

بررسی شیمی کانی و تعیین خاستگاه تورمالین‌های ناحیه ملاطالب (شمال الیگودرز - ایران)

سید وحید شاهرخی*، حسین دلفانی

گروه زمین‌شناسی، دانشکده علوم پایه، واحد خرم‌آباد، دانشگاه آزاد اسلامی، خرم‌آباد، ایران
(دریافت مقاله: ۹۷/۳/۱، نسخه نهایی: ۹۷/۷/۱۴)

چکیده: ناحیه ملاطالب در شمال شهرستان الیگودرز و در پهنه دگرگونه سنندج-سیرجان قرار دارد. قدیمی‌ترین نهشته‌های موجود شامل توالی نسبتاً یکنواخت اسلیت و شیست با رگه و رگچه‌های سیلیسی به همراه هورنفلس‌های سیاه رنگ و ماسه‌سنگ‌های دگرگون‌شده است. پیدایش و نفوذ توده‌های گرانیتوئیدی ناحیه الیگودرز در زمان ژوراسیک میانی در درون شیست‌ها مهمترین رخداد زمین‌شناسی در این ناحیه است. تجزیه به روش ریزپردازش الکترونی (نقطه‌ای) از تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها، رگه‌های آپلیتی-پگماتیستی تورمالین‌دار، تورمالین‌های گره‌کی و رگه‌های کوارتز-تورمالین نشان می‌دهد که همه تورمالین‌ها در گستره بین شورل-فوئیتیت با تمرکز بیشتر در منطقه شورلیت قرار گرفته‌اند. رخدادهای متعدد و فراوان تورمالین در واحد گرانیتی، خودشکلی و عدم وجود پهنه‌بندی شیمیایی، بالا بودن مقدار Al و Fe/Fe+Mg، و همچنین تهیجای X در تورمالین‌ها قابل مشاهده بوده و بیانگر ماگمایی بودن آنهاست. بنابراین تورمالین‌های مورد بررسی وابسته به محیط‌های گرانیتی بوده و بوسیله یک سیال گرمایی با خاستگاه ماگمایی بوجود آمده‌اند.

واژه‌های کلیدی: تورمالین؛ گرانیت؛ تجزیه ریزپردازشی؛ ملاطالب؛ الیگودرز؛ پهنه سنندج-سیرجان.

مقدمه

سنگ‌های میزبان استفاده نمود [۶-۹]. به منظور بررسی شرایط تشکیل و پایداری تورمالین و ترکیب کلی سنگ میزبان و سایر کانی‌های همراه مطالعه عوامل مختلف چون دما، فشار، گریزندگی اکسیژن، مقدار بور، قلیائیت و فعالیت عناصری همانند Al, Fe, Mg, Ti و H₂O اهمیت ویژه‌ای دارند [۱۰، ۱۱]. بر اساس ویژگی‌های نوری مانند رنگ، چندرنگی، سختی و ترکیب شیمیایی پنج خاستگاه احتمالی گرانیتی، پگماتیستی، پگماتیت‌های تزریق شده در نواحی دگرگونی، تورمالین‌های خودزا رسوبی و تورمالین‌های نواحی قدیمی‌تر برای تورمالین پیشنهاد شده‌اند [۱۲]. همچنین می‌توان براساس نوع سنگ میزبان در بسیاری از عناصر کمیاب موجود در کانی تورمالین تغییراتی اصولی مشاهده کرد [۱۳]. همچنین بررسی‌های انجام شده بر تورمالین‌های ناحیه بروجرد [۱۴]، دهگاه-سرسختی [۱۵]، مجموعه ژرف توده‌ای الوند [۱۶]،

تورمالین در انواع سنگ‌های آذرین، رسوبی و دگرگونی به عنوان یک کانی رایج فرعی قابل مشاهده است و در سنگ‌های گرانیتی و پگماتیستی به عنوان کانی اولیه [۱، ۲] محسوب می‌شود. همچنین تبلور این کانی می‌تواند در شرایط انتقال از مرحله زیرانجماد تاخیری ماگمایی تا زیرانجماد آغازی صورت گیرد [۳]. این کانی به دلیل دارا بودن ترکیب شیمیایی پیچیده و متنوع و پایداری در گستره وسیعی از دماها و فشارها در بررسی‌های سنگ‌شناسی اهمیت ویژه‌ای دارد [۴، ۵]. پیچیدگی ترکیب شیمیایی و توانایی بسیار بالای تورمالین برای جایگزینی عناصر مختلف در ساختار خود منجر به افزایش مقاومت و پایداری کانی تورمالین در دماها و فشارهای متغیر شده است. به همین دلیل می‌توان از کانی تورمالین به منظور تشخیص ترکیب زمین‌شیمیایی و جایگاه زمین‌شناسی

آزمایی کاتیون‌هایی که مکان‌های $T + Z + Y = 15$ را اشغال می‌کنند، کسر شده است [۱۷]. کاتیون‌های آهن و منگنز بر پایه بررسی‌های ساختار بلوری تورمالین، دو ظرفیتی در نظر گرفته شدند، زیرا این بررسی‌ها نشان داده‌اند که این متداول‌ترین ظرفیت منگنز و آهن در تورمالین است [۲۲] (جدول ۱).

بحث و بررسی

زمین‌شناسی عمومی

منطقه ملاطالب در شمال شرق استان لرستان و در شمال شهرستان الیگودرز بین طول‌های جغرافیایی $37^{\circ} 49'$ تا $39^{\circ} 49'$ شرقی و عرض‌های جغرافیایی $31^{\circ} 33'$ تا $33^{\circ} 33'$ شمالی و در برکه $1/100000$ ورچه واقع است (شکل ۱). این منطقه از دیدگاه زمین‌شناسی ساختاری بخشی از پهنه سنندج-سیرجان است [۲۳] و در زیر پهنه بیستون شامل کرنات‌های محیط کم عمق دریا از زمان تریاس پسین تا کرتاسه پسین قرار دارد [۲۴]. از دیدگاه سنگ‌شناسی، قدیمی‌ترین نهشته‌های موجود در این منطقه وابسته به تریاس پسین-ژوراسیک هستند که با گسترش به نسبت فراوان از توالی نسبتاً یکنواخت اسلیت جهت یافته و اپیدوتی شده (Jmsl) و شیست‌های میکادار نیم‌رس با رگه و رگچه‌های سیلیسی و میکاشیست کوردیریت و سیلیمانیت‌دار (Jmsh) به همراه هورنفلس‌های سیاه رنگ و ماسه‌سنگ‌های دگرگون‌شده (Jms) تشکیل شده‌اند [۲۵]. به علت مشخص نبودن حد زیرین رسوبات تریاس پسین-ژوراسیک و تا حدودی به‌هم‌ریختگی زمین‌ساختی، دگرشکلی‌های متعدد و یکنواختی توالی رسوبات در مقیاس ناحیه‌ای، ضخامت این توالی و تغییرات جانبی لایه‌ها بطور دقیق قابل اندازه‌گیری نبوده و به راحتی قابل پی‌گیری نیست [۲۶]. با نفوذ ماگما طی ژوراسیک میانی ($\sim 165\text{Ma}$) [۲۷، ۲۸] و شکل‌گیری توده گرانیتوئیدی، سنگ‌های اطراف متأثر شده و موجب گسترش هاله دگرگونی در محل تماس با توده نفوذی شده‌اند [۲۹]. بر این اساس، مهمترین رخداد زمین‌شناسی در این ناحیه، پیدایش توده‌های گرانیتوئیدی ناحیه الیگودرز در زمان ژوراسیک میانی است که درون شیست‌ها نفوذ کرده و باعث ایجاد مقدار کمی هورنفلس و شیست‌های لکه‌دار در این ناحیه شده است [۳۰، ۲۶]. بر اساس سن‌سنجی انجام شده به روش U-Pb بر کانی زیرکون [۲۷، ۲۸] به نظر می‌رسد که پیدایش این توده گرانیتوئیدی همزمان با توده‌های گرانیتوئیدی بروجرد [۳۱، ۳۲]، آستانه

