

مجه بلورشناسی و کانی شناسی ایر ان

سال سی و دوم، شمارهٔ اول، بهار ۱۴۰۳، از صفحهٔ ۷۵ تا ۸۲

الگوی دما- فشار فرآیند تشکیل اکلوژیتهای مجموعهی دگرگونی شفارود در زیرپهنهی تالش در شمالغرب ایران با استفاده از گارنتهای منطقهبندیشده

نازیلا نصیحتشنو^۱، سید محسن مرتضوی راوری^{*۱}، جواد ایزدیار^۲

۱ – د*انشکده زمینشناسی، دانشگاه هرمزگان، بندرعباس، ایران* ۲ – د*انشکده زمینشناسی، دانشگاه زنجان، زنجان، ایران* (دریافت مقاله: ۱۴۰۲/۴/۱۷، نسخه نهایی: ۱۴۰۲/۶/۴)

چکیده: مجموعهی دگرگونی شفارود در شمالغرب ایران در پهنهی کوهستانی البرز- تالش قرار دارد. مجموعهی دگرگونی پالئوزوئیک (کربونیفر- پرمین) قدیمی *ت*رین سنگهای این منطقه هستند. اکلوژیتهای مجموعهی دگرگونی شفارود به صورت عدسیهای چند متری به همراه توده های سرپانتنیتی در بخشهای قاعده ای رخنمون دارند. مجموعه کانیهای تشکیل دهنده ی اکلوژیت شامل گارنت، پیروکسن، آمفیبول، میکای سفید، اپیدوت، پلاژیوکلاز، کلریت، کوارتز و اسفن است. تصاویر میکروسکوپ الکترونی و نتایج تجزیه ی شیمیایی با ریز پردازنده ی الکترونی (EPMA) ساختار منطقه بندی شیمیایی رشدی در شکفته بلورهای گارنت را نشان می دهند. براساس محاسبه ی الگوی دما- فشار با استفاده از تبدیل ژاکوبین، مرکز و لبه گارنتها به ترتیب در دما- فشار Kbar انشان می دهند. (رخساره ی اکلوژیتی، حدود km) و ۲۸/۲ kbar ای ساختار منطقه مین مرکز و لبه گارنتها به ترتیب در دما- فشار ۲۵/۲ این رخساره ی اکلوژیتی، حدود km) و ۲۵/۵ می ای استفاده از تبدیل ژاکوبین، مرکز و لبه گارنتها به ترتیب در دما- فشار مده اند. برپایه نتایج براساس محاسبه ی الگوی دما- فشار با استفاده از تبدیل ژاکوبین، مرکز و لبه گارنتها به ترتیب در دما- فشار دانه را دی ای راید ای برایه می ای را در اینهای می ده د. برپایه نتایج رخساره ی اکلوژیتی، حدود ۲۸ در ای الوژیتهای مجموعه ی دگرگونی شفارود شبیه نوع آلپی بوده که طی آن، فرآیند بالاآمدگی و کاهش فشار در شرایط تقریباً هم دما به دایل یک بالاآمدگی سریع رخ داده است.

واژههای کلیدی: تالش؛ مجموعهی دگرگونی شفارود؛ گارنت؛ الگوی دما- فشار.

مقدمه

از اهداف اصلی بررسی سنگهای دگرگونی، تعیین الگوی دما-فشار برای درک فرآیند دگرگونی و ارتباط آن با محیط زمین پویایی تشکیل است [۱]. برای این منظور روشهای مختلفی اغلب بر پایه واکنشهای دگرگونی با در نظر گرفتن شرایط تعادل فازی ارائه شدهاست [۲]. با تعیین الگوی دما- فشار براساس تغییر ترکیب شیمیایی کانیها میتوان اطلاعات بسیاری در مورد مسیر پیشرونده و پسروندهی دگرگونی به دست آورد [۳، ۴]. بسیاری از کانیهای دگرگونی دارای ساختار منطقهبندی شیمیایی بوده و از آنجا که نشانگرهای شیمیایی بسیار خوبی برای تعیین شرایط ترمودینامیکی تشکیل سنگها هستند، بسیار مورد توجه پژوهشگران سنگشناسی دگرگونی

قرار گرفتهاند [۳]. ساختار منطقهبندی شیمیایی افزون بر عناصر اصلی، در عناصر کمیاب و ایزوتوپهای اکسیژن نیز رخ می دهد [۵-۷].

