای سنگی فوقانی تر در منطقه مورد مطالعه نشانگر حذف تکتونیکی بخش مهمی از واحدهای سنگی در هنگام فرارانش تکتونیکی است. رابطه ساختاری بین واحدهای مختلف سنگی و بهخصوص جابهجاییهای تأخیری مطالعه ستون سنگشناختی منطقه را بسیار پیچیده کردهاند. در بسیاری از مناطق، ساختارهای فلسی و مضاعف شدن واحدها موجب رانش و برگشتیهای فراوان لايهها شده است. اين وضعيت تعيين ضخامت واقعى واحدهای سنگی مجموعه افیولیتی را دشوار می سازد. سنگهای اولترامافیک بیشترین بخش مجموعه افیولیتی را تشکیل دادهاند. افیولیت فاریاب از نظر ماهیت سنگشناسی شامل دو بخش اصلی است: قسمت شمالی با پیچیدگی نسبتاً زیاد اساساً از سنگهای دونیت بههمراه اولیوین کلینوپیروکسنیت، ورلیت و اولیوین وبستریت با منشأ ماگمایی تشکیل شده است که بهطور بین لایهای با هارزبورژیت قـرار می گیرند. دونیت با بیش از 70 درصد حجم کل، مهمترین

سنگ این بخش است. تـودههـای بـزرگ کرومیتـی مجموعـه معادن فاریاب نیز در دونیتهای همین بخش واقعند. از اندیسهای معدنی در بخش شمالی میتوان به اندیس های دوويس، ياسمين، سهراب، شاهين، شهريار، نعمت، نازآفرين و فطر 6 اشاره کرد. بخش جنوبی نسبتاً ساده بوده و ترکیب یکنواخت تری دارد. هارزبورژیت و دونیت با بافت و ساخت تکتونیتی مهمترین سنگهای این بخش هستند. سنگهای لرزولیتی به میزان کم و بهصورت عدسیهای پراکنده و اغلب با مرز تدریجی در قسمتهای زیرین ستون افیولیتی قرار می گیرند. ساختها و بافتهای تغییر شکل یافته ناشی از دگردیسی پلاستیک در سنگهای بخش جنوبی نشانگر حرارت و فشار بسیار بالاست که فرضیه دیر گداز بودن آنها را تأیید میکند. هیچگونه اثری از کانهزایی اکسیدی یا سولفیدی در سنگهای این بخش از مجموعه افیولیتی فاریاب دیده نمی شوند (شکل 1). (همچنین به نقشه و گزارش (McCall, 1985 مراجعه شود).



شکل 1. نقشه زمینشناسی ساده شده مجموعه افیولیتی فاریاب و موقعیت آن در کمربندهای افیولیتی ایران (برگرفته از Rajabzadeh and) Moosavinasab, 2013)

Fig. 1. Simplified geological map of the Faryab Ophiolite Complex, indicating its position in ophiolite belts of Iran (after Rajabzadeh and Moosavinasab, 2013).

سنگشناسی

262

و دگرسانی سریانتینی شدن به راحتی از پیروکسن ها تشخیص داده میشود (شکل 2- C). کانی ارتوپیروکسن با درصد فراوانی زیر 10 درصد از طریق رخها و خاموشی مستقیم قابل تشخیص است. این کانی نسبت به کلینوییروکسن و اولیوین از دگرسانی کمتری برخوردار است. در برخی سنگهای ورلیتی محدوده معدن فطر 6، كاني اوليوين (30 تـا 65%) بـه شـكل نیمه شکلدار با اندازه 0/2 تا 1 میلیمتر دارای خاموشی موجى² و نوارشكنجى³ مىباشد. اين بافت احتمالاً در اثر تغيير شکل و دگرشکلی مکانیکی در آشیانه عمیق ماگمایی ایجاد شده است (Mosenfelder et al., 2001; Shelly, 1993). رشتههای ریز کریزوتیل حاصل دگرسانی کانی اولیوین در برخی از مقاطع قابل تشخیص هستند (شکل 2_ D). كلينوپيروكسن (30 تا 50%) با اندازه 2/0تا 2 ميلىمتر عمومـاً بی شکل و نیمه شکل دار بوده، به میزان کم دارای خاموشی موجی و بیشتر دارای مرز اتصال سه گانه با یکدیگر و با کانی اوليوين مي باشد. اين كاني نسبت به اوليوين دگرساني كمتري را متحمل شده است. کانی فرعی اورتوپیروکسن موجود در ورلیت تقریباً بدون دگرسانی و دگردیسی در زیـر میکروسـکپ دیده می شود. کانیهای اوپاک (سولفید و اسپینل کرومدار) به خوبی در نور انعکاسی از هم قابل تشخیص میباشند. کانیهای سولفیدی اغلب بیشکل تا آمیبی به رنگ زرد تا سفید زرد با شدت انعکاس بالا حدود 50 درصد و کانیهای اسپینل اغلب خودشکل تا نیمه خودشکل، به رنگ خاکستری با شدت انعکاس کمتر از 20 درصد در نور انعکاسی مشاهده میشوند. مشاهدات میکروسکیی نشان میدهند که کانیهای سولفیدی در دو نسل کاملاً مشخص ایجاد شدهاند. کانیهای سولفیدی اولیه به صورت بی شکل در موقعیت بین دانه ای (در بین کانیهای سیلیکاتی) تشکیل شدهاند. اغلب این کانیها از نوع ینتلاندیت (Fe,Ni)₉S₈) بوده (شکل 3- A) و تعداد کمتری نيز از نوع كاني پيروتيت (Fe_{1-x}S) ميباشند (شكل 3_ B). کانی پنتلاندیت با رنگ سفید زرد با شدت انعکاس حدود 50 درصد در نور انعکاسی قابل تشخیص است.

پیروتیت دارای رنگ کرم با تـهرنگی ضعیف از صورتی است. این کانی با شدت انعکاس حدود 40 درصد در زیر میکروسکپ تیرهتر از پنتلاندیت میباشد. کانیهای سولفیدی بـیشـکل بـا بافـت افشـان و بـدون آثـار دگرسـانی بهصورت اولیـه در اثـر جدایش مـایع سولفید در هنگـام تبلـور کانیهـای سـیلیکاتی کانهزایی سولفیدی در افقهای مختلف سنگشناسی بخش شمالی افیولیت فاریاب صورت گرفتهاست. بهطور مثال فازهای سولفیدی به صورت افشان در دونیت های محدوده معدن دوویس در بخش فوقانی سنگهای اولترامافیک و شمالیترین قسمت مجموعه افيوليتي فارياب مشاهده مي شوند. در محدوده معدن کرومیت فطر 6 در بخش میانی سنگهای ماگمایی مجموعه افیولیتی، کانهزایی سولفیدی در نمونههای دستی نیز بهخوبی قابل مشاهدهاند و به این لحاظ، مطالعه بر روی این محدودہ تمرکز بیشتری دارد. کانہزایی اغلب با سنگهای کلینوپیروکسنیتی (اولیوین کلینوپیروکسنیت) و ورلیتی همراه است. مطالعه مقاطع میکروسکیی بر روی مقاطع کمتر دگرسان شده نشانگر ترکیب کانی شناسی ساده سنگهای میزبان سولفیدی است. کانیهای کلینوپیروکسن، اولیوین و به مقدار بسیار کم ارتوپیروکسن فازهای اصلی سنگها بوده که به میـزان کمـی (10-15 درصـد) سـرپانتینی شـدهاند. کانیهـای کلینوپیروکسنن از نوع دیوپسنید و اوژیت و کانیهای ارتوپیروکسن اغلب از نوع انستاتیت و برونزیت هستند. بافت سنگها گرانولار تا سابهدرال گرانولار بوده و مرزهای بلورین مستقیم با زاویه برخورد 120 درجه در آنها فراوان دیده میشوند که حالت موزائیکی به سـنگ مـیدهنـد و بـه منشـأ ماگمایی سنگ دلالت دارند (شکل 2_ A). هیچگونه جهت گیری خاصی در کانیهای تشکیل دهنده دیده نمی شود. در اوليوين كلينوپيروكسنيت، كلينوپيروكسن بهصورت شکلدار و نیمه شکلدار، فراوانترین کانی بوده (70 تا 80%)، اندازه این کانی بین 0/2 تا 2 میلیمتر متغیر است و خاموشی موجی کمی را نشان میدهند. در انواعی که فشار بیشتری را متحمل شدهاند بلورهای درشت دارای تیغههای جدایشی از ارتوپیروکسن میباشند که این نشاندهنده این است که سنگ تحت تأثیر دگرگونی قرار گرفتهاند (شکل2_B). در نمونههای برگرفتــه از مغــزه حفـاری بـا افــزایش عمــق، بلورهـای کلینوپیروکسن درشتتر و میزان آنها بههمراه کانیهای سولفیدی افزایش مییابد بهطوری که رابطه مستقیمی بین نسبت حجمی و اندازه کانیهای سولفیدی با میزان کلینوپیروکسن در سنگ میزبان مشاهده می شود. اولیوین (5 تا 20%) به صورت بلورهای خود شکل و نیمه خود شکل با اندازه 0/1 تا 0/5 میلیمتر دیدہ میشود که از طریق برجستگی بالا