پگماتیت‌های گنجانمه و منگاو [۱۷، ۱۸] و ناحیه آدربا در شمال شرقی گلپایگان [۱۹] واقع در پهنه سنندج-سیرجان نشانگر وجود تورمالین‌هایی از نوع شورلیت فاقد پهنه‌بندی شیمیایی و از نوع ماگمایی است. منصوری اصفهانی و همکارش [۲۰] تورمالین‌های ناحیه ملاطالب را از نوع دراویت دانسته و آنها را وابسته به مجموعه‌های دگرگونی و یا دگرنهاده می‌دانند. همچنین بر اساس بررسی‌های انجام شده، تورمالین‌های ناحیه ژان واقع در ۳۸ کیلومتری شرق ملاطالب دارای پهنه‌بندی شیمیایی و از نوع شورلیت هستند و خاستگاه ماگمایی دارند [۲۱].

در این پژوهش، با استفاده از نتایج تجزیه‌های ریزپردازش الکترونی، ترکیب تورمالین در سنگ‌های متنوع ناحیه ملاطالب بررسی شده و نوع و خاستگاه آنها در واحدهای مختلف تورمالین دار تعیین شده است.

روش بررسی

برای تعیین ترکیب، نوع و خاستگاه تورمالین در واحدهای مختلف تورمالین‌دار ناحیه ملاطالب، تعداد ۱۲ نمونه از گرگ‌های تورمالین‌دار، رگه‌های تورمالین‌دار، رگه‌های آپلیتی و پگماتیت‌های ناحیه ملاطالب برداشت شد. پس از بررسی سنگ‌نگاری و کانی‌شناسی مقاطع نازک-صیقلی تهیه شده از این نمونه‌ها، تعداد ۸ مقطع برای تجزیه به روش ریزپردازش الکترونی انتخاب شد. به منظور بررسی شیمی کانی تورمالین‌ها تعداد ۴۰ نقطه از واحدهای مختلف تورمالین‌دار با استفاده از دستگاه CAMECA-SX-100 و استانداردهای مختلف برای ۱۲ عنصر در آزمایشگاه ریزپردازش الکترونی مرکز تحقیقات فرآوری مواد معدنی ایران تجزیه (نقطه‌ای) شدند. ولتاژ شتاب‌دهنده دستگاه ۱۵ کیلو الکترون ولت و شدت جریان ۲۰ نانو آمپر بوده است. استانداردهای ژادئیت سیلیکاتی برای سدیم، انستاتیت برای منیزیم، فایالیت برای آهن و منگنز، آپاتیت برای فسفر، ولاستونیت برای کلسیم، فلدسپار قلیایی برای سدیم و آلومینیوم استفاده شدند.

خطای نسبی آنالیز برای عناصر اصلی ۱٪ و برای عناصر فرعی ۵٪ است. فرمول ساختاری براساس ۳۱ اکسیژن، با فرض مقدار تناسب عنصری H_2O به صورت OH، یعنی $\text{OH} + \text{F} = 4$ apfu محاسبه شد. در صورت نبود هیچ جای خالی در جایگاه‌های هشت وجهی داریم $\text{Li} = 15 - (\text{T} + \text{Z} + \text{Y})$ که مقدار Li که به جایگاه بلورشناسی Y اختصاص دارد از مجموع

[۳۵]. از طرف دیگر، بازدیدهای صحرایی، سیماهای سنگ-نگاری و بررسی‌های زمین شیمی نشان می‌دهد که گرانیتوئیدهای این منطقه از نوع دوم A نوع دوم بوده و ویژگی‌های آهکی قلیایی و قلیایی را همزمان دارا هستند [۳۶] (شکل ۱).

[۳۳، ۳۴] و الوند [۱۶] در زمان ژوراسیک میانی باشد که درون فلیت‌ها نفوذ کرده و باعث ایجاد دگرگونی مجاورتی شده است که با شیست‌های لکه‌دار شروع و به هورنفلس‌ها و میگماتیت‌ها ختم می‌شود. بررسی‌های انجام شده نشان می‌دهد که گرانیتوئیدهای ناحیه ملاطالب آهن‌دار، پرآلومین تا کمی آلومین و آهکی قلیایی تا حدودی قلیایی و از نوع A هستند

جدول ۱ نتایج تجزیه ریزپردازشی تورمالین‌های موجود در سنگ‌های مختلف ناحیه ملاطالب بر اساس ۳۱ آنیون تورمالین موجود در پگماتیت‌ها (■)، رگه‌های آپلیتی-پگماتیتهای تورمالین‌دار (▲)، تورمالین‌های گرهمکی (●)، رگه‌های کوارتز-تورمالین (●).