گارنتها از مهم ترین کانیهای تشکیل دهنده ی سنگهای دگرگونی هستند. یکی از دلایل اهمیت گارنتها در بررسی سنگهای دگرگونی حفظ دگرگونیها در قالب ساختار منطقهبندی شیمیایی آنهاست. فرمول ساختاری گارنت بهصورت X₃Y₂Z₃O₁₂ بوده که در آن X نشانگر جایگاه با بهمآرایی هشتتایی (مکعبی کجشده) است که عناصر ^{+Fe2} Gr³⁺, Fe³⁺, Al و Si جایگاه با همآرایی چارتایی جایگاه با همآرایی ششتایی Y و Si جایگاه با همآرایی چارتایی Z را اشغال مینمایند. بیشتر گارنتهای دگرگونی

*نویسنده مسئول، تلفن: ۰۹۱۷۳۶۱۶۵۹۲، پست الکترونیکی: mortazavi@hormozgan.ac.ir

محلول جامدی از آلماندین (Fe₃Al₂Si₃O₁₂)، پیروپ (Mg₃Al₂Si₃O₁₂)، گروسولار (Ca₃Al₂Si₃O₁₂) و اسپسارتین (Mn₃Al₂Si₃O₁₂) هستند. محلول جامد آلماندین- اسپسارتین با مقادیر کم پیروپ و گروسولار در شیستهای درجه پایین و متوسط دگرگونی یافت می شوند [۸].

در ساختار منطقهبندی شیمیایی نوع رشدی در گارنت، منطقههای شیمیایی جدید با ترکیب متفاوت طی رشد کانی رخ میدهد و علت اصلی آن تغییر شرایط دما- فشار یا ترکیب شیمیایی کانیایی است [۹]. مدلسازی منطقهبندی شیمیایی در گارنت برپایه واکنشهای شیمیایی و محاسبهی مجموعههای تعادل کانیایی از روشهای متداول برای تفسیر شکل گیری آنهاست [۲، ۱۰، ۱۱]. آشکارسازی فرآیند تبلور دگرگونی با مدلسازی تمرکز عناصر در گارنت نیز انجام شده

است [۱۲–۱۵]. اسپیر و سیلوراستون [۱۶] روشی محاسباتی بر پایه تغییر ترکیب گارنت طی فرآیند رشد مطرح نمودند که اساس محاسبهی الگوی دما- فشار دگرگونی منطقهی ویسادار در این پژوهش بوده است.

زمینشناسی منطقه

منطقهی ویسادار بخشی از مجموعهی دگرگونی شفارود در پهنهی کوهستانی البرز- تالش است که بهعنوان یک پهنهی برخوردی از قفقاز تا پارا پامیوس افغانستان ادامه دارد. زیر پهنهی تالش، پهنهی البرز را به پهنهی قفقاز کوچک (:LC در تالش، پهنهی البرز را به پهنهی قفقاز کوچک (:LC دگرشکلی در تالش مانند البرز، نشانگر تاریخ کششی و فعالیت دوباره ساختارهای فشارشی پیش از پالئوزوئیک پیشین هستند که با بازشدگی اقیانوس پالئوتتیس نیز همخوانی دارند [۱۲].



شکل۱ الف) ویژگیهای کلی ساختاری در منطقهی برخورد قارهای عربی- اوراسیا و موقعیت کوههای تالش (LC: قفقاز کوچک، GC: قفقاز بزرگ). ب) نقشهی زمینشناسی ساده شده برگرفته از نقشهی ۱:۱۰۰۰۰ خلخال- رضوانشهر [۱۸]. که منطقهی ویسادار با مربع سفید رنگ بر آن مشخص شدهاست. پ) نمونهی صحرایی از اکلوژیتهای همراه سرپانتینیتها.

قدیمی ترین سنگهای این منطقه یک مجموعهی دگرگونی پالئوزوئیک (کربونیفر- پرمین) هستند که در بخشهای شرق، جنوب و مرکز منطقه رخنمون دارند. این مجموعه در قاعده از مسكويت-بيوتيت شيست تشكيل شده است كه بهسمت بالا به فیلیت تبدیل می شود. در بخش های بالایی، میان-لایه های آهک متبلور و گدازههای بازیک وجود دارند. در این مجموعهی دگرگونی بهویژه در بخشهای قاعدهای، سنگهای فرابازیک سرپانتینیتی شده رخنمون دارند [۱۸]. واحدهای مزوزوئیک (کرتاسهی پسین) بیشتر از شیل آهکی، مارن و سنگآهک ماسهای با مقادیر کم توف آندزیتی در بخش پائینی تشکیل شدهاند. سنگهای مزوزوئیک با راستای تقریب شمالی- جنوبی و کمانی شکل، سنگهای دگرگونشدهی پرمو-کربونیفر و سنگهای رسوبی پرمین را بهصورت ناهمساز می پوشانند. این مجموعه بهصورت تاقدیس و ناودیسهای کوچک و بسته دیده می شود که با سنگهای آتشفشانی- رسوبی پالئوژن به صورت ناهمساز پوشیده می شوند. پالئوژن را مجموعهای از سنگهای آتشفشانی، سنگهای رسوبی شامل توف، ماسهسنگ توفی، آهک نومولیتدار، شیلهای تیره رنگ، گدازه و برش تشکیل میدهند که با یک یی کنگلومرایی بهطور ناهمساز سنگهای رسوبی کرتاسه را می پوشانند و به دو بخش پالئوسن و ائوسن قابل تفکیک هستند. فعالیت نفوذی در منطقه بسیار کم است و در غرب لیسار بهصورت یک تودهی نفوذی کمژرفا از نوع گرانودیوریت دیده می شود. افزون بر ساختارهای شکل پذیر چون تاقدیس و ناودیس-گونههای متعدد در منطقه، گسلهایی با روند شمالی- جنوبی نیز نقش عمدهای در شکل گیری ریختار فعلى منطقه دارند [١٨] (شكل ١ ب).