¹⁻ Exsolution lamellae

²⁻ Wavy extinction

³⁻ King banding

تشكيل مى شوند (Talkington et al., 1984; Von

(Gruenewaldt et al., 1990). تشكيل سيال غنى از سولفيد

در مجموعه افیولیتی فاریاب در ضمن مراحل اولیه تبلور

ماگمای سیلیکاتی نشانگر افزایش فشار مؤثر گوگرد مذاب و رسیدن مذاب به حالت اشباع در زمان تشکیل سنگهای غنی از

کلینوپیروکسن است. همزمانی بین تشکیل کانی کلینوپیروکسن با زمان اشباع شدن ماگما از سولفید میتواند در شناخت افقهای کانهزایی سولفیدی مورد توجه زمینشناسان و معدنکاران کشور قرار گیرد.

Срх Срх 0.1 mm 0.2 mm Su Su Ser 0.1 mm 0.1 mm

شكل 2. تصاویر میكروسكپی از نمونههای مورد مطالعه معدن فطر 6 در مجموعه افیولیتی فاریاب. A: زاویه برخورد 120 درجه بین بلورهای كلینوپیروكسن و اولیوین در اولیوین كلینوپیروكسنیت، B: تیغههای جدایشی ارتوپیروكسن در درون كانی كلینوپیروكسن، C: كانی اوپاك بیشكل (سولفید) و بقایای اولیوین دگرسان شده در اطراف آن ، C: سرپانتینیشدن اولیوین در ورلیت. (عكسها با نور انكساری XPL تهیه شدهاند). (su= سولفید، OI= اولیوین، POz= اورتوپیروكسن، Cr= كلینوپیروكسن، Se= سرپانتین).

Fig. 2. Microscopic images of the studied samples in Fetr 6 mine from the Faryab Ophiolite Complex. A: 120° angle at the contact of clinopyroxene and olivine in olivine clinopyroxenite, B: exsolution lamella of orthopyroxene within clinopyroxene minerals, C: anhedral opaque minerals (sulfide) with relicts of altered olivine, D: serpentinization of olivine in wehrlite. (Photos were taken in refractive XPL light), (Su = sulfide, Ol = olivine, Opx = orthopyroxene, Cpx = clinopyroxene, Ser = serpentine).

درصد حجمی کانیهای سولفیدی از کمتر از 1 درصد در سنگهای دونیتی تا بیش از 5 درصد در سنگهای پیروکسنیتی متغیر است. در نسل دوم کانهزایی سولفیدی، در اثر عملکرد سیال گرمابی، ترکیبات سولفیدی از سنگهای اولیه خارج شده و در سنگهای با افقهای بالاتر در امتداد شکستگیها و ترکهای سنگ میزبان بهصورت رگهچههای متعدد نهشته شدهاند (شکل C -3). طول بسیاری از رگهچههای سولفیدی به بیش از 5 میلیمتر میرسد. کانیهای سولفیدی نسل دوم از طریق شکل، موقعیت و کانی شناسی متفاوت از سولفیدهای اولیه ماگمایی قابل تشخیص هستند. کانیهای سولفیدی اغلب از نوع دیژنیت و پیریت میباشند که بهصورت ورقههای نازک، سطح درزهها و ترکهای موجود سنگهای میزبان را پوشاندهاند. در این نوع کانهزایی رابطه مشخصی بین میزان سولفیدها با کانیشناسی سنگ میزبان وجود ندارد. بلورهای اسپینل کرومدار در زیر میکروسک اغلب بدون آثار دگرسانی می باشند. در نور پلاریزه انکساری به رنگ قهوهای متمایل به قرمز تا قهوهای تیره و در نور پلاریزه انعکاسی به رنگ خاکستری با شدت انعکاس کمتر از 20 درصد دیده می شوند. در سنگهایی که دگرسانی شدیدی را متحمل شدهاند، دانههای اسپینل کرومدار تحت تأثیر اکسیداسیون شدید که با افزایش میزان آهن فریک در حاشیه بلور همراه است، حاشیه کانی به رنگ سیاه دیده می شود.

اسپینلهای کرومدار اغلب به صورت نیمه شکل دار و شکل دار در اندازه های 5/0 تا 2 میلیمتر مشاهده می شوند. در اثر اعمال نیروهای زمین ساختی، شکستگیهای فراوانی در این دانه ها ایجاد شده است. از جمله بافتهای حاصل از شکستگیها، دانه ها ایجاد شده است. از جمله بافتهای حاصل از شکستگیها، در کهای کششی¹ است که معمولاً عمود بر راستای طویل شدگی هستند و با رگه های سرپانتین پر شده اند (شکل [D_3].

کانیشناسی به روش XRD

تعداد 6 نمونه سنگ اولترامافیک سطحی از برش های زمینشناسی و 4 نمونه از مغزههای حفاری حاوی کانهزایی سولفیدی پودر شده و برای شناسایی کانیهای سولفیدی و سیلیکاتی میزبان به روش XRD مورد مطالعه قرار گرفتند. دادههای کانیشناسی با ستفاده از این روش، شواهد کانیشناسی با روش میکروسکپ نوری را مورد تأیید قرار میدهند. نمونههای آنالیز شده نشانگر کانیهای اولیه سولفیدی

(پنتلاندیت و پیروتیت و میلریت) و کانیهای ثانویه سولفیدی (دیژنیت و پیریت)، کانیهای سیلیکاتی شامل اولیوین (فورستریت) و کلینوپیروکستن (اوژیت و دیوپسید) و ارتوپیروکسن (هیپرستن و انستاتیت) هستند. نمودار مربوط به یکی از مغزههای حفاری در شکل 4 آمده است.

شیمی کانیها

در شناسایی ترکیب شیمیایی کانیهای سولفیدی اولیه و ثانویه بهروش آنالیز نقطهای الکترون مایکروپروب عناصر Fe, Ni, مورد Cu, Co, As, S بهعنوان عناصر اصلی سازنده کانیها مورد تجزیه قرار گرفتند. نتایج تجزیه شیمیایی نشان میدهند که تمامی کانیهای پنتلاندیت منطقه فاریاب غنی از نیکل میاشند و در ترکیب شیمیایی پنتلاندیت نیز مقادیر قابل توجهی از عنصر مس به صورت جانشینی با نیکل و آهن دیده می شود. ترکیب شیمیایی این کانیها در جدول 1 نشان داده شده است.