شماره نمونه	۱ ■	۲ ■	۳ ■	۴ ■	۵ ■	۶ ■	۷ ■	۸ ■	۹ ■	۱۰ ■
SiO ₂	۳۴٫۷۴	۳۵٫۱۸	۳۵٫۳۸	۳۵٫۵۷	۳۵٫۷۰	۳۵٫۲۹	۳۴٫۹۵	۳۵٫۲۳	۳۵٫۳۵	۳۵٫۰۱
TiO ₂	۰٫۱۶	۰٫۴۶	۰٫۷۱	۰٫۷۰	۰٫۷۵	۰٫۱۸	۰٫۸۷	۰٫۸۵	۰٫۸۵	۰٫۸۱
Al ₂ O ₃	۳۵٫۴۵	۳۴٫۵۲	۳۴٫۳۱	۳۴٫۲۷	۳۵٫۱۳	۳۵٫۰۲	۳۴٫۵۹	۳۴٫۷۹	۳۵٫۱۳	۳۵٫۳۶
FeO	۱۳٫۱۳	۱۳٫۱۶	۱۳٫۰۵	۱۳٫۳۷	۱۳٫۴۰	۱۳٫۳۵	۱۳٫۴۹	۱۳٫۲۳	۱۳٫۴۴	۱۳٫۴۳
MgO	۰٫۶۵	۰٫۶۶	۰٫۶۹	۰٫۵۶	۰٫۶۴	۰٫۶۰	۰٫۷۵	۰٫۹۶	۰٫۶۶	۰٫۶۲
CaO	۰٫۱۸	۰٫۲۱	۰٫۲۰	۰٫۱۸	۰٫۱۷	۰٫۲۱	۰٫۲۱	۰٫۲۳	۰٫۲۲	۰٫۲۵
MnO	۰٫۱۳	۰٫۱۴	۰٫۱۶	۰٫۱۶	۰٫۱۷	۰٫۱۸	۰٫۱۷	۰٫۱۶	۰٫۱۵	۰٫۱۴
Na ₂ O	۱٫۶۳	۱٫۴۸	۱٫۵۲	۰٫۶۱	۱٫۵۴	۱٫۵۷	۱٫۴۱	۱٫۳۹	۱٫۵۶	۱٫۷۶
K ₂ O	۰٫۰۴	۰٫۰۴	۰٫۰۶	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۳	۰٫۰۵	۰٫۰۴	۰٫۰۵
مجموع	۸۶٫۱	۸۵٫۸۶	۸۶٫۰۹	۸۶٫۴۸	۸۷٫۵۸	۸۵٫۴۸	۸۶٫۴۷	۸۶٫۶۹	۸۷٫۴۲	۸۷٫۵۰
Si	۵٫۸۲	۵٫۹۰	۵٫۹۲۵	۵٫۹۴۰	۵٫۸۸۰	۵٫۸۰۳	۵٫۸۰۳	۵٫۸۶۸	۵٫۸۴۴	۵٫۷۹۷
Ti	۰٫۰۲	۰٫۰۵۸	۰٫۰۸۹	۰٫۰۸۸	۰٫۰۹۳	۰٫۰۲۳	۰٫۰۲۳	۰٫۱۰۶	۰٫۱۰۶	۰٫۱۰۱
Al	۶٫۹۹	۶٫۸۳۳	۶٫۷۷۲	۶٫۷۴۵	۶٫۸۲۴	۶٫۹۸۵	۶٫۹۸۵	۶٫۸۲۹	۶٫۸۴۴	۶٫۸۹۵
Fe ²⁺	۱٫۸۳	۱٫۸۴۸	۱٫۸۲۸	۱٫۸۶۷	۱٫۸۴۷	۱٫۸۸۹	۱٫۸۸۹	۱٫۸۴۳	۱٫۸۵۸	۱٫۸۵۸
Mg	۰٫۱۶۲	۰٫۱۶۵	۰٫۱۷۲	۰٫۱۳۹	۰٫۱۵۷	۰٫۱۵۱	۰٫۱۵۱	۰٫۱۷۱	۰٫۱۶۳	۰٫۱۵۳
Mn	۰٫۰۱۸	۰٫۰۲۰	۰٫۰۲۳	۰٫۰۲۳	۰٫۰۲۴	۰٫۰۲۶	۰٫۰۲۶	۰٫۰۲۳	۰٫۰۲۱	۰٫۰۲۰
Ca	۰٫۰۳۲	۰٫۰۳۸	۰٫۰۳۶	۰٫۰۳۲	۰٫۰۳۰	۰٫۰۳۸	۰٫۰۳۸	۰٫۰۴۱	۰٫۰۳۹	۰٫۰۴۴
Na	۰٫۵۲۹	۰٫۴۸۲	۰٫۴۹۴	۰٫۵۲۱	۰٫۴۹۲	۰٫۵۱۵	۰٫۵۱۵	۰٫۴۴۹	۰٫۵۰۰	۰٫۵۶۵
K	۰٫۰۰۹	۰٫۰۰۹	۰٫۰۱۳	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۰۸	۰٫۰۴۴
FeO+MgO	۱۳٫۷۸	۱۳٫۸۲	۱۳٫۷۴	۱۳٫۹۳	۱۴٫۰۴	۱۳٫۹۵	۱۳٫۹۵	۱۳٫۹۲	۱۴٫۱۰	۱۴٫۰۵
FeO/FeO+MgO	۰٫۹۵	۰٫۹۵۲	۰٫۹۴۹	۰٫۹۵۹	۰٫۹۳۰	۰٫۹۵۶	۰٫۹۵۶	۰٫۹۵۰	۰٫۹۵۳	۰٫۹۵۵
X _{site}	۰٫۵۷	۰٫۵۲۹	۰٫۵۴۳	۰٫۵۶۴	۰٫۵۲۳	۰٫۵۶۴	۰٫۵۶۴	۰٫۵۰۱	۰٫۵۴۷	۰٫۶۲۰
X _{vac}	۰٫۴۳	۰٫۴۷۱	۰٫۴۵۷	۰٫۴۶۳	۰٫۴۶۷	۰٫۴۳۶	۰٫۴۳۶	۰٫۴۹۹	۰٫۴۵۳	۰٫۳۸۰
Na+K	۰٫۵۳۸	۰٫۴۹۱	۰٫۵۰۷	۰٫۵۳۲	۰٫۵۰۳	۰٫۵۲۶	۰٫۵۲۶	۰٫۴۶۰	۰٫۵۰۸	۰٫۵۷۶
X _{vac} +Na	۰٫۹۵۹	۰٫۹۵۳	۰٫۹۵۱	۰٫۹۸۴	۰٫۹۵۹	۰٫۹۵۱	۰٫۹۵۱	۰٫۹۴۸	۰٫۹۵۳	۰٫۹۴۵
X _{vac} /X _{vac} +Na	۰٫۴۴	۰٫۴۹۲	۰٫۴۸۰	۰٫۴۷۰	۰٫۴۸۶	۰٫۴۵۸	۰٫۴۵۸	۰٫۵۲۶	۰٫۴۷۵	۰٫۴۰۲
Mg/Mg+Fe	۰٫۰۸۱	۰٫۰۸۲	۰٫۰۸۶	۰٫۰۶۹	۰٫۰۷۸	۰٫۰۷۴	۰٫۰۷۴	۰٫۰۸۴	۰٫۰۸۰	۰٫۰۷۶
Al in R2	۰٫۸۱۹	۰٫۷۴۱	۰٫۶۹۷	۰٫۶۸۵	۰٫۷۰۸	۰٫۷۸۷	۰٫۷۸۷	۰٫۶۹۷	۰٫۶۸۸	۰٫۶۹۲
R2*	۲٫۸۲۹	۲٫۷۷۴	۰٫۷۲۰	۲٫۷۱۴	۲٫۷۳۶	۲٫۸۵۳	۲٫۸۵۳	۲٫۷۳۴	۲٫۷۳۰	۲٫۷۲۳
Fe/Fe+Mg	۰٫۹۱۸	۰٫۹۱۸	۰٫۹۱۴	۰٫۹۳۰	۰٫۹۲۱	۰٫۹۲۵	۰٫۹۲۵	۰٫۹۱۵	۰٫۹۱۹	۰٫۹۲۳
R1=Na+Ca	۰٫۵۶۱	۰٫۵۲۰	۰٫۵۳۰	۰٫۵۵۳	۰٫۵۲۲	۰٫۵۵۳	۰٫۵۵۳	۰٫۴۹۰	۰٫۵۳۹	۰٫۶۰۹
R2=Fe ^{tot} +Mg+Mn	۲٫۰۱	۲٫۰۳۳	۲٫۰۲۳	۲٫۰۲۹	۲٫۰۲۸	۲٫۰۶۶	۲٫۰۶۶	۲٫۰۳۷	۰٫۴۴۲	۲٫۰۳۱
R3=Al+1.33Ti	۷٫۰۱	۶٫۹۱۰	۶٫۸۹۰	۶٫۸۵۹	۶٫۹۴۷	۷٫۰۱۵	۷٫۰۱۵	۶٫۹۶۹	۶٫۹۸۴	۷٫۰۲۹
R1+R2	۲٫۵۷	۲٫۵۵۳	۲٫۵۵۳	۲٫۵۸۲	۲٫۵۵۰	۲٫۶۱۹	۲٫۶۱۹	۲٫۵۲۷	۲٫۵۸۱	۲٫۶۴۰
R2*+Al in R2	۳٫۶۴۸	۳٫۵۱۵	۳٫۴۱۷	۳٫۳۹۹	۳٫۴۴۴	۳٫۸۵۳	۳٫۸۵۳	۳٫۴۳۱	۳٫۴۱۸	۳٫۴۱۵