روش پژوهش

Cameca SX (EPMA) الکترونی Cameca SX (EPMA) المونیخ آلمان 100 در آزمایشگاه دانشگاه لودویگ ماکسیمیلیان مونیخ آلمان با ولتاژ ۸۷ ۲۵ و جریان پرتوی ۲۰ nA تجزیهی شیمیایی شدند. استانداردهای آلبیت، الیوین، ارتوکلاز، ولاستونیت، روتیل، بوستامیت، Fe2O3، Fe2O3 و Ni به ترتیب برای Si مرجیل، بوستامیت، Cr ،Fe ،Mn ،Ti ،Ca ،Al-K ،Si-Mg ،Na استفاده شدند. تعداد کاتیونها و مقدار ۴e³⁺ با نرمافزار AX تعیین گردیدند [۱۹]. همچنین برای محاسبهی دما- فشار مرجع از نرمافزار THERMOCALC استفاده شد [۲۰]. گفتنی است که همه نشانه های اختصاری کانیها برگرفته از ویتنی و اوانس [۲۱] هستند.

سنگنگاری

اکلوژیتهای مجموعه یدگرگونی شفارود به صورت عدسیهای چند متری همراه سایر سنگهای دگرگونی و سرپانتینیتها رخنمون دارند (شکل ۱ پ). مجموعه کانیهای تشکیل دهنده ی اکلوژیت شامل گارنت، پیروکسن، آمفیبول، میکای سفید، اپیدوت، پلاژیوکلاز، کلریت، کوارتز و اسفن هستند. بافت غالب دیده شده در اکلوژیتها غربالی ورقه – نخشکفتی است (شکل ۲).

گارنت با دو نوع بافت دیده میشود؛ نوع اول گارنتهای پورفیری و غربالی با ساختار منطقهبندی دارای میانبارهای کلینوپیروکسن، آمفیبول و کوارتز در لبه هستند در حالیکه در مرکز آنها میانباری دیده نمیشود. برخی از گارنتهای خود شکفت لبهی فشارشی دارند که در آن کانیهای آمفیبول، آلبیت و کلریت دیده میشوند (شکلهای ۲ الف، ب). نوع دوم منطقهبندی همراه با سایر کانیها چون آلبیت، مسکویت، کلریت و آمفیبول تشکیلدهندهی شیستوارگی هستند (شکل ۲ پ).

آمفیبولها یکی از اجزای اصلی شیستوارگی با ساختار منطقهبندی هستند که با توجه به ویژگی های نوری، در مرکز ترکیب گلوکوفانی و در لبه ترکیب اکتینولیتی دارند (شکل ۲ ت). همچنین آمفیبولهای پورفیری و غربالی دارای میانبارهایی از میکای سفید و آلبیت هستند که در لبهی فشارشی آنها کانیهای آلبیت، اپیدوت، کلریت و مسکویت ديده مى شوند (شكل هاى ۲ ث، ج). كلينوپيروكسن ها به صورت دگرشکفت و نیمه خودشکفت وجود دارند که به کلریت، مسکویت و آمفیبول تبدیل شدهاند (شکلهای ۲ پ، چ). آلبیتهای شکفته با بافتهای متفاوت دیده میشوند که عبارتند از ۱) شکفته بلورهای آلبیت در زمینهی سنگ با میانبارهایی از آمفیبول و میکای سفید، ۲) بهصورت میانبار در شکفته بلورهای آمفیبول و ۳) در لبهی فشارشی شکفته بلورهای گارنت و آمفیبول (شکلهای ۲ ث، ح). میکای سفید و کلریت بیشتر تشکیلدهندهی شیستوارگی هستند (شکلهای ۲ ج، خ). برخی از شکفته بلورهای میکای سفید جهت گیری مایل نسبت به شیستوارگی دارند (شکل ۲ خ). برخی کلریتها نیز بر اثر تبدیل شدگی کانی های قدیمی تر از جمله گارنت و کلينويروکسن ايجاد شدهاند (شکل ۲ پ، چ).