با توجه به این که کانیهای اولیه سولفیدی اغلب بیشکل و گاهی آمیبی شکل و به صورت بین دانه ای تشکیل شده اند به نظر می رسد عوامل رسیدن مذاب به حالت اشباع از سولفید و تشکیل مایع غنی از آن در افیولیت فاریاب فراهم شده است این عوامل شامل کاهش عوامل دما، میزان FeO و افزایش فوگاسیته گوگرد (fS2) و فوگاسیته اکسیژن (fO2) می باشند. همچنین اختلاط ماگما، هضم سنگهای پوسته ای حاوی سیلیس و ورود گوگرد با منشأ خارجی می توانند از علل به اشباع رسیدن محلی مذاب از سولفید باشند (Naldrett,

(2004. این حالت در محدوده معدن فطر بهخوبی موجب تشکیل فازهای سولفیدی قابل مشاهده با چشم غیر مسلح شدهاند. ترکیب کانیهای سولفیدی توسط ترکیب ماگمای سیلیکاتی مادر و فرآیندهای جدایش سیال سولفیدی کنترل می شود (Song et al., 2008).

ترکیب کانی پنتلاندیت در مجموعه افیولیتی شتلند (سه اندیس معدنی) و فاریاب (فطر 6) در شکل 5 با هم مقایسه شدهاند. با توجه به موقعیت کانیهای سولفیدی از منطقه فاریاب مشخص میشود که ماگمای سیلیکاتی اولیه در افیولیت فاریاب از عنصر نیکل غنیتر بوده است. سولفیدهای ثانویه که عمدتاً از نوع دیژنیت و پیریت هستند، همان طور که ذکر شد به صورت ورقه های نازک، سطح درزه ها و ترکهای موجود سنگهای میزبان را پوشاندهاند.



شکل 5 . تصاویر کانیهای بی شکل سولفیدی اولیه به صورت بین دانه ای در سنگهای سیلیکاتی در مجموعه افیولیتی فاریاب در نور انعکاسی. A: پنتلاندیت، B: پیروتیت، C: کانیهای سولفیدی ثانویه، D: ترکهای کششی در کانی اسپینل کرومدار. (Pn= پنتلاندیت، Po= پیروتیت، Ser= سرپانتین).

Fig. 3. Images of primary anhedral sulfide minerals as interstitials in silicate rocks of Faryab Ophiolite Complex. The photos were prepared in reflected light. A: pentlandite, B: pyrrhotite, C: secondary sulfide minerals, D: pull apart cracks in chromian spinel minerals. (Pn = Pentlandite, Po = pyrrhotite, Ser = Serpentine).



شکل 4. نمودار آنالیز XRD مربوط به سنگ ورلیت میزبان کانهزایی سولفیدی از مغزه حفاری عمق 201,5 متری محدوده معدن فطر 6 در مجموعه افیولیتی فاریاب حاوی کانیهای سیلیکاتی، Di= دیوپسید، Aug= اوژیت، Fo= فورستریت و کانیهای سولفیدی، Pn= پنتلاندیت، Po= پیروتیت، Mil= میلریت.

Fig. 4. XRD analysis spectrum of wehrlite, which is hosted for sulfide mineralization from drilling core sample at depth 201.5 m in Feter 6 mine from Faryab Ophiolite Complex containing silicate minerals, Di = diopside, Aug = augite, Fo = Forsterite and sulfide minerals including Pn = pentlandite, Po = pyrrhotite, Mil = millerite.

جدول 1. نتایج نمونههای انتخابی حاصل از آنالیز کانیهای پنتلاندیت (Pen) و پیروتیت (Po) در نمونـههـای معـدن فطـر 6 در مجموعـه افیـولیتی فاریاب: کانیهای مورد مطالعه در سنگ میزبان ورلیت (W) و سنگ میزبان اولیوین کلینوپیروکسنیت (OC) میباشند.

Table 1. Representative analyses of pentlandite (Pn), pyrrhotite (Po) minerals in Feter 6 mine samples from Faryab Ophiolite Complex: studied minerals were analyzed in wehrlite (W) and olivine clinopyroxenite (OC) host rocks.

type Rock	OC	OC	OC	OC	OC	OC	W	W	W	W
Sample-Point	1-1	1-2	1-3	1-4	2-1	2-2	1-1	1-2	2-1	2-2
Mineral	pyr	pyr	Pen	Pen	pyr	Pen	Pen	pyr	Pen	pyr
Fe	62.51	62.03	25.01	25.13	62.03	24.98	43.26	62.05	21.91	62.32
Ni	0.005	0.005	38.44	37.54	-	37.31	19.23	0.02	41.09	-
Cu	-	0.56	2.7	1.6	-	2.9	-	0.005	0.8	0.016
As	-	-	0.01	0.08	-	-	-	-	-	0.056
S	35.92	35.68	35.4	34.9	35.67	34.96	35.3	36.04	35.04	35.82
Total	98.44	97.78	101.56	99.25	97.67	100.15	97.8	98.76	98.84	98.22
Fe	63.5	63.43	24.63	25.32	63.5	24.94	44.23	62.82	22.17	63.44
Ni	0.005	0.005	37.85	37.82	-	37.25	19.66	0.02	41.57	-
Cu	-	0.57	2.66	1.61	-	2.90	-	0.005	0.81	0.02
As	-	-	0.01	0.08	-	-	-	-	-	0.016
S	36.48	36.49	34.86	35.16	36.52	34.91	36.09	36.49	35.45	36.46
Total	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
Fe	0.999	0.991	3.403	3.519	1	3.449	6.230	0.999	3.091	0.999
Ni	-	-	5.230	5.257	-	5.151	2.770	-	5.796	-
Cu	-	0.008	0.367	0.224	-	0.400	-	-	0.113	-
As	-	-	0.002	0.018	-	-	-	-	-	-
S	1	1	7.998	7.982	1	8	8	1	8	1
Total	1.999	1.999	17	17	2	17	17	1.999	17	1.998

امکان انجام تجزیه شیمیایی نقطهای به تعداد زیاد بر روی آنها فراهم نگردید. لذا نتایج تجزیه نقطهای تنها بر 4 نقطه انتخابی انجام شد که نتایج حاصل از آن در جدول 2 آورده شده است. در شناسایی ترکیب شیمیایی کانی اسپینل عناصر Ti, Al, مورد تجزیه قرار گرفتند.

نتایج حاصل از آنالیز این کانی در نمونههای با بافت انتشاری و تودهای در جدول 3 و 4 آورده شده است. تشکیل چنین پوسته های ناز کی از جنس انواع کانیهای نیکلدار و آهندار در اثر اکسایش و دگرسانی پیروتیت-پنتلاندیت های اولیه و آزاد شدن آهن و نیکل از بسیاری از کانسارهای سولفیدی نیکل در جهان گزارش شده است کانسارهای اولیه و آزادها بر جهان گزارش شده است (Nickel et al., 2008; Legrand et al., 2005). با توجه به این که تهیه مقطع صیقلی از آنها بسیار مشکل بوده و در حین صیقلی کردن غالباً سولفیدها از بین می فتند، به همین دلیل **جدول 2.** نتایج انتخابی حاصل از آنالیز کانیهای سولفیدی ثانویه پیریت (py) و دیژنیت (Dig) در نمونههای معدن فطر 6 در مجموعـه افیـولیتی فاریاب. کانیها در سنگ میزبان اولیوین کلینوپیروکسنیت (OC).

Table 2. Representative analyses of secondary sulfide minerals including pyrite (Py) and digenite (Dig) in rock samples from Feter 6 mine in Faryab Ophiolite Complex. The minerals were analyzed in olivine clinopyroxenite (OC) host rock.