ادامه جدول ۱

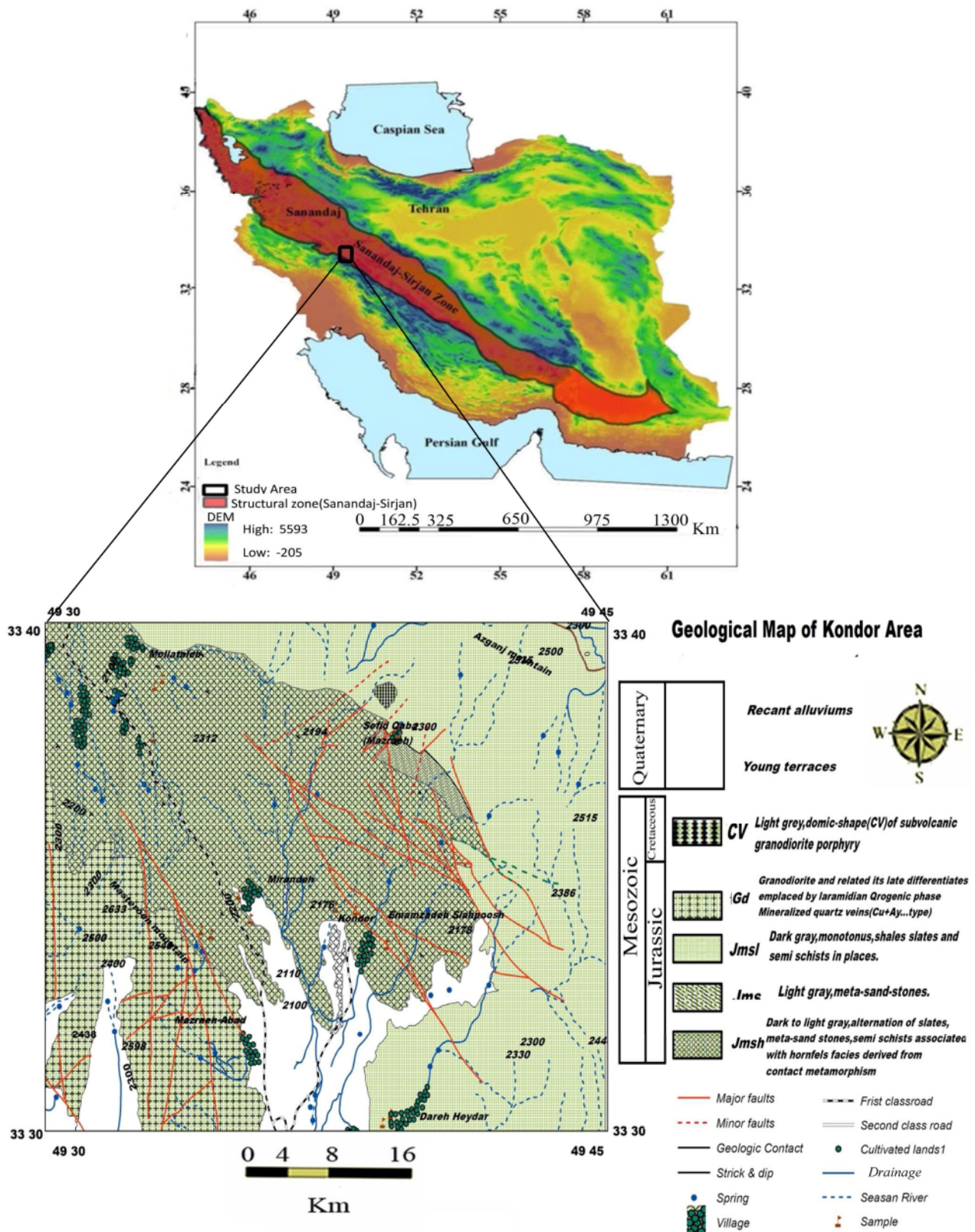
شماره نمونه	۱۱	۱۲	۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸	۱۹	۲۰
SiO ₂	۳۴٫۵۸	۳۵٫۵۴	۳۵٫۵۷	۳۵٫۶۰	۳۵٫۶۹	۳۶٫۲۰	۳۵٫۸۲	۳۵٫۷۸	۳۵٫۶۴	۳۵٫۶۹
TiO ₂	۰٫۸۵	۰٫۷۱	۰٫۰۰	۰٫۷۲	۰٫۵۵	۰٫۶۷	۰٫۶۶	۰٫۶۱	۰٫۶۷	۰٫۷۲
Al ₂ O ₃	۳۵٫۶۹	۳۴٫۷۰	۳۴٫۸۲	۳۴٫۵۸	۳۵٫۰۱	۳۴٫۹۰	۳۵٫۰۹	۳۴٫۷۴	۳۴٫۸۳	۳۴٫۸۱
FeO	۱۳٫۳۰	۱۳٫۵۹	۱۳٫۷۰	۱۳٫۶۷	۱۳٫۳۳	۱۳٫۲۴	۱۳٫۰۶	۱۳٫۰۰	۱۳٫۱۵	۱۳٫۰۸
MgO	۰٫۶۸	۰٫۶۱	۰٫۶۱	۰٫۶۱	۰٫۶۵	۰٫۸۲	۰٫۸۳	۰٫۸۷	۰٫۹۱	۰٫۸۵
CaO	۰٫۱۸	۰٫۲۰	۰٫۱۹	۰٫۱۶	۰٫۱۷	۰٫۱۵	۰٫۱۴	۰٫۱۶	۰٫۱۵	۰٫۱۶
MnO	۰٫۱۸	۰٫۱۵	۰٫۱۵	۰٫۱۷	۰٫۱۴	۰٫۲۰	۰٫۲۱	۰٫۲۳	۰٫۲۰	۰٫۱۹
Na ₂ O	۱٫۷۱	۱٫۵۶	۱٫۹۰	۱٫۴۹	۱٫۴۸	۱٫۵۴	۱٫۶۲	۱٫۵۷	۱٫۶۵	۱٫۵۶
K ₂ O	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۳	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۴	۰٫۰۵	۰٫۰۴	۰٫۰۳
مجموع	۸۷٫۲۴	۸۷٫۱۲	۸۷٫۰۰	۸۷٫۰۵	۸۷٫۰۸	۸۷٫۸۰	۸۷٫۵۰	۸۷٫۰۳	۸۷٫۲۵	۸۷٫۰۹
Si	۵٫۷۳۵	۵٫۸۹۷	۵٫۹۱۸	۵٫۹۱۲	۵٫۹۰۸	۵٫۹۴۱	۵٫۹۲۴	۵٫۹۲۴	۵٫۸۹۲	۵٫۹۰۵
Ti	۰٫۱۰۶	۰٫۰۸۹	۰٫۰۰۰	۰٫۰۹۰	۰٫۰۶۸	۰٫۰۸۳	۰٫۰۷۶	۰٫۰۷۶	۰٫۰۸۳	۰٫۰۹۰
Al	۶٫۹۷۶	۶٫۷۸۶	۶٫۸۲۷	۶٫۷۶۸	۶٫۸۳۱	۶٫۷۵۱	۶٫۷۹۹	۶٫۷۷۹	۶٫۷۸۷	۶٫۷۸۸
Fe ²⁺	۱٫۸۴۵	۱٫۸۸۶	۱٫۹۰۶	۱٫۸۹۸	۱٫۸۴۵	۱٫۸۱۷	۱٫۸۰۰	۱٫۸۰۰	۱٫۸۱۸	۱٫۸۱۰
Mg	۰٫۱۶۸	۰٫۱۵۱	۰٫۱۵۱	۰٫۱۵۱	۰٫۱۶۰	۰٫۲۰۱	۰٫۲۱۵	۰٫۲۱۵	۰٫۲۲۴	۰٫۲۱۰
Mn	۰٫۰۲۵	۰٫۰۲۱	۰٫۰۲۱	۰٫۰۲۴	۰٫۰۲۰	۰٫۰۲۸	۰٫۰۳۲	۰٫۰۳۲	۰٫۰۲۸	۰٫۰۲۷
Ca	۰٫۰۳۲	۰٫۰۳۶	۰٫۰۳۴	۰٫۰۲۸	۰٫۰۳۰	۰٫۰۲۶	۰٫۰۲۸	۰٫۰۲۸	۰٫۰۲۷	۰٫۰۲۸
Na	۰٫۵۵۰	۰٫۵۰۲	۰٫۶۱۳	۰٫۴۸۰	۰٫۴۷۵	۰٫۴۹۰	۰٫۵۰۴	۰٫۵۰۴	۰٫۵۲۹	۰٫۵۰۰