شکل۲ تصاویر میکروسکوپی از کانیهای تشکیل دهندهی سنگ اکلوژیتی منطقهی ویسادار. الف) گارنت دارای منطقهبندی با میانبارهای کوارتز، ب) گارنت با میانبارهای آمفیبول و کوارتز، پ) گارنت بدون میانبار، ت) آمفیبول موجود در شیستوارگی با ساختار منطقهبندی، در مرکز ترکیب گلوکوفانی و در لبه ترکیب اکتینولیتی دارد، ث) آمفیبول غربالی با میانبارهایی از مسکویت و آلبیت همچنین کانیهای اپیدوت و آلبیت در لبهی فشارشی، ج) مرز واکنشی شکفته بلور آمفیبول با کانیهای کلریت و مسکویت، چ) کلینوپیروکسنهای دگرشکفت و نیمه خودشکفت با تبدیل شدگی به کلریت، مسکویت و آمفیبول، ح) شکفته بلور آلبیت با میانبارهایی از آمفیبول و میکای سفید و خ) شکفته بلورهای میکای سفید با جهت گیری مایل نسبت به شیستوارگی.

ترکیب شیمیایی گارنت

بر پایه تصاویر میکروسکوپ الکترونی و نتایج تجزیه ی شیمیایی با ریز پردازنده ی الکترونی (EPMA)، شکفته بلورهای گارنت دارای ساختار منطقهبندی شیمیایی نمایانی هستند (شکل ۲ الف و جدول ۱). ترکیب گارنتها براساس نمودار سهتایی -Grs Grs- در گستره آلماندین اکلوژیتهای نوع C الف و جدول ۱). ترکیب گارنتها براساس نمودار سهتایی دوع C الف و جدول ۱). ترکیب گارنتها براساس نمودار سهتایی دوع (TT] جای دارند (شکل ۳). این نوع اکلوژیتهای فشار بالا همراه با گلوکوفان شیستها در مناطق فرورانش با مقدار پیروپ ممتر از ۲۰٪ از بازالتهای تولئیتی تشکیل می شوند. گارنتها در مرکز دارای ترکیب میانگین ,363 x 20, X_{Grs} 25, X_{Grs} 25, X_{Sps} 77 در مرکز دارای ترکیب میانگین ,365 x 25, X_{Sps} 78 و در لبه دارای ترکیب میانگین ,365 x 25, X_{Sps}

Mn ،Fe²⁺ ،Ca ،Mg در جایگاه با همآرایی دوازدهتایی و فراوانی کاتیون^{+Fe}3 در جایگاه با همآرایی هشتتایی، مرکز گارنتها دارای مقادیر بیشتر ^{+Fe}2 و Mg و همچنین مقدار کمتر Ca،^{+Fe}3 نسبت به لبه هستند، در حالیکه Mn تغییر چندانی ندارد (جدول ۱).

گارنتهای واقع در شیستوارگی ساختار منطقهبندی شیمیایی نداشتهاند و ترکیبی شبیه ترکیب شیمیایی لبه شکفته بلورهای دارای منطقهبندی دارند ,X_{Prp}=4, X_{Grs}=25). (X_{Prp}=4, X_{Grs}=25, فراوانی کاتیونها در جایگاههای با همآرایی هشت و دوازدهتایی در این نوع از گارنتها با لبهی شکفته بلورهای گارنت دارای منطقهبندی نزدیک هستند که نشان دهنده شرایط تشکیل یکسان آنهاست (جدول ۱).