Rock type	OC	OC	OC	OC
No sample- point	1-1	1-2	2-1	2-2
Mineral	Ру	Dig	Ру	Dig
S	52.77	22.33	52.89	24.18
As	0.11	0.47	-	0.02
Cu	-	73.65	0.02	70.38
Ni	0.08	0.01	0.01	0.08
Fe	45.36	3.18	46.58	4.62
Total	98.32	99.64	99.5	99.28
S	53.67	22.41	53.16	24.36
As	0.11	0.47	-	0.02
Cu	-	73.9	0.02	70.9
Ni	0.08	0.01	0.01	0.08
Fe	46.1	3.19	46.8	4.7
Total	100	100	100	100
Cations				
S	2.006	1.094	1.98	1.169
As	0.002	0.006	-	-
Cu	-	1.821	-	1.717
Ni	0.002	-	-	0.002
Co	-	-	0.015	-
Fe	0.987	0.073	0.999	0.109
Total	2.997	2.994	2.994	2.997

(Rollinson, 2008). استفاده از فرمول تجربی مائورل و مائورل (Maurel and Maurel, 1982) بر روی دادههای شیمیایی اسپینل کرومدار از منطقه فاریاب نشانگر تغییرات بسیار کم میزان Al₂O₃ مذاب مادر بین 9/45 تا 12/44 درصد و نسبت FeO/MgO بین 5/0 تا 1/81 است. این مقادیر متناسب با مقادیر مذابهای بونینیتی در محیطهای فوق فرارانش میباشد (Maurel and Maurel, 1982). طبق این فرمول برای محاسبه میزان Al₂O₃ مذاب از رابطه: مارون Mtw chromite 0.035 (Al₂O₃)^{2.42} wt% liquid

و برای محاسبه نسبت FeO/MgO مذاب از روابط:

مقاومت کانی اسپینل کرومدار در برابر هوازدگی و دگرسانی موجب شده است که ترکیب شیمیایی این کانی بهطور گستردهای در روند تکامل و تعیین محیط تکتونیکی و زمینساختی و بررسیهای سنگشناسی پریدوتیتی مورد استفاده قرار گیرد (Uysal et al., 2007). از ترکیب شیمیایی کانی اسپینل و بهویژه پارامترهای کلیدی TiO*Cr ایستان ارCr+Al) و [Fe⁺²+Mg] #Fe⁺² و میزان TiO2 بهطور گستردهای برای بازسازی روند تکامل مذابهای تشکیلدهنده مجموعههای اولترامافیک استفاده شده است، میزان Al₂O₃ در فرآیند تبلور با تغییرات دما تغییر نمیکند و برای تعیین ترکیب ماگمای مادر استفاده میشود



شکل 5. موقعیت ترکیب شیمیایی کانی پنتلاندیت در مجموعه افیولیتی فاریاب در مقایسه با انواع مشابه از نمونههای منطقه افیولیتی شـتلند در اسکاتلند (Derbyshire et al., 2013).

Fig. 5. The chemical composition of pentlandite mineral from Faryab Ophiolite Complex in comparison with those of Shetland Ophiolite in Scotland (after Derbyshire et al., 2013).

 $Fe^{+3}/(Fe^{+3}+Cr+Al)$ ، جدول 3. نتایج انتخابی حاصل از تجزیه اسپینلهای کرومدار در نمونههای با بافت انتشاری در مجموعه افیولیتی فاریاب، [(Fe^{+3}+Cr+Al) Mg# [Mg/ (Mg+Fe^{+2})] Fe# [Fe^{+2}]. Fe# [Cr/(Cr+Al) Mg# [Mg/ (Mg+Fe^{+2})] Fe# [

Complex, re# [re / re + Cr +Al)], Mg# [Mg/ (Mg+re)], Cr# [$Cr/(Cr$ +Al)].										
Sample	D-1	D-1	D-1	D-2	D-2	D-2	D-2	D-3	D-3	D-3
No of point	1	2	3	1	2	3	4	1	2	3
TiO ₂	0.22	0.24	0.24	0.23	0.24	0.24	0.22	0.21	0.23	0.19
Al_2O_3	13.98	14.58	14.52	14.64	14.55	14.77	13.74	14.59	14.49	15.54
Cr_2O_3	49.83	50.53	50.74	50.78	50.66	50.47	51.3	50.43	50.82	49.96
Fe ₂ O ₃ cal	5.1	3.46	3.71	3.49	3.42	3.7	3.93	3.79	3.98	3.02
FeOcal	20.3	21.3	20.35	21.03	21.08	20.54	20.61	21.65	20.04	20.76
MnO	-	-	0.01	-	-	-	-	-	-	-
MgO	9.69	9.85	9.8	9.42	9.31	9.67	9.55	9.04	10.05	9.84
NiO	0.05	0.07	0.08	0.09	0.08	0.08	0.06	0.06	0.09	0.08
Total	99.14	100	99.45	99.68	99.34	99.47	99.41	99.57	99.7	99.39

Table 3. Representative analyses from chromian spinels in samples of disseminated texture in Faryab Ophiolite Complex, Fe# [Fe⁺³/ Fe⁺³+Cr+Al)], Mg# [Mg/ (Mg+Fe⁺²)], Cr# [Cr/(Cr+Al)].

ار سنگهای اولترامافیک مجموعه افیونینی کاریاب....

ادامه جدول 3. نتایج انتخابی حاصل از تجزیه اسپینلهای کرومدار در نمونه های با بافت انتشاری در مجموعه افیولیتی فاریاب، [Fe⁺³+Cr+Al) (Fe⁺³+Cr+Al). /Cr# [Cr/(Cr+ Al) ،Mg# [Mg/ (Mg+Fe⁺²)] ،Fe# [Fe^{+3/}

Table 3 (continued). Representative analyses from chromian spinels in samples of disseminated texture in Faryab Ophiolite Complex, Fe# [Fe⁺³/ Fe⁺³+Cr+Al)], Mg# [Mg/ (Mg+Fe⁺²)], Cr# [Cr/(Cr+Al)].

Sample	D-1	D-1	D-1	D-2	D-2	D-2	D-2	D-3	D-3	D-3
No of point	1	2	3	1	2	3	4	1	2	3
TiO ₂	0.22	0.24	0.24	0.23	0.24	0.24	0.22	0.21	0.23	0.19
Al_2O_3	14.10	14.58	14.60	14.69	14.65	14.85	13.82	14.65	14.53	15.64
Cr_2O_3	50.26	50.53	51.02	50.94	51.00	50.74	51.60	50.65	50.97	50.27
Fe2O3cal	5.14	3.46	3.73	3.50	3.44	3.72	3.95	3.61	3.99	3.04
FeO	20.48	21.3	20.46	21.10	21.22	20.65	20.73	21.74	20.10	20.89
MnO	-	-	0.01	-	-	-	-	-	-	-
MgO	9.77	9.85	9.85	9.45	9.37	9.72	9.61	9.08	10.08	9.90
NiO	0.05	0.07	0.08	0.09	0.08	0.08	0.06	0.06	0.09	0.08
Total	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0
Cations										
Ti	0.006	0.0070	0.0069	0.0067	0.0070	0.0069	0.0064	0.0003	0.0066	0.0055
Al	0.404	0.4238	0.4196	0.4235	0.4225	0.4270	0.3972	0.4240	0.4169	0.4523
Cr	1.441	1.4687	1.4663	1.4689	1.4712	1.4591	1.4829	1.4656	1.4620	1.4542
Fe ⁺³	0.147	0.1006	0.1072	0.1010	0.0993	0.1070	0.1136	0.1101	0.1145	0.0879
Fe^{+2}	0.674	0.6844	0.6747	0.6834	0.6919	0.6781	0.6822	0.7041	0.6643	0.8392
Mn	-	-	0.0003	-	-	-	-	-	-	-
Mg	0.322	0.3165	0.3249	0.3061	0.3056	0.3193	0.3161	0.2940	0.3331	0.3978
Ni	0.001	0.0022	0.0027	0.0029	0.0026	0.0026	0.0020	0.0020	0.0030	0.0032
Total	2.998	3.0032	3.0025	2.9925	3.0001	3.0000	3.0003	3.0001	3.0004	3.2402
Mg#	0.32	0.32	0.33	0.31	0.31	0.32	0.32	0.29	0.33	0.32
Cr#	0.72	0.74	0.74	0.74	0.74	0.73	0.74	0.73	0.73	0.73
Fe#	0.07	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.06	0.06	0.06	0.04
Al/(Al+ Cr+Fe ⁺³)	0.20	0.21	0.21	0.21	0.21	0.21	0.20	0.21	0.21	0.23
Al ₂ O ₃ calculated in parent melt FeO/MgO	11.92	12.093	12.099	12.129	12.115	12.184	11.828	12.117	12.077	12.447
calculated in parent melt	1.552	1.643	1.571	1.696	1.720	1.613	1.610	1.813	1.503	1.634