K	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۰۶	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۰	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۱۱	۰٫۰۰۸
FeO+MgO	۱۳٫۹۸	۱۴٫۲۰	۱۴٫۳۱	۱۴٫۲۸	۱۳٫۹۸	۱۴٫۰۸	۱۳٫۸۷	۱۳٫۸۷	۱۴٫۰۶	۱۳٫۹۳
FeO/FeO+MgO	۰٫۹۵۱	۰٫۹۵۷	۰٫۹۵۷	۰٫۹۵۷	۰٫۹۵۳	۰٫۹۴۰	۰٫۹۳۷	۰٫۹۳۷	۰٫۹۳۵	۰٫۹۳۸
X _{site}	۰٫۵۹۳	۰٫۵۴۹	۰٫۶۵۸	۰٫۵۱۴	۰٫۵۱۶	۰٫۵۲۶	۰٫۵۴۳	۰٫۵۴۳	۰٫۵۶۷	۰٫۵۳۶
X _{vac}	۰٫۴۰۷	۰٫۴۵۱	۰٫۳۴۲	۰٫۴۸۶	۰٫۴۸۴	۰٫۴۷۴	۰٫۴۵۷	۰٫۴۵۷	۰٫۴۳۳	۰٫۴۶۴
Na+K	۰٫۵۶۱	۰٫۵۱۳	۰٫۶۲۸	۰٫۴۸۶	۰٫۴۸۶	۰٫۵۰۰	۰٫۵۱۵	۰٫۵۱۵	۰٫۵۴۰	۰٫۵۰۸
X _{vac} +Na	۰٫۹۵۷	۰٫۹۵۳	۰٫۹۵۵	۰٫۹۶۶	۰٫۹۵۹	۰٫۹۷۴	۰٫۹۶۱	۰٫۹۶۱	۰٫۹۶۲	۰٫۹۶۴
X _{vac} /X _{vac} +Na	۰٫۴۲۵	۰٫۴۷۳	۰٫۳۵۸	۰٫۵۰۳	۰٫۵۰۴	۰٫۴۸۶	۰٫۴۷۵	۰٫۴۷۵	۰٫۴۵۰	۰٫۴۸۱
Mg/Mg+Fe	۰٫۰۸۳	۰٫۰۷۴	۰٫۰۷۳	۰٫۰۷۳	۰٫۰۷۹	۰٫۰۹۹	۰٫۱۰۶	۰٫۱۰۶	۰٫۱۰۹	۰٫۱۰۳
Al in R2	۰٫۷۲۱	۰٫۶۸۳	۰٫۷۴۵	۰٫۶۸۰	۰٫۷۳۹	۰٫۶۹۲	۰٫۷۰۲	۰٫۷۰۲	۰٫۶۹۷	۰٫۶۹۳
R2*	۲٫۷۵۹	۲٫۷۴۱	۲٫۸۲۳	۲٫۷۵۳	۰٫۷۶۴	۲٫۷۳۹	۲٫۷۴۹	۲٫۷۴۹	۲٫۷۶۷	۲٫۷۴۰
Fe/Fe+Mg	۰٫۹۱۶	۰٫۹۲۵	۰٫۹۲۶	۰٫۹۲۶	۰٫۹۲۰	۰٫۹۰۰	۰٫۸۹۳	۰٫۸۹۳	۰٫۸۹۸	۰٫۸۶۹
R1=Na+Ca	۰٫۵۸۲	۰٫۵۳۸	۰٫۹۴۷	۰٫۵۰۸	۰٫۵۰۵	۰٫۵۱۶	۰٫۵۱۵	۰٫۵۱۵	۰٫۵۴۰	۰٫۵۰۸
R2=Fe ^{tot} +Mg+Mn	۲٫۰۳۸	۲٫۰۵۸	۲٫۰۷۸	۲٫۰۷۳	۰٫۰۲۵	۲٫۰۵۵	۰٫۰۴۷	۲٫۰۴۷	۲٫۰۷۰	۲٫۰۴۷
R3=Al+1.33Ti	۷٫۱۱۶	۶٫۹۰۰	۶٫۸۲۷	۶٫۸۸۷	۶٫۹۲۱	۶٫۸۶۱	۶٫۸۸۰	۶٫۸۸۰	۶٫۸۹۸	۶٫۹۰۰
R1+R2	۲٫۶۲۰	۲٫۵۶۹	۲٫۷۲۵	۲٫۵۸۱	۲٫۵۳۰	۲٫۵۷۱	۲٫۵۶۲	۲٫۵۶۲	۲٫۶۱۰	۰٫۵۵۰
R2*+Al in R2	۳٫۴۸۰	۳٫۴۲۴	۳٫۵۶۸	۳٫۴۳۳	۳٫۵۰۳	۳٫۴۳۱	۳٫۴۵۱	۳٫۴۵۱	۳٫۴۶۴	۳٫۴۳۳