کارنت															
	مرکز			٩	لب	زمينه									
SiO ₂	۳۷/۱۴	۳۷/۳۰	۳۶٬۵۱	۳۷٬۵۰	۳۸,۲۰	36/28	٣۶,٢٧	36/40	٣۶/۵۷	۳۶٬۰۴	36/21	36/161	۳۶/۹۱	۳۶٬۸۲	
TiO ₂	•/11	•/\•	•71•	•,10	۰,۲۵	•/1٣	•/14	•/\•	•/14	• / • A	•/١١	• / • Y	•/١٣	٠٬١٣	
Al ₂ O ₃	۲۰٫۸۱	۲۰٫۲۰	۲۰٬۴۵	۱۹٫۳۰	۱۸٬۳۰	۲۰٫۷۹	۲۰,۵۳	۲۱٬۰۶	۲۱٬۰۵	۲۱/۳۲	۲ ۱٬۰ ۱	۲۰,۹۵	۳۱٬۱۳	۲۰٬۸۶	
Cr ₂ O ₃	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۳ ۰٬۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۳ ۰٬۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۳ ۰٬۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۳ ۰٬۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۳ ۰٬۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۳ ۰٬۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	۰,۰۲	<d.1.< th=""><th>۳ ۰٬۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	۳ ۰٬۰	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th>۳.,۲</th><th><d.1.< th=""></d.1.<></th></d.1.<>	۳.,۲	<d.1.< th=""></d.1.<>	
FeO	۳۰,۰۲	۲٩,۴۰	۲۹٫۱۱	۲۵٬۳۰	۲۴,۳۰	۲۵,۴۲	۲۵٬۰۶	۲۵٬۸۶	۲۴٫۸۳	۲۵٫۴۳	۲۵,۲۱	۲۵/۹۶	۲۵٬۶۵	۲۵٬۰۳	
MnO	۷٫۳۱	۲/۵۴	٧,٧٠	۷٬۵۰	۷/۵۰	Y/AY	۷٬۵۶	۷٫۶۰	Y/YY	۶/۷۳	۶,۲۷	8,84	۵٫۸۰	۲/۳۱	
MgO	۲,•۶	۳٬۰۱	۲٫۴۱	۱/۲۵	۵۲٬۱	۰٫۸۹	۰٬۹۳	٠٬٩٨	٠,٩٠	۱٬۰۵	171	۱/۱۸	۱/۲۵	٠,٩٠	
CaO	۳/۵۱	٣,٠٠	۴٫۱۱	٨,١٠	٩,١٠	٨,•٢	٨/٧۴	٨,۴۴	A/YY	$A_{/}\Delta V$	٩,۵۶	٨,٢٧	٩,۴١	۹٫۲۱	
Na ₂ O	<d.1.< th=""><th>•,•۶</th><th>۰,۰۱</th><th>• / ۱ ۱</th><th>•/11</th><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th>٣٠٬٠</th><th>۰٬۰۵</th><th>۰,۰۱</th><th>•,• ٢</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	•,•۶	۰,۰۱	• / ۱ ۱	•/11	<d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th>۰,۰۲</th><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th>٣٠٬٠</th><th>۰٬۰۵</th><th>۰,۰۱</th><th>•,• ٢</th></d.1.<></th></d.1.<>	۰,۰۲	۰,۰۲	<d.1.< th=""><th>۰,۰۲</th><th>٣٠٬٠</th><th>۰٬۰۵</th><th>۰,۰۱</th><th>•,• ٢</th></d.1.<>	۰,۰۲	٣٠٬٠	۰٬۰۵	۰,۰۱	•,• ٢	
K ₂ O	<d.1.< th=""><th>۰٬۰۵</th><th><d.1.< th=""><th>۰,۰۶</th><th>• , • Y</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	۰٬۰۵	<d.1.< th=""><th>۰,۰۶</th><th>• , • Y</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	۰,۰۶	• , • Y	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>۳.,۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th>۳.,۰</th><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	۳.,۰	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th><d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<></th></d.1.<>	<d.1.< th=""><th>•,• ١</th></d.1.<>	•,• ١	
مجموع	۱۰۰٫۹۶	۶۶/۱۰۰	۴۰.	٩٩٫٢٧	٩٩,٠٨	۹۹٫۴۸	۹۹ _/ ۲۷	۱۰۰٬۵۱	۱۰۰٬۰۹	99,74	۱۰۰٬۰۱	۹۹٫۵۳	۲۳٫۰۰۱	1,29	
NOx	0=1Y														
Si	۲/۹۷۵	۲٬۹۸۳	۲/۹۳۴	۳٬۰۳۹	۳/۱۰۱	2/966	۲٫۹۳۹	۲/۹۱۷	۲/۹۶۳	۲/۹۱۲	۲/۹۳۰	۲/۹۳۶	۲/9۴۵	۲/۹۵۰	
Ti	•,••Y	•,••۶	•,••۶	•,••٩	۰,۰۱۵	•,•• A	•,••A	•,••۶	•,•••	۵	•,••۶	•,••۴	•,••A	•,•• A	
Al	۱,۹۶۵	۱/۹۰۴	١/٩٣٧	۱,۸۴۴	۱٫۷۵۱	۱/۹۸۴	۱,۹۶۱	١/٩٨٨	١٫٩٩٣	۲,۰۳۱	١٫٩٨٣	١,٩٩١	١/٩٨٧	۱٬۹۷۰	
Cr	•	•	•	•	•	•	•,••1	•	•,••٢	•	•	•	•,••٢	•	
Fe ³⁺	•،•٧•	٠٫١٣٣	۰/۱۸۶	۰,۰۸۳	•,•۴١	•/11۴	•,144	•/189	•/17•	۰,۱۳۸	•/149	•,188	•, \ •Y	٠/١١٩	
Fe ²⁺	١/٩٣٨	۳۳۸٬۱	۱/۲۲۱	۱,۶۳۲	۱,۶۰۹	۱,۶۰۸	۱٬۵۵۱	1/285	۱/۵۴۸	۱/۵۸۰	۱/۵۳۹	1,810	1,804	۱,۵۵۸	
Mn	•,۴٩۶	• ۵۱۱	•,۵۲۴	۵۱۵ ،	۰٬۵۱۶	•،۵۴۰	۰ <i>۱</i> ۵۱۹	۵۱۵ -	۸۲۵٫۰	•,481	•,475	•,۴۵۳	۰,۳۹۲	•,۴۹۶	
Mg	۰,۲۴۵	۰٬۳۵۹	۰٬۲۸۹	•,101	•,101	•,1•Y	•,117	۰,۱۱۶	۰,۱۰۸	•,177	•,144	•,141	•,149	۰,۱۰۷	
Ca	۰٬۳۰۱	۰,۲۵۲	۰,۳۵۳	•,٧•٣	٠٫٧٩١	•,898	۰٫۷۵۹	•,774	۰,۷۵۴	•,742	۰٫۸۲۰	۰,۷۱۵	۰,۸۰۴	۰٫٧٩٠	
Na	•	۰٬۰۰۹	•,••٢	•,• 14	•,• ١٧	•	•,••٣	•,••٣	•	•,••۴	۰٬۰۰۵	•,••A	•,••1	•,••٢	
К	•	۵. ۰ ۱	•	•,••۶	•,••Y	•	•	•	•,••٣	•	•	•	•	•,••1	
Total	٨,•••	٨,•••	Α,•••	٨,•••	λ,•••	٨,•••	λ,•••	٨,•••	λ,•••	٨,•••	λ,•••	٨,•••	λ,•••	٨,•••	
XPrp	٨	١٢	١٠	۵	۵	۴	۴	۴	۴	۴	۵	۵	۵	٣	
XGrs	١٠	٩	١٢	۲۳	۲۵	۲۳	78	۲۵	۲۵	۲۵	۲۸	74	۲۷	۲۷	
X _{Alm}	۶۵	97	۶.	۵۴	۵۲	۵۴	۵۳	۵۳	۵۳	۵۴	۵۳	۵۵	۵۵	۵۳	
X _{Sps}	١٧	١٢	١٨	١٧	١٧	١٨	١٧	۱۸	١٨	18	14	18	۱۳	١٧	