ایجاد می شوند. معمولاً این نوع اسپینل های کرومدار از تیتانیوم تهی شدهاند که این حالت به خروج تیتانیوم در طول ذوب خشی با درجه زیاد گوشته بالایی مربوط می شود (Jan (Jan یوب خشی با درجه زیاد گوشته بالایی مربوط می شود (Tan یوب می ای در می ای انتشاری و تودهای فاریاب در نمودار تغییرات TiO₂ در برابر #Cr در محدوده ماگمای بونینیتی قرار می گیرند (شکل 7). جایگاه ژوتکتونیکی فوق منطقه فرورانش یکی محیط مناسب برای تولید چنین ماگمای بونینیتی است. ترکیب شیمیایی اسپینلهای مجموعه افیولیتی فاریاب با محتوی TiO₂ کمتر از 0/3 درصد وزنی (0/02 تا 20/0) از یکسو و موقعیت آن در نمودار سهتایی ^{cr}-Al-Fe از سوی دیگر با ترکیب اسپینلهای کرومدار در محدوده کرومیتیتهای پادیفرم متناسب است (شکل 6). با توجه به محتوای cr₂O₃ و Al₂O₁ اسپینلهای کرومدار مجموعه افیولیتی فاریاب از نوع کروم بالا هستند (1994 ما. بالایی انین نوع کانیها در نتیجه درجه زیاد ذوببخشی جبه بالایی 3 مىباشد.

Table 4. Representative analyses of chromian spinels in samples of massive texture in the study area. Cr#, Mg#, Fe# are the same as in table 3.

Sample	F-1	F-1	F-2	F-2	F-3	F-3	F-3	F-3	F-4	F-4
No of points	1	2	1	2	1	2	3	4	1	2
TiO ₂	0.11	0.09	0.1	0.14	0.11	0.02	0.1	0.05	0.09	0.15
Al_2O_3	9.3	8.93	9.19	7.94	9.6	9.83	9.37	9.33	9.32	9.7
Cr_2O_3	60.29	60.83	61.78	62.32	60.78	60.43	60.65	60.84	61.74	60.73
Fe ₂ O ₃ cal	3.18	2.34	2.2	2.71	3.57	2.91	4.11	4.41	2.43	3.28
FeOcal	11.61	12.62	11.59	11.28	11.64	11.03	10.9	10.97	11.67	11.19
MnO	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
MgO	15.14	14.35	14.19	14.33	14.32	14.16	14.7	14.85	14.15	14.55
NiO	0.12	0.08	0.08	0.12	0.08	0.27	-	-	0.07	-
Total	99.74	99.24	99.13	98.84	100.12	98.65	99.83	100.46	99.46	99.6
TiO ₂	0.11	0.09	0.10	0.14	0.11	0.02	0.10	0.05	0.09	0.15
Al_2O_3	9.32	9.00	9.27	8.03	9.59	9.96	9.39	9.29	9.37	9.74
Cr_2O_3	60.45	61.30	62.32	63.05	60.71	61.26	60.75	60.56	62.08	60.97
Fe_2O_3	3.19	2.36	2.22	2.74	3.57	2.95	4.12	4.39	2.44	3.29
FeO	11.64	12.72	11.69	11.41	11.63	11.18	10.92	10.92	11.73	11.23
MnO	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
MgO	15.18	14.36	14.31	14.50	14.30	14.35	14.73	14.78	14.23	14.61
NiO	0.12	0.08	0.08	0.12	0.08	0.27	0.00	0.00	0.07	0.00
Total	100.0	100.0	100	100	100	100	100	100	100	100
Cations										
Ti	0.0030	0.0025	0.0027	0.0038	0.0030	0.0005	0.0027	1.6304	1.6782	1.6445
Al	0.2549	0.2471	0.2509	0.2172	0.2592	0.2686	0.2525	0	0	0
Cr	1.6522	1.6829	1.6864	1.7048	1.6414	1.6513	1.6341	0.2500	0.2533	0.2627
Fe ⁺³	0.0871	0.0647	0.0601	0.0741	0.0964	0.0795	0.1107	0.4249	0.4508	0.4347
Fe^{+2}	0.4347	0.4691	0.4482	0.4384	0.4470	0.4332	0.4258	0.5751	0.5465	0.5653
Mn	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Mg	0.5635	0.5288	0.5487	0.5569	0.5499	0.5562	0.5742	0.4941	0.4594	0.5653
Ni	0.0045	0.0030	0.0031	0.0047	0.0031	0.0106	0.0000	0.0013	0.0024	0.0041
Total	2.9999	2.9981	3.0000	3.0000	3.0000	3.0000	3.0000	0.0000	0.0027	0.0000
Mg#	0.56	0.53	0.55	0.56	0.55	0.56	0.57	2.8818	2.9339	2.9112
Cr#	0.83	0.84	0.84	0.85	0.82	0.83	0.82	0.58	0.55	0.57
Fe#	0.04	0.03	0.03	0.04	0.05	0.04	0.06	0.87	0.87	0.86
Al/(Al+ Cr+Fe ⁺³)	0.13	0.12	0.13	0.11	0.13	0.13	0.13	0.13	0.13	0.14
Al_2O_3 calculated in parent melt	10.053	9.906	10.029	9.452	10.170	10.333	10.080	10.036	10.074	10.235
calculated in parent melt	0.534	0.619	0.573	0.540	0.566	0.548	0.512	0.528	0.59	0.553



شکل **6**. موقعیت ترکیب شیمیایی اسپینلهای کرومدار مجموعه افیولیتی فاریاب در نمودار سه تایی Cr-Al-Fe⁺³ (برگرفته از 2012). 2012).

Fig. 6. The chemical composition of chromian spinels from Faryab Ophiolite Complex in ternary diagram Cr-Al-Fe⁺³, (after Ahmed et al., 2012).



شکل 7. نمودار تغییرات TiO₂ در برابر #Cr در نمونههای کرومیت مجموعه افیولیتی فاریاب نمودار (برگرفته از Caran et al., 2010).

Fig. 7. Compositional variations in chromitite samples from Faryab Ophiolite Complex in diagram of Cr# versus TiO₂ (after Caran et al., 2010).

در این محیط ورود آب از طریق قطعات سنگی یوسته قارهای در محیط فرورانش موجب کاهش نقطه ذوب سنگها و افزایش درجیه ذوب بخشی سینگهای گوشیته فوقیانی می گردد (Edwards et al., 2002). در شناسایی ترکیب شیمیایی کانیهای سیلیکاتی بهروش آنالیز نقطه از تجزیه عناصر Fe, Mg, Na, Ca, Ni, Siاســتفاده شـده اسـت. فازهـای اصـلی شامل اوليوين، كلينوپيروكسن و ارتوپيروكسن مىباشند. نتايج حاصل از آنالیز هر فاز کانیایی به تفکیک در جدولهای 5 و 6 آورده شده است. نیکل در غیاب فازهای سولفیدی می تواند تا ppm 500 وارد شبکه اولیوین در سنگهای ماگمایی شود. این عنصر در شبکه بلورین کانی اولیوین جانشین آهن می شود. لذا از محتوی نیکل در کانی اولیوین جهت شناسایی زمان به اشباع رسیدن ماگما از سولفید استفاده مے، شود (Song et al., 2011). مقدار NiO در اوليوين موجود در سنگ اوليوين کلینوییروکسنیت منطقه فاریاب نسبت به مقادیر NiO در اولیوین موجود در سنگ دونیت و ورلیت جزئی بوده (کمتر از 0/08) کے نشانگر تشکیل مایع غنے از سولفید در زمان