ادامه جدول ۱

شماره نمونه	۲۱ ▲	۲۲ ▲	۲۳ ▲	۲۴ ▲	۲۵ ▲	۲۶ ▲	۲۷ ▲	۲۸ ▲	۲۹ ●	۳۰ ●
SiO ₂	۳۶۶۰	۳۵۵۵	۳۵۸۵	۳۵۸۱	۳۵۶۶	۳۵۹۷	۳۵۹۷	۳۶۱۷	۳۴۸۰	۳۶۲۴
TiO ₂	۱۰۵	۰۹۰	۰۶۷	۰۷۸	۰۷۲	۰۷۰	۰۷۳	۰۷۱	۰۴۰	۰۶۸
Al ₂ O ₃	۳۴۰۷	۳۴۴۹	۳۵۴۴	۳۴۵۴	۳۴۴۴	۳۴۴۵	۳۴۶۳	۳۴۹۳	۳۴۸۵	۳۵۴۴
FeO	۱۱۹۶	۱۱۹۹	۱۱۹۹	۱۱۸۶	۱۲۱۳	۱۲۳۷	۱۲۴۱	۱۲۲۱	۱۲۱۷	۱۱۷۹
MgO	۱۶۷	۱۶۱	۱۶۱	۱۶۳	۱۵۸	۱۸۵	۱۷۶	۱۸۳	۱۸۰	۲۱۸
CaO	۰۱۷	۰۲۲	۰۲۰	۰۱۸	۰۱۸	۰۲۰	۰۱۸	۰۲۰	۰۲۱	۰۲۵
MnO	۰۱۶	۰۱۷	۰۱۶	۰۱۷	۰۱۷	۰۱۵	۰۲۰	۰۱۹	۰۱۹	۰۱۶
Na ₂ O	۱۶۱	۱۵۵	۱۵۵	۱۵۴	۱۵۹	۱۵۳	۱۵۳	۱۵۶	۱۷۰	۱۶۶
K ₂ O	۰۰۴	۰۰۳	۰۰۵	۰۰۳	۰۰۵	۰۰۴	۰۰۳	۰۰۵	۰۰۳	۰۰۳
مجموع	۸۷۳۵	۸۶۵۴	۸۶۵۲	۸۶۵۵	۸۶۵۳	۸۶۶۰	۸۷۴۶	۸۷۸۸	۸۶۱۷	۸۸۴۶
Si	۶۰۰۲	۵۸۹۵	۵۹۳۸	۵۸۵۵	۵۹۱۶	۵۶۹۳	۵۹۱۰	۵۹۰۷	۵۸۱۰	۵۸۶۷
Ti	۰۱۲۹	۰۱۱۲	۰۰۸۳	۰۰۹۶	۰۰۹۰	۰۰۰۰	۰۰۹۰	۰۰۸۷	۰۰۵۰	۰۰۸۳
Al	۶۵۸۵	۶۷۴۰	۶۱۲۳	۶۸۴۹	۶۷۳۴	۶۷۳۱	۶۷۰۵	۶۷۲۳	۶۸۵۷	۶۷۶۲
Fe ²⁺	۱۶۴۰	۱۶۶۳	۱۶۶۱	۱۶۶۲	۱۶۸۳	۱۷۱۵	۱۷۰۵	۱۶۶۸	۱۶۹۹	۱۵۹۶
Mg	۰۴۰۸	۰۳۹۸	۰۳۹۸	۰۳۹۷	۰۳۹۱	۰۴۵۷	۰۴۳۱	۰۴۴۶	۰۴۴۸	۰۵۲۶
Mn	۰۰۲۲	۰۰۲۴	۰۰۲۲	۰۰۲۴	۰۰۲۴	۰۰۲۱	۰۰۲۸	۰۰۲۶	۰۰۲۷	۰۰۲۲
Ca	۰۰۳۰	۰۰۳۹	۰۰۳۹	۰۰۳۲	۰۰۳۲	۰۰۳۶	۰۰۳۲	۰۰۳۵	۰۰۳۸	۰۰۴۳
Na	۰۵۱۲	۰۴۹۸	۰۴۹۸	۰۴۸۸	۰۵۱۱	۰۴۹۲	۰۴۸۷	۰۴۹۴	۰۵۵۰	۰۵۲۱
K	۰۰۰۸	۰۰۰۶	۰۰۱۱	۰۰۱۰	۰۰۰۶	۰۰۰۸	۰۰۰۶	۰۰۱۰	۰۰۰۶	۰۰۰۶
FeO+MgO	۱۳۶۳	۱۳۶۰	۱۳۶۰	۱۳۴۹	۱۳۷۱	۱۴۲۲	۱۴۱۷	۱۴۰۴	۱۳۹۷	۱۳۹۷
FeO/FeO+MgO	۰۸۷۷	۰۸۸۰	۰۸۸۱	۰۸۷۹	۰۸۸۴	۰۸۶۹	۰۸۷۵	۰۸۶۹	۰۸۷۱	۰۸۴۳
X _{site}	۰۵۵۰	۰۵۴۳	۰۵۴۸	۰۵۳۰	۰۵۴۹	۰۵۳۶	۰۵۲۵	۰۵۳۹	۰۵۹۴	۰۵۷۰
X _{vac}	۰۴۵۰	۰۴۵۷	۰۴۵۲	۰۴۷۰	۰۴۵۱	۰۴۶۴	۰۴۷۵	۰۴۶۱	۰۴۰۶	۰۴۳۰
Na+K	۰۵۲۰	۰۵۰۴	۰۵۰۹	۰۴۹۸	۰۵۱۷	۰۵۰۰	۰۴۹۳	۰۵۰۴	۰۵۵۶	۰۵۲۷
X _{vac} +Na	۰۹۶۲	۰۹۵۵	۰۹۵۰	۰۹۵۸	۰۹۶۲	۰۹۵۶	۰۹۶۲	۰۹۵۵	۰۹۵۶	۰۹۵۱
X _{vac} /X _{vac} +Na	۰۴۶۷	۰۴۷۸	۰۴۷۵	۰۴۹۰	۰۴۶۸	۰۴۸۵	۰۴۹۳	۰۴۸۲	۰۴۲۴	۰۴۵۲
Mg/Mg+Fe	۰۱۹۹	۰۱۹۳	۰۱۹۳	۰۱۹۲	۰۱۸۸	۰۲۱۰	۰۲۰۱	۰۲۱۰	۰۲۱۱	۰۲۴۷
R2 در Al	۰۵۸۵	۰۶۳۵	۰۶۶۰	۰۷۰۵	۰۶۴۹	۰۶۹۳	۰۶۱۵	۰۶۳۰	۰۶۶۷	۰۶۲۹
R2*	۲۶۵۵	۲۷۲۰	۲۷۴۱	۲۷۱۸	۲۷۳۳	۲۸۸۰	۲۷۷۹	۲۷۷۰	۲۸۱۱	۲۷۷۳
Fe/Fe+Mg	۰۸۰۰	۰۸۰۶	۰۸۰۶	۰۸۰۷	۰۸۱۱	۰۷۸۹	۰۷۹۸	۰۷۸۹	۰۷۸۸	۰۷۵۲
R1=Na+Ca	۰۵۴۲	۰۵۳۷	۰۵۳۷	۰۵۲۰	۰۵۳۴	۰۵۲۸	۰۵۱۹	۰۵۲۹	۰۵۸۸	۰۵۶۴
R2=Fe ^{tot} +Mg+Mn	۲۰۷۰	۲۰۸۵	۲۶۱۹	۲۰۸۳	۲۰۹۳	۲۱۹۳	۲۱۶۴	۲۱۴۰	۲۱۴۴	۲۱۴۴
R3=Al+1.33Ti	۶۷۵۶	۶۸۸۰	۶۸۳۳	۶۹۷۰	۶۸۵۳	۶۷۳۱	۶۸۲۴	۶۸۳۸	۶۹۲۳	۶۸۷۲
R1+R2	۲۶۱۲	۲۶۲۲	۲۶۱۹	۲۶۰۳	۲۶۴۱	۲۷۲۰	۲۶۸۳	۲۶۶۹	۲۷۳۲	۲۷۰۸
R2 در R2*+Al	۳۲۴۰	۳۲۵۵	۳۲۴۰	۳۲۵۳	۳۲۶۸	۳۲۵۹	۳۲۹۴	۳۲۴۰	۳۲۷۸	۳۲۴۰

ادامه جدول ۱:

شماره نمونه	۳۱ ●	۳۲ ●	۳۳ ●	۳۴ ●	۳۵ ●	۳۶ ◆	۳۷ ◆	۳۸ ◆	۳۹ ◆	۴۰ ◆
SiO ₂	۳۵,۵۴	۳۴,۹۶	۳۵,۱۵	۳۴,۹۸	۳۴,۹۸	۳۶,۲۳	۳۶,۱۵	۳۶,۳۸	۳۶,۵۹	۳۶,۳۲
TiO ₂	۰,۸۳	۰,۸۴	۱,۰۲	۰,۶۵	۰,۶۵	۰,۳۳	۰,۲۹	۰,۳۷	۰,۸۷	۰,۸۲
Al ₂ O ₃	۳۳,۸۵	۳۴,۵۵	۳۳,۷۹	۳۴,۶۸	۳۴,۶۸	۳۵,۵۴	۳۵,۵۴	۳۶,۶۳	۳۴,۸۵	۳۵,۱۶
FeO	۱۲,۴۱	۱۲,۳۷	۱۲,۰۰	۱۲,۲۵	۱۲,۲۵	۱۲,۰۸	۱۲,۲۰	۱۲,۰۶	۱۱,۹۷	۱۲,۱۱
MgO	۱,۴۹	۱,۵۷	۱,۷۷	۱,۸۵	۱,۸۵	۱,۴۰	۱,۳۸	۱,۶۳	۱,۸۵	۱,۶۸
CaO	۰,۲۲	۰,۲۷	۰,۲۷	۰,۲۵	۱,۲۵	۰,۱۲	۰,۱۱	۰,۱۳	۱,۲۴	۱,۱۸
MnO	۰,۱۷	۰,۱۸	۱,۱۷	۰,۱۶	۰,۱۶	۰,۱۵	۰,۱۶	۰,۱۶	۰,۱۶	۱,۱۸
Na ₂ O	۱,۶۵	۱,۸۹	۱,۸۶	۱,۹۷	۱,۹۷	۱,۲۱	۱,۴۰	۱,۳۸	۱,۳۰	۱,۵۰
K ₂ O	۰,۰۵	۰,۰۶	۰,۰۵	۰,۰۵	۰,۰۵	۰,۰۴	۰,۰۳	۰,۰۳	۰,۰۴	۰,۰۴
مجموع	۸۷,۲۵	۷۲,۸۶	۸۵,۷۶	۸۶,۸۵	۸۶,۸۵	۸۷,۱۴	۸۷,۳۰	۸۸,۸۰	۸۷,۹۰	۸۷,۹۹
Si	۵,۹۳۲	۵,۸۱۶	۵,۸۴۴	۵,۸۵۹	۵,۸۰۷	۶,۰۱۱	۵,۹۹۵	۵,۸۵۵	۵,۹۵۱	۵,۹۱۳
Ti	۰,۱۰۴	۰,۱۰۵	۰,۱۲۸	۰,۱۱۹	۰,۰۸۱	۰,۰۴۱	۰,۰۳۶	۰,۰۴۵	۰,۱۰۶	۰,۱۰۰
Al	۶,۶۵۹	۶,۷۷۵	۶,۶۹۳	۶,۶۹۰	۶,۷۸۵	۶,۷۵۴	۶,۷۵۱	۶,۹۴۸	۶,۶۸۳	۶,۷۴۶
Fe ²⁺	۱,۷۳۲	۱,۷۲۱	۱,۷۴۱	۱,۶۸۶	۱,۷۰۱	۱,۶۷۶	۱,۶۹۲	۱,۶۲۳	۱,۶۲۹	۱,۶۴۹
Mg	۰,۳۷۱	۰,۳۸۹	۰,۴۱۴	۰,۴۴۳	۰,۴۵۸	۰,۳۴۶	۰,۳۴۱	۰,۳۹۱	۰,۴۴۹	۰,۴۰۸
Mn	۰,۰۲۴	۰,۰۲۵	۰,۰۲۴	۰,۰۲۴	۰,۰۲۲	۰,۰۲۱	۰,۰۲۲	۰,۰۲۲	۰,۰۲۲	۰,۰۲۵
Ca	۰,۰۳۹	۰,۰۴۸	۰,۰۵۰	۰,۰۴۹	۰,۰۴۴	۰,۰۲۱	۰,۰۲۰	۰,۰۲۲	۰,۰۴۲	۰,۰۳۱
Na	۰,۵۳۴	۰,۶۱۰	۰,۵۵۴	۰,۶۰۶	۰,۶۳۴	۰,۳۸۹	۰,۴۵۰	۰,۴۳۱	۰,۴۱۰	۰,۴۷۳
K	۰,۰۱۱	۰,۰۱۳	۰,۰۱۹	۰,۰۱۱	۰,۰۱۱	۰,۰۰۸	۰,۰۰۶	۰,۰۰۶	۰,۰۰۸	۰,۰۰۸
FeO+MgO	۱۳,۹۰	۱۳,۹۴	۱۴,۱۹	۱۳,۷۷	۱۴,۱۰	۱۳,۴۸	۱۳,۵۸	۱۳,۶۹	۱۳,۸۲	۱۳,۷۹
FeO/FeO+MgO	۰,۸۹۲	۰,۸۸۷	۰,۸۸۲	۰,۸۷۱	۰,۸۵۸	۰,۸۹۶	۰,۸۹۸	۰,۸۸۰	۰,۸۶۶	۰,۸۷۸
X _{site}	۰,۵۸۴	۰,۶۷۱	۰,۶۲۳	۰,۶۶۶	۰,۶۸۹	۰,۴۱۸	۰,۴۷۶	۰,۴۵۹	۰,۴۶۰	۰,۵۱۲
X _{vac}	۰,۴۱۶	۰,۶۲۹	۰,۳۷۷	۰,۳۳۴	۰,۳۱۱	۰,۵۸۲	۰,۴۲۴	۰,۵۴۱	۰,۵۴۰	۰,۴۸۸
Na+K	۰,۵۴۵	۰,۶۲۳	۰,۵۷۳	۰,۶۱۷	۰,۶۴۵	۰,۳۹۷	۰,۴۵۶	۰,۴۳۷	۰,۴۱۸	۰,۴۸۱
X _{vac} +Na	۰,۹۵۰	۰,۹۳۹	۰,۹۳۱	۰,۹۴۰	۰,۹۴۵	۰,۹۷۱	۰,۵۷۴	۰,۹۷۲	۰,۹۵۰	۰,۹۶۱
X _{vac} /X _{vac} +Na	۰,۴۳۷	۰,۱۵۰	۰,۴۰۰	۰,۳۵۵	۰,۳۲۹	۰,۵۹۹	۰,۵۳۷	۰,۵۵۶	۰,۵۶۸	۰,۵۰۷
Mg/Mg+Fe	۰,۱۷۶	۰,۱۸۴	۰,۱۹۲	۰,۲۰۸	۰,۲۱۲	۰,۱۷۱	۰,۱۶۷	۰,۱۹۴	۰,۲۱۶	۰,۱۹۸
Al in R2	۰,۵۹۱	۰,۵۹۱	۰,۵۳۷	۰,۵۴۹	۰,۵۹۱	۰,۷۵۴	۰,۷۴۷	۰,۸۰۳	۰,۶۳۶	۰,۶۵۹
R2*	۲,۷۱۸	۲,۷۲۶	۲,۷۲۸	۲,۷۰۲	۲,۷۷۲	۲,۷۹۰	۲,۸۰۲	۲,۸۳۹	۲,۷۳۶	۲,۷۴۱
Fe/Fe+Mg	۰,۸۲۳	۰,۸۱۵	۰,۸۰۵	۰,۷۹۱	۰,۷۸۸	۰,۸۲۸	۰,۸۳۲	۰,۸۰۵	۰,۷۸۳	۰,۸۰۰
R1=Na+Ca	۰,۵۷۳	۰,۶۵۸	۰,۶۰۴	۰,۶۵۵	۰,۶۷۸	۰,۴۱۰	۰,۴۷۰	۰,۴۵۳	۰,۴۵۲	۰,۵۰۴
R2=Fe ^{tot} +Mg+Mn	۲,۱۲۷	۲,۱۳۵	۲,۱۷۹	۲,۱۵۳	۲,۱۸۱	۲,۰۴۳	۲,۰۵۵	۲,۰۳۶	۲,۱۰۰	۲,۰۸۲
R3=Al+1.33Ti	۶,۷۹۸	۶,۹۱۴	۶,۸۶۳	۶,۸۴۸	۶,۸۹۲	۶,۸۰۸	۶,۷۹۸	۷,۰۰۷	۶,۸۲۶	۶,۸۷۹
R1+R2	۲,۶۶۴	۲,۷۹۳	۲,۷۸۳	۲,۸۰۰	۲,۸۵۹	۲,۴۵۳	۲,۵۲۵	۲,۴۸۹	۲,۵۵۲	۲,۵۸۶
R2 در R2*+Al	۳,۳۰۹	۳,۳۱۷	۳,۲۶۵	۳,۲۵۰	۳,۳۶۳	۳,۵۵۱	۳,۵۴۹	۳,۶۴۲	۳,۳۷۲	۳,۴۰۰