جدول ۱ نتایج تجزیهی شیمیایی با ریز پردازندهی پروپ الکترونی (EPMA) کانی گارنت.

d.l.: (ppm) : حد تشخيص



شکل ۳ نمایش ترکیب گارنتها در نمودار سهتایی Grs- (Alm+ Sps)- Prp برگرفته از مرجع [۲۱].

بحث و بررسی

با توجه به نتایج تجزیهی شیمیایی با ریز کاوندهی الکترونی، از مرکز بهسمت لبهی گارنت، مقادیر X_{Am} کاهش و مقدار X_{Grs} افزایش مییابد. این امر نشان میدهد که دما- فشار تشکیل گارنت از مرکز بهسمت لبه کاهشی بودهاست [۲۳، ۲۴]. چنان که بیان شد، منطقهبندی شیمیایی کانیها برای تعیین و تفسیر دما- فشار دگرگونی اهمیت دارند. محاسبهی دما- فشار با توجه به منطقهبندی گارنتها نخستین بار توسط اسپیر و سیلوراستون [۱۶] انجام شد. کمی کردن این فرایند و اساس ریاضی محاسبه، تبدیل ژاکوبین نامیده میشود. در این روش، متغیرهای وابسته به صورت تابعی از متغیرهای مستقل نوشته میشوند.

با توجه به تبدیل ژاکوبین، متغیرهای P و T بهعنوان متغیرهای وابسته و ترکیب شیمیایی گارنت ,(X_{Alm}, X_{Prp}) y I توجه به نتایج تجزیهی شیمیایی بهعنوان متغیرهای مستقل در نظر گرفته می شود:

$$\begin{split} T &= T \left(X_{Alm}, X_{Prp}, X_{Grs} \right) \\ P &= P \left(X_{Alm}, X_{Prp}, X_{Grs} \right) \\ \text{and the equation of the expectation of$$

dT	=	$\partial T / \partial X_{Alm} = \partial T / \partial X_{Prp}$	dX_{Alm}
dP	=	$\partial T / \partial X_{Grs}$	dX_{Prp}
		$\partial P_{\prime}\partial X_{Alm} \ \partial P_{\prime}\partial X_{Prp} \ \partial P_{\prime}\partial X_{Grs}$	dX _{Grs}

دما- فشار تشکیل لبهی گارنت با استفاده از نرمافزار THERMOCALC و با فرض فعالیت آرمانی اجزای سازنده، برای مجموعه کانیایی مرحلهی پسروندهی دگرگونی شامل اپیدوت، موسکویت، کلریت و اکتینولیت در تعادل با لبهی گارنتهای شکفته بلور ۲/۵ kbar محیین شد. سپس با در نظر گرفتن شرایط دما- فشار مرجع برای ترکیب شیمیایی