تشکیل این سنگ و تمرکز عنصر نیکل در مایع سولفیدی میباشد. کانی کلینوپیروکسن اولین فازی است که در طی ذوببخشی وارد مذاب می شود و میزان این کانی در سنگ یریدوتیتی معیاری برای تشخیص درجه ذوببخشی این سنگ است محتوای Al_2O_3 و TiO_2 در کلینوپیروکسن ها در نمونههای مورد مطالعه نشاندهنده افزایش پیشرونده درجه ذوببخشی پریدوتیتهاست. سنگهای مجموعه افیولیتی فاریاب در محدوده پریدوتیتهای پیش کمانی¹ قرار مے گیرند (Uysal et al., 2007)، (شكل 8) در يک محيط پيش كمانى و در جایگاه فوقانی منطقه فرارانش در اثر ذوببخشی یریدوتیتهای تهیشده گوشته فوقانی در حضور آب و مواد فرار مذاب بونینیتی تشکیل می شود و سیس در اثر واکنش این مذاب با پریدوتیتهای تهی شده پوسته اقیانوسی در حال فرورانش، کانیهای ار توپیروکسن و کلینوپیروکسن بهطور ییشرونده وارد مذاب میشوند و این واکنش به تشکیل ذخایر کرومیت از مذاب بونینیتی در جایگاه فوقانی زون فرورانش منجر می شود.



شکل 8. نمودار تغییرات TiO₂ در برابر Al₂O₃ در کانی کلینوپیروکسن در نمونههای میزبان کانیهای سولفیدی مجموعه افیولیتی فاریاب Uysal) (et al., 2007).

Fig. 8. Compositional variations of clinopyroxene in the sulfide host rocks from the Faryab Ophiolite Complex in TiO_2 versus Al_2O_3 diagram (taken from Uysal et al., 2007).

1- Fore arc

جدول 5. نتایج انتخابی حاصل از آنالیز کانی اولیوین (Ol) و ارتوپیروکسن (Opx) در نمونههای سنگ معدن فطر 6 در مجموعه افیولیتی فاریاب. (اولیوین کلینوپیروکسنیت OC، ورلیت W، دونیت D، (Mg + Fe) و Fo = Mg/ (Mg + Fe+Ca, Wo = Ca/Mg+Fe+Ca و Fs=Fe/Hg+Ca). (Fs=Fe/Fe+Mg+Ca).

Table 5. Selected analyses of olivine (OI) and orthopyroxene (Opx) in rock samples of Feter 6 mine from Faryab Ophiolite Complex, olivine clinopyroxenite (OC), wehrlite (W), dunite (D), En = Mg/(Mg+Fe+Ca), Wo = Ca/(Mg+Fe+Ca) and Fo = Mg/(Mg+Fe), Fs = Fe/(Fe+Mg+Ca).

Rock type	OC	OC	OC	OC	W	W	W	W	D	D
Sample- Point	1-1	1-2	1-3	1-4	1-1	1-2	1-3	1-4	1-1	1-2
Mineral	OPX	OL	OL	OL	OPX	OPX	OL	OL	OL	OL
SiO_2	56.29	42.21	42.02	41.91	57.29	57.29	42.25	41.85	43.1	41.71
TiO_2	0.02	-	0.01	0.02	0.03	0.04	-	0.01	-	-
Al_2O_3	0.35	0.01	-	-	0.23	0.4	-	-	-	-
FeO	8.01	7.47	7.49	7.78	8.79	8.4	6.47	7.36	4.54	5.26
MnO	0.01	0.21	0.21	0.18	0.03	0.03	0.03	0.03	0.05	0.07
MgO	33.56	51.16	51.54	50.07	32.76	34.23	51.8	51.25	52.02	53.42
CaO	0.65	0.02	0.02	0.04	0.83	0.34	-	0.03	-	0.05
Na ₂ O	-	-	-	-	-	0.15	-	-	-	-
Cr_2O_3	0.05	-	-	-	0.08	0.06	-	-	-	-
NiO	0.01	0.08	0.08	0.07	0.01	0.01	0.12	0.1	0.3	0.33
Total	99.05	101.16	100.87	100.07	100.45	100.95	100.67	100.6	100.03	100.85
SiO ₂	56.83	41.73	41.66	41.88	57.03	56.75	41.97	41.60	43.09	41.36
TiO ₂	0.02	-	0.01	0.02	0.03	0.04	0.00	0.01	0.00	0.00
Al_2O_3	0.35	0.01	-	-	0.23	0.4	-	-	-	-
FeO	8.09	7.38	7.43	7.77	8.75	8.32	6.43	7.32	4.54	5.22
MnO	0.01	0.21	0.21	0.18	0.03	0.03	0.03	0.03	0.05	0.07
MgO	33.88	50.57	51.10	50.03	32.61	33.91	51.46	50.94	52.00	52.97
CaO	0.66	0.02	0.02	0.04	0.83	0.34	-	0.03	0.00	0.05
Na ₂ O	-	-	-	-	-	0.15	-	-	-	0.00
Cr_2O_3	0.05	-	-	-	0.08	0.06	-	-	-	-
NiO	0.01	0.08	0.08	0.07	0.01	0.01	0.12	0.10	0.30	0.33
Total	100	100.0	100	100.0	100	100	100	100	100	100
Oxygen atoms	6	4	4	4	6	6	4	4	4	4
Si	1.972	1.01	1.004	1.015	1.9970	1.965	1.016	1.003	1.027	0.994
Ti	0.001	-	-	-	0.0010	0.001	-	-	-	-
Al	0.014	-	-	-	0.0090	0.016	-	-	-	-
Fe	0.235	0.149	0.15	0.157	0.2560	0.241	0.120	0.145	0.090	0.105
Mn	-	0.004	0.004	0.004	0.001	0.001	-	-	0.001	0.001
Mg	1.752	1.824	1.836	1.807	1.702	1.751	1.850	1.840	1.848	1.898
Ca	0.025	0.001	0.001	0.001	0.031	0.013	0.000	0.000	0.000	0.001
Na	-	-	-	-	-	0.010	0.000	0.000	-	0.001
Cr	0.001	-	-	-	0.002	0.002	0.000	0.000	-	-
Ni	0.000	0.002	0.002	0.001	0.000	0.000	0.003	0.003	0.006	0.006
Total	3.976	2.990	2.997	2.985	3.999	4	2.989	2.991	2.972	3.006
En	87.09	-	-	-	85.51	87.31	-	-	-	-
Fs	11.68	-	-	-	12.91	12.06	-	-	-	-
Wo	1.21	-	-	-	1.56	0.62	-	-	-	-
Fo	-	92.45	92.45	92.01	-	-	93.91	92.70	95.36	94.76

مجله زمينشناسي اقتصادي

Table 6. The results of the analysis on Clinopyroxene (Cpx) in the samples from Feter 6 mine in Faryab Ophiolite Complex, wehrlite (W) and olivine clinopyroxenite (OC). En, Wo, Fs are the same as in table 5.