شکل ۱ نقشه زمین‌شناسی ناحیه کندر برگرفته از مرجع [۲۵] با تغییر و جایگاه ناحیه مورد بررسی بر آن

ویژگی های صحرایی و سنگ نگاری واحدهای تورمالین دار

روابط صحرایی بین مجموعه های سنگ شناسی موجود در منطقه (مجموعه های گرانیتی و دگرگونه ها)، ارتباط رگه های آپلیتی و پگماتیتهای این مجموعه ها و ارتباط رگه های کوارتز-تورمالینی با سنگ میزبان گرانیت، گرانودیوریت و کوارتز دیوریتی بررسی شدند. بررسی های صحرایی انجام شده نشان می دهد که در بخش های مختلف منطقه، گرانیت ها، کوارتز دیوریت ها و گرانودیوریت ها میزبان واحدهای تورمالین دار هستند. توده گرانیتوئیدی ملاطالب با بافت پگماتیتهای دربردارنده کانی های تورمالین (با چند رنگی آبی کمرنگ و ساخت منطقه ای)، کوارتز، مسکوویت، پلاژیوکلاز با ماکل چندریخت، پرتیت و اپیدوت است [۳۷]. تورمالین های ملاطالب به صورت دانه ریز و به وفور در رگه های آپلیتی و به صورت دانه درشت در رگه های پگماتیتهای متعدد موجود در توده های گرانیتوئیدی برونزد دارند. این تورمالین ها به شکل عدسی کشیده و به طول ۱۸ متر و ضخامت متوسط ۲ متر در میان توده پگماتیتهای ملاطالب قرار دارند که گاه از نوع تورمالینیت و شامل ۱۰۰ درصد تورمالین هستند (شکل ۲ الف). در ناحیه ملاطالب رگه های پگماتیتهای و آپلیتی-پگماتیتهای تورمالین دار در سنگ های گرانودیوریتی نیز برونزد دارند که به صورت دانه ریز و در میان یک شکاف بوجود آمده و توسط سیلیس و فلدسپات احاطه شده اند (شکل ۲ ب). این تورمالین ها اغلب توسط رگچه های نازک تغذیه می شوند و می توانند برآمده از یک فاز غنی از بور (B) در فازهای پایانی باشند [۳۸]. این گرانودیوریت ها، شامل تورمالین با چندرنگی معکوس سبز-آبی همراه کوارتز، پلاژیوکلاز و مسکوویت و همچنین به صورت لکه های قهوه ای در لبه و آبی در وسط با چندرنگی معکوس که بخش عمده آن همراه با کوارتز است و پلاژیوکلاز با ماکل چندریخت، میکروکلین و پرتیت های بسیار درشت نیز دیده می شود. از طرف دیگر، رگه های دربردارنده تورمالین ریز در زیر میکروسکوپ، شامل تورمالین با چندرنگی معکوس آبی (در وسط) و قهوه ای (در لبه)، اسفن، کلریت و پلاژیوکلاز با بافت آپلیتی هستند. همچنین، پگماتیت های شامل تورمالین و مسکوویت های بسیار دانه درشت با روند شمال غربی-جنوب شرقی پیرامون توده گرانیتوئیدی ملاطالب به خوبی دیده می شوند. این تورمالین ها خود شکل و به صورت تیغه های منفرد هستند و رشد افشانه ای دارند که اندازه آنها به ۱۲ تا ۲۰

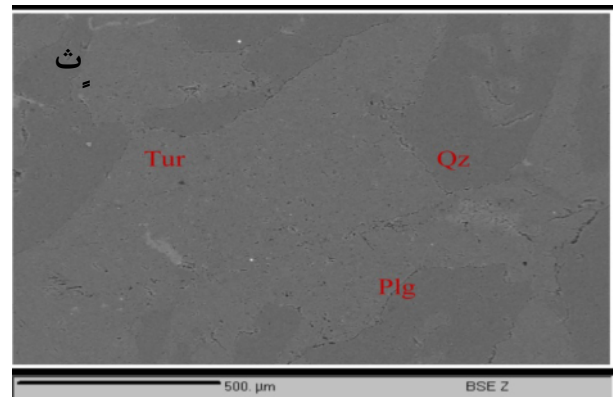
سانتی متر می رسد. در نمونه دستی این سنگ ها، مسکوویت های درشت، تورمالین و کوارتز قابل تشخیص هستند (شکل ۲ پ). گاهی تورمالین گرهرکی همراه با کوارتز در این گرانیت ها دیده می شود که در نمونه دستی دارای مرکز تیره و لبه روشن هستند. قطر گرهرک ها از ۱۵ میلیمتر در هسته تیره تا حدود ۳۰ میلیمتر در قسمت روشن متغیر است (شکل ۲ ت). این تغییر رنگ در نتیجه تبادل های یونی بین مرکز و لبه گرهرک های تورمالین بوجود آمده است که منجر به پایداری بیشتر مرکز گرهرک نسبت به لبه آن می شود [۱۵]. میانبارهای موسکوویت و گاهی فلدسپار درون درشت بلورهای تورمالین دیده می شود. شکل گرهرک ها متفاوت است، اما بیشتر آنها کروی یا شبه کروی هستند (شکل ۲ ت). در مقاطع نازک، برش طولی این تورمالین ها دارای چندرنگی بسیار شدید قهوه ای تا سبز است. فلدسپارها حدود ۵ درصد حجم نمونه را تشکیل داده اند، دارای ترکیب قلیایی از نوع ارتوز و آل بیت هستند و بیشتر کمی رسی و گاهی نیز سریستی شده اند. گاهی روی این فلدسپارها، تورمالین های ریزبلور قرار دارند. اندازه مسکوویت گاهی تا یک میلیمتر می رسد و اغلب در فضاهای بین تورمالین ها و همراه با کوارتز مشاهده می شود. گاهی خمش و چین خوردگی کوچک در مسکوویت ها دیده می شود که بیانگر ایجاد تنش و دگرشکلی در این نمونه است. مسکوویت ها اغلب به شکل تخته ای و ریز تا متوسط بلور هستند (شکل ۲ ث). گاهی فلدسپات و تورمالین در دو مجموعه کاملاً مجزا کنار یکدیگر قابل مشاهده اند (شکل ۲ ج).

شیمی کانی تورمالین در منطقه مورد بررسی