لبهی گارنت، ماتریس ژاکوبین محاسبه میشود. با تغییر ترکیب شیمیایی، مقدار تغییرات دما- فشار برای هر ترکیب شیمیایی تا رسیدن به ترکیب مرکز گارنت بهدست میآید. بررسیهای بسیار پیرامون ساختار منطقهبندی شیمیایی گارنتها نشان دادهاست که طی رشد گارنت با افزایش دما و فشار بهعنوان دو متغیر ترمودینامیکی اصلی، مقادیر $X_{\rm Sps}$ کاهش و مقادیر متغیر ترمودینامیکی اصلی، مقادیر دوشن است که با کاهش دما-کامار، تغییر معکوس در مقادیر $X_{\rm Grs}$ کار کاهش دما فشار، تغییر معکوس در مقادیر محاسبه در جدول ۲ ارائه و در شکل ۴ رسم شدهاست.

برداشت

تغییر شرایط دما- فشار باعث شکل گیری منطقهبندی شیمیایی گارنت از نوع رشدی در اکلوژیتهای مجموعهی دگرگونی شفارود شدهاست. نشان میدهند که مرکز گارنتها در دما-فشار حدود –۱۸/۲ kbar و که مرکز گارنتها در دما-فشار حدود معادل محمو البهی گارنت در دما- فشار kbar معادل عمق تقریبی ۶۰Km و لبهی گارنت در دما- فشار kbar مادل عمق تقریبی ۲۵Km و لبهی تارنت در دما فشار تقریبی مادل عمق تقریبی معادل محمق تقریبی و فشار کاهش یافتهاست (جدول ۲ و شکل ۴).

نتایج این پژوهش نشان میدهند که الگوی ساختاری مناسب برای تحلیل سنگهای دگرگونی منطقهی ویسادار تالش شباهت بسیاری با نوع آلپی دارد. این الگوی دما- فشار در نواحی فرورانش ساعتگرد است. براساس این الگو، دگرگونی فشار بالای رخساره اکلوژیتی یا شیست آبی هنگام بازگشت به سطح زمین، طی فرایند دگرگونی بازگشتی دچار دگرگونی در رخسارهی آمفیبولیت یا شیست سبز میشود [۲۵] که فرآیند بالا آمدگی و کاهش فشار در شرایط تقریباً همدما بهدلیل یک بالا آمدگی سریع رخ دادهاست. بالا آمدگی سریع به احتمال بسیار ناشی از تبدیل فرآیند فرورانش پوستهی اقیانوسی به ماهیت برخوردی است که این تغییر ماهیت پویا باعث بالاآمدگی سریع میگردد [۲۴].

جدول ۲ نتایج محاسبات متغیرهای ترمودینامیکی کانی گارنت منطقهبندی شده.

	41-31	X.	Xa	X			ΔΧ	AT	АР	T(°C)	P(Khar)	Denth(Km)
	نقطته	2 Prp	2 Grs	Alm	Arprp	Grs	Alm	41		1(0)	I (ISDAI)	Depen(ISIII)
لبه	۵	۵ • ر •	۵۲٫۰	۵۵, ۰	start	start	start	start	start	۵۵۰	Υ _/ Δ	۲۵
	۴	۰,۰۶	•,74	٠٬۵٧	• .• 1	-•/•)	• ,• ٢	۱.	۲,۱	56.	٩,۶	٣٢
به	٣	.,.94	•,٣٣۶	۰٬۵۸	•,••۴	-•,•• ۴	• • ١	١٠	۲,۲	۵۷۰	٨٠١٨	۳۶
میکن	۲	۰,۰۸۴	•,188	• 9 •	•,•٢	-• _/ ١	• ,• ٢	۲.	٣,٢	۵۹۰	14	48
<u>,</u> ,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	١	•,1•۴	•,178	• 87	•,•٢	-• _/ ١	•,•٢	١٠	۴,۲۳	۶	۱۸٫۲	۶.

Downloaded from ijcm.ir on 2025-05-25



شکل ۴ مسیر P-T گارنت موجود در اکلوژیتهای مجموعهی دگرگونی شفارود (شماره ۱ تا ۵: از مرکز بهسمت لبهی گارنت منطقهبندی شده).

[5] Hickmott D. D., "Trace element zoning in garnets--implications for metamorphic petrogenesis", Doctoral dissertation, Massachusetts Institute of Technology (1988).

[6] Hickmott D., Spear F.S., "Major-and traceelement zoning in garnets from calcareous pelites in the NW Shelburne Falls Quadrangle, Massachusetts: garnet growth histories in retrograded rocks", Journal of Petrology 33.5 (1992) 965-1005.