Sample	OC	OC	OC	W	W	W	W	W	W	W
Sample- point	1-1	1-2	1-3	1-1	1-2	2-1	2-2	2-3	3-1	3-2
Mineral	Срх	Срх	Срх	Срх	Срх	Срх	Срх	Срх	Срх	Срх
SiO ₂	53.36	54.03	53.73	54.16	54.48	54.28	53.8	53.91	53.06	53.47
TiO_2	0.03	0.06	0.03	0.04	0.02	0.04	0.03	0.02	0.03	0.01
Al_2O_3	1.69	1.69	1.5	1.3	1.06	1.38	1.41	1.29	1.05	1.5
FeO	3.04	2.49	2.6	2.96	2.85	2.79	2.18	2.06	2.25	2.54
MnO	0.09	0.11	0.06	0.22	0.09	0.08	0.08	0.07	0.08	0.07
MgO	17.91	17.38	17.64	17.1	17.91	17.73	17.85	17.78	17.88	17.52
CaO	23.97	24.41	22.43	23.66	23.18	23.13	23.58	23.08	23.48	23.27
Na ₂ O	-	0.1	0.06	0.15	0.16	0.01	0.04	0.06	0.03	0.05
Cr_2O_3	0.54	0.53	0.39	0.49	0.5	0.13	0.21	0.18	0.2	0.17
NiO	0.03	-	0.01	-	0.02	-	-	-	-	-
Total	100.66	100.8	99.05	99.97	100.27	99.66	99.18	98.45	97.96	98.6
SiO ₂	53.01	53.6	54.25	54.18	54.33	54.47	54.24	54.76	54.16	54.23
TiO_2	0.03	0.06	0.03	0.04	0.02	0.04	0.03	0.02	0.03	0.01
Al_2O_3	1.68	1.68	1.51	1.3	1.06	1.38	1.42	1.31	1.07	1.52
FeO	3.02	2.47	2.62	2.96	2.84	2.8	2.2	2.09	2.3	2.58
MnO	0.09	0.11	0.06	0.22	0.09	0.08	0.08	0.07	0.08	0.07
MgO	17.79	17.24	17.81	17.11	17.86	17.79	18	18.06	18.25	17.77
CaO	23.81	24.22	22.65	23.67	23.12	23.21	23.77	23.44	23.97	23.6
Na ₂ O	-	0.10	0.06	0.15	0.16	0.01	0.04	0.06	0.03	0.05
Cr_2O_3	0.54	0.53	0.39	0.49	0.50	0.13	0.21	0.18	0.20	0.17
NiO	0.03	-	0.010	-	0.02	-	-	-	-	-
Total	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
Oxygen atoms	6	6	6	6	6	6	6	6	6	6
Si	1.9260	1.948	1.981	1.971	1.973	1.98	1.965	1.984	1.964	1.967
Ti	0.001	0.002	0.001	0.001	0.001	0.001	0.001	0.001	0.001	-
Al	0.072	0.072	0.065	0.056	0.045	0.059	0.061	0.056	0.046	0.065
Fe	0.092	0.075	0.08	0.09	0.086	0.085	0.067	0.063	0.062	0.078
Mn	0.003	0.003	0.002	0.007	0.003	0.002	0.002	0.002	0.002	0.002
Ca	0.927	0.943	0.886	0.923	0.899	0.904	0.923	0.91	0.931	0.917
Na	-	0.007	0.004	0.011	0.011	0.001	0.003	0.004	0.002	0.004
Cr	0.019	0.018	0.014	0.017	0.017	0	0.007	0.006	0.007	0.006
Ni	0.001	-	-	-	0.001	-	-	-	-	-
Total	4.0050	4.002	4.003	4.004	4.002	3.996	4.001	4.002	4.002	4
En	48.54	47.76	50.03	47.65	49.44	49.29	49.50	50.00	49.78	49.06
Fs	4.76	4.01	4.22	4.97	4.55	4.47	3.51	3.35	3.23	4.1
Wo	46.69	48.22	45.73	47.37	46	46.22	46.98	46.64	46.99	46.83

دادههای ترکیب شیمیایی کانیهای اسپینل کرومدار و کلینوپیروکسن نیز نشانگر تشکیل مجموعه افیولیتی فاریاب در یک حوضه پیشکمانی مناطق فوق فرورانش از یک ماگمای بونینیتی است.

قدردانی نویسندگان مقاله از معاونت محترم پژوهشی دانشگاه شیراز به خاطر حمایت مالی و معنوی این پژوهش تشکر و قدردانی میکنند.

References

- Ahmed, A., Harbi, H. and Habtoor, A., 2012. Compositional variations and tectonic settings of podiform chromitite and associated ultramafic rocks of the Neoproterozoic ophiolite at Wadi Al Hwanet, northwestern Saudi Arabia. Journal of Asian Earth Sciences, 45 (6): 118-134.
- Caran, S., Çoban, H., Flower, M., Ottley C. and Yılmaz, K., 2010. Podiform chromitites and mantle peridotites of the Antalya ophiolite, Isparta Angle (SW Turkey): Implications for partial melting and melt-rock interaction in oceanic and subduction-related settings. Lithos, 114 (3-4): 307-326.
- Derbyshire, E.J., O'Driscoll, B., Lenaz, D., Gertisser, R. and Kronz, A., 2013. Compositionally heterogeneous podiform chromitite in the Shetland Ophiolite Complex (Scotland): Implications for chromitite petrogenesis and late-stage alteration in the upper mantle portion of a supra-subduction zone ophiolite. Lithos, 162 (1) 279-300.
- Edwards, S.J., Pearce, J.A. and Freeman, J., 2002. New insights concerning the influence of water during the formation of podiform chromitite. Geological Society of America, Special Paper, 349 (3) 139-147.
- Evans, A.M., 2000. Ore geology and industrial minerals. An Introduction. Black well Pub, Oxford, London, 389 pp.
- Jan, M.Q., Windley, B.F., 1990. Chromian spinelsilicate chemistry in ultramafic rocks of the Jijal complex, Northwest Pakistan. Journal of Petrology, 31 (3): 666-715.
- Jannessary, M.R., Melcher, F., Lodziak, J. and Meisel, T., 2012. Review of platinum-group element distribution and mineralogy in chromitite ores in chromitite ores from

نتيجهگيرى

کانهزایی سولفیدی در سنگهای اولترامافیک مجموعه افیولیتی فاریاب در دو نسل اولیه و ثانویه صورت گرفته است. کانیهای اولیه ماگمایی در اثر تشکیل قطرات سولفیدی پس از رسیدن ماگما به حالت اشباع از سولفید و همزمان با تبلور سنگهای غنی از کانی کلینوپیروکسن رخ داده است. کانیهای سولفید نسل دوم ثانویه بوده و حاصل پویایی مجدد و نهشت مجدد ترکیبات سولفیدی در امتداد شکستگیای سنگی افقهای بالاتر ستون افیولیتی بر اثر عملکرد سیال هیدروترمالی میباشند.

southern Iran. Ore geology reviews, 48 (1): 278-305.

- Legrand, D.L., Bancroft, G.M. and Nesbitt, H.W., 2005. Oxidation/alteration of pentlandite and pyrrhotite surfaces at pH 9.3: Part 1. Assignment of XPS spectra and chemical trends. American Mineralogist, 90 (7): 1042-1054.
- Maurel, C. and Maurel, P., 1982. Etude expérimentale de la solubilité du chrome dans les bains silicates basiques et sa distribution entre liquide et minéraux coexistants: conditions d'existence du spinelle chromifere, Bulletin of Mineralogy, 105 (1): 640-647.
- McCall, G.J.H., 1985. Explanatory text of the Minab Quadrangle Map, Scale 1:250,000. Geological Survey of Iran.
- Mosenfelder, J.D., Marton, F.C., Ross, C.R., Kerschhofer, L. and Rubie D.C., 2001. Experimental constraints on the depth of olivine metastability in subducting lithosphere. Physics of the Earth and Planetary In terios, 127 (1-4): 165-180.
- Naldrett, A. J., 1989. Introduction: magmatic deposits associated with mafic rocks. In: A.J. Whitney, J.A. Naldertt and R M.J. obertson (Editors), Ore Deposition Associated with Magmas. Society of Economic Geologists, New York, pp. 1-4.
- Naldrett, A.J., 2004. Magmatic Sulfide Deposits: Geology, Geochemistry and Exploration. Springer, New York, 727 pp.
- Nickel, E.H. and Ross, J.R., 2008. The supergene alteration of pyrrhotite-pentlandite ore at Kambalda, Western Australia. Economic Geology, 69 (1): 93-107.
- Pazand, K., Aliniya, F., Ghanbari, Y., Hassani, H. and Aghavali, N., 2012. A reconnaissance study of platinum group elements (PGE)

contents from sulfide mineralization in pyroxenite in Faryab ophiolite of Iran. Arabian Journal of Geosciences, 5 (5): 1021-1029.

- Rajabzadeh, M.A., Moosavinasab, Z., 2013. Mineralogy and distribution of Platinum-Group-Minerals (PGM) and other solid inclusions in the Faryab ophiolitic chromitites, Southern Iran. Mineralogy and Petrology, 107 (6): 943-962.
- Rollinson, H., 2008. The geochemistry of mantle chromites from the northern part of the Oman ophiolite: inferred parental melt compositions. Contributions to Mineral Petrology, 156 (3): 273-288.
- Shelly, D., 1993. Igneous and metamorphic rocks under the microscope. Cambridge University Press, Cambridge, 445 pp.
- Song, X., Zhou M., Tao Y., and Xia, J., 2008. Controls on the metal compositions of magmatic sulfide deposits in the Emeishan large igneous province, SW China. Chemical Geology, 253 (1-2): 38-49.
- Song, X., Wang, Y. and Liemeng, C., 2011. Magmatic Ni-Cu-(PGE) deposits in magma plumbing systems: Features, formation and

exploration. Geoscience frontiers, 2 (3): 375-384.

- Talkington, R.W., Watkinson, D.H, Whittaker P.J., Jones P.C., 1984. Platinum group minerals and other solide inclusions in chromite of ophiolitic complexes: occurrences and petrological significance. Tschermakes Mineralogische und Petrographische Mitteilungen, 32 (4): 285-301.
- Uysal, I., Kaliwoda, M., Karsli, O., Tarkian, M., Sadiklar, M.B. and Ottley, C.J., 2007. Compositional variations as a result of partial melting and melt–peridotite interaction in an upper mantle section from the Ortaca area, southwestern Turkey. Canadian Mineralogist, 45 (6): 1791-1813.
- Von Gruenewaldt, G., Dicks, D., Wet J. and Horsch, H., 1990. PGE mineralization in the western sector of the Eastern Bushveld complex. Mineralogy and Petrology, 42 (1): 71-95.
- Zhou, M.F., Robinson, P.T. and Bai, W.j., 1994. Formation of podiform chromitites by melts/ rock interaction in the upper mantle. Minerlium Deposita, 29 (1): 98-101.



Sulfide mineralization in ultramafic rocks of the Faryab ophiolite complex, southern Kerman

Mohammad Ali Rajabzadeh* and Fatemeh Al Sadi

Department of Earth Sciences, Shiraz University, Shiraz, Iran

Submitted: May 25, 2014 Accepted: Oct. 25, 2014

Keywords: sulfide, mineralization, ultramafic rock, ophiolite, Faryab

Introduction

Worldwide, Ni-Cu and PGE magmatic sulfide deposits are confined to the lower parts of stratiform mafic and ultramafic complexes. ophiolite mafic However, and ultramafic complexes have been rarely explored for sulfide deposits despite the fact that they have been extensively explored and exploited for chromite. Sulfide saturation during magmatic evolution is necessary for sulfide mineralization, in which sulfide melts scavenge chalcophile metals from the parent magma and concentrate them in lithological specific zones. The lack of exploration for sulfides in this environment suggests that sulfide saturation is rarely attained in ophiolite-related magmas. Some ophiolites, however, contain sulfide deposits, such as at Acoje in Philippines, and Cliffs in Shetland, U.K. (Evans, 2000; Naldrett, 2004). The Faryab ophiolite complex in southern Kerman Province. the most important mining area for chromite deposits in Iran, is located in the southwest part of Makran Zone. Evidence of sulfide the mineralization has been reported there by some authors (e.g. Rajabzadeh and Moosavinasab, 2013). This paper discusses the genesis of sulfides in the Faryab ophiolite using mineral chemistry of the major mineral phases in different rocks of the ophiolite column in order to determine the possible lithological location of sulfide deposits.

Materials and methods

Seventy three rock samples from cumulate units were collected from surficial occurrences and drill core. The samples were studied using conventional microscopic methods and the mineralogy confirmed by x-ray diffraction. Electron microprobe analysis was carried out on different mineral phases in order to determine the chemistry of the minerals used in the interpretation of magma evolution in the Faryab ophiolite.

Lithologically, the Faryab ophiolite complex is divided into two major parts: the northern part includes magmatic rocks and the southern part is comprised of rocks residual after partial melting of the upper mantle. Sulfide mineralization in the complex is confined to cumulate rocks in northern part of ophiolite column. The mineralization is clinopyroxene olivine-rich and wehrlite. Petrographic investigation of sulfides in host ultramafics indicated two sulfide generations. In the first generation, primary magmatic sulfides occurred as interstitial disseminations, generally as anhedral grains. In the second generation, sulfides formed as veinlets along host rock fractures. The primary sulfides include pyrrhotite, pentlandite, and secondary digenite and pyrite. The primary sulfide content increases with increasing size and amount of clinopyroxene in host rocks. Associated chromian spinels in host ultramafics display disseminated and massive textures.

Discussion

Generally, mineralization in ophiolites is controlled by two major steps: a) partial melting of upper mantle rocks and b) crystal fractionation magma chamber (Rajabzadeh and in а Moosavinasab, 2013). The chemical compositions of the analyzed minerals were then used in estimating the conditions in these two steps. The composition of chromian spinel corresponds to chromite of boninitic melts formed in suprasubduction zone environments. Boninitic melts are produced at high degrees of partial melting of mantle peridotites in the presence of water (Edwards et al., 2002). Silicates of the host rocks

are mainly clinopyroxene (diopside and augite) of the composition Wo_{47.50} En_{45.48} Fs_{3.4}, olivine Fo₉₂ and orthopyroxene (enstatite - bronzite) of En₈₅ to En₈₈. The main host ultramafic rocks of sulfides are wehrlite and clinopyroxenite, indicating that the sulfide saturation occurred during magmatic evolution of these rocks. This suggests that sulfide mineralization will occur in the northern part the ophiolite. The sulfide grains are anhedral, amoeboidal in shape. and appeared as disseminated interstitial phases, indicating that they were trapped as liquid phases during increase in sulfur fugacity and decrease in FeO content and temperature of crystallization of clinopyroxenerich rocks (Talkington et al., 1984; Von Gruenewaldt et al., 1990). Nickel-rich pentlandite is the main sulfide in the Faryab complex. The composition of this is mineral is consistent with the crystallization in an equilibrium condition (Song et al., 2008). The sulfide may have been

movement and emplacement of parent magma.

Acknowledgments The authors are grateful to the Research Council of Shiraz University for financially supporting this study.

introduced from external sources during upward

References

Edwards, S.J., Pearce, J.A. and Freeman, J., 2002. New insights concerning the influence of water during the formation of podiform chromitite. Geological Society of America, Special Paper, 349 (3) 139-147.

- Evans, A.M., 2000. Ore geology and industrial minerals. An Introduction. Black well Pub, Oxford, London, 389 pp.
- Naldrett, A.J., 2004. Magmatic Sulfide Deposits: Geology, Geochemistry and Exploration. Springer, New York, 727 pp.
- Rajabzadeh, M.A., Moosavinasab, Z., 2013. Mineralogy and distribution of Platinum-Group-Minerals (PGM) and other solid inclusions in the Faryab ophiolitic chromitites, Southern Iran. Mineralogy and Petrology, 107 (6): 943-962.
- Song, X., Zhou M., Tao Y., and Xia, J., 2008. Controls on the metal compositions of magmatic sulfide deposits in the Emeishan large igneous province, SW China. Chemical Geology, 253 (1-2): 38-49.
- Talkington, R.W., Watkinson, D.H, Whittaker P.J., Jones P.C., 1984. Platinum group minerals and other solide inclusions in chromite of ophiolitic complexes: occurrences and petrological significance. Tschermakes Mineralogische und Petrographische Mitteilungen, 32 (4): 285-301.
- Von Gruenewaldt, G., Dicks, D., Wet J. and Horsch, H., 1990. PGE mineralization in the western sector of the Eastern Bushveld complex. Mineralogy and Petrology, 42 (1): 71-95.