[7] Kohn M.J., Valley J.W., Elsenheimer D., Spicuzza M.J., "O isotope zoning in garnet and staurolite: evidence for closed-system mineral growth during regional metamorphism", American Mineralogist 78, no. 9-10 (1993) 988-1001.

[8] Spear F. S., "Metamorphic phase equilibria and

pressure-temperature-time paths", Mineralogical Society of America Monograph (1993) 352-356.

[9] Spear F. S., "Phase equilibria of amphibolites from the Post pond Volcanics, Mt. Cube quadrangle, Vermont", Journal of Petrology 23.3 (1982) 383-426.

[10] Spear F. S., "Metamorphic fractional crystallization and internal metasomatism by diffusional homogenization of zoned garnets", Contributions to Mineralogy and Petrology 99.4 (1988) 507-517.

[11] De Capitani C., Petrakakis K., "The computation of equilibrium assemblage diagrams

قدردانی

نگارندگان لازم میدانند از جناب آقای دکتر دیرک مولر (Dirk Müller) از دانشگاه لودویگ ماکسیمیلیان مونخن آلمان (Munchen, ارای انجام آنالیز EPMA این پژوهش تشکر و قدردانی نمایند.

مراجع

[1] Likhanov I. I., "Metamorphic indicators for collision, extension, and shear zone geodynamic settings of the Earth's crust", Petrology 28 (2020) 1-16.

[2] Powell R., Holland T. J. B. H., Worley B., "Calculating phase diagrams involving solid solutions via non-linear equations, with examples using THERMOCALC", Journal of metamorphic Geology 16.4 (1998) 577-588.

[3] Tracy R. J., "Compositional zoning and inclusions in metamorphic minerals,"*Characterization of metamorphism through mineral equilibria*", De Gruyter (2018) 354-398.

[4] Etzel T. M., Elizabeth J. C., "Garnet Chemical Zoning Based Thermobarometry: Method Evaluation and Applications in the Menderes Massif, Western Turkey", Geosciences 11.12 (2021) 505. *Khalkhal-Rezvanshahr Quadrangle Map (in Persian)"*, Geological Survey of Iran, scale 1:100,000 (1998) series sheet 5765.

[19] Holland T., Powell R., "AX-Activity-Composition Software", Department of Earth Sciences, University of Cambridge, Cambridge UK (2005).

[20] Powell R., Holland T. J. B., "An internally consistent dataset with uncertainties and correlations: 3. Applications to geobarometry, worked examples and a computer program", Journal of metamorphic Geology, 6.2 (1988) 173-204.

[21] Whitney D. L., Evans B. W., "Abbreviations for names of rock-forming minerals", American mineralogist, 95(1) (2010) 185-187.

[22] Coleman R. G., Lee D. E., Beatty L. B., Brannock W. W., "*Eclogites and eclogites: their differences and similarities*", Geological Society of America Bulletin, 76(5) (1965) 483-508.

[23] Kohn M. J., "Geochemical Zoning in Metamorphic", Crust 3 (2005) 229.

[24] Faryad S.W., Nahodilová R., Dolejš D., "Incipient eclogite facies metamorphism in the Moldanubian granulites revealed by mineral inclusions in garnet", Lithos 114.1-2 (2010) 54-69. [25] Ernst W. G., "Tectonic history of subduction zones inferred from retrograde blueschist PT paths", Geology 16.12 (1988) 1081-1084. *with Theriak/Domino software"*, American mineralogist 95.7 (2010) 1006-1016.

[12] Spear F. S., Peacock S. M., Kohn M. J., Florence F. P., Menard T., "Computer programs for petrologic PTt path calculations", American Mineralogist 76.11-12 (1991) 2009-2012.

[13] Konrad-Schmolke M., Handy M.R., Babist J., O'Brien P.J., "Thermodynamic modelling of diffusion-controlled garnet growth", Contributions to Mineralogy and Petrology 149 (2005) 181-195.

[14] Gaidies F., De Capitani C., Abart R., Schuster R., "Prograde garnet growth along complex P–T–t paths: results from numerical experiments on polyphase garnet from the Wölz Complex (Austroalpine basement)", Contributions to Mineralogy and Petrology 155 (2008) 673-688.

[15] Gulbin Yu L. "Optimization of the garnetbiotite geothermometer. Temperature trends", Geology of Ore Deposits 53 (2011) 528-557.

[16] Spear F. S., Selverstone J., "Quantitative PT paths from zoned minerals: theory and tectonic applications", Contributions to Mineralogy and Petrology 83.3-4 (1983) 348-357.

[17] Alavi M., "Tectonostratigraphic synthesis and structural style of the Alborz mountain system in northern Iran", Journal of Geodynamics 21.1 (1996) 1-33.

[18] Asadian Q., Mirzaee A. R., Eftekhar Nezhad j., "Geology map and Explanatory Text of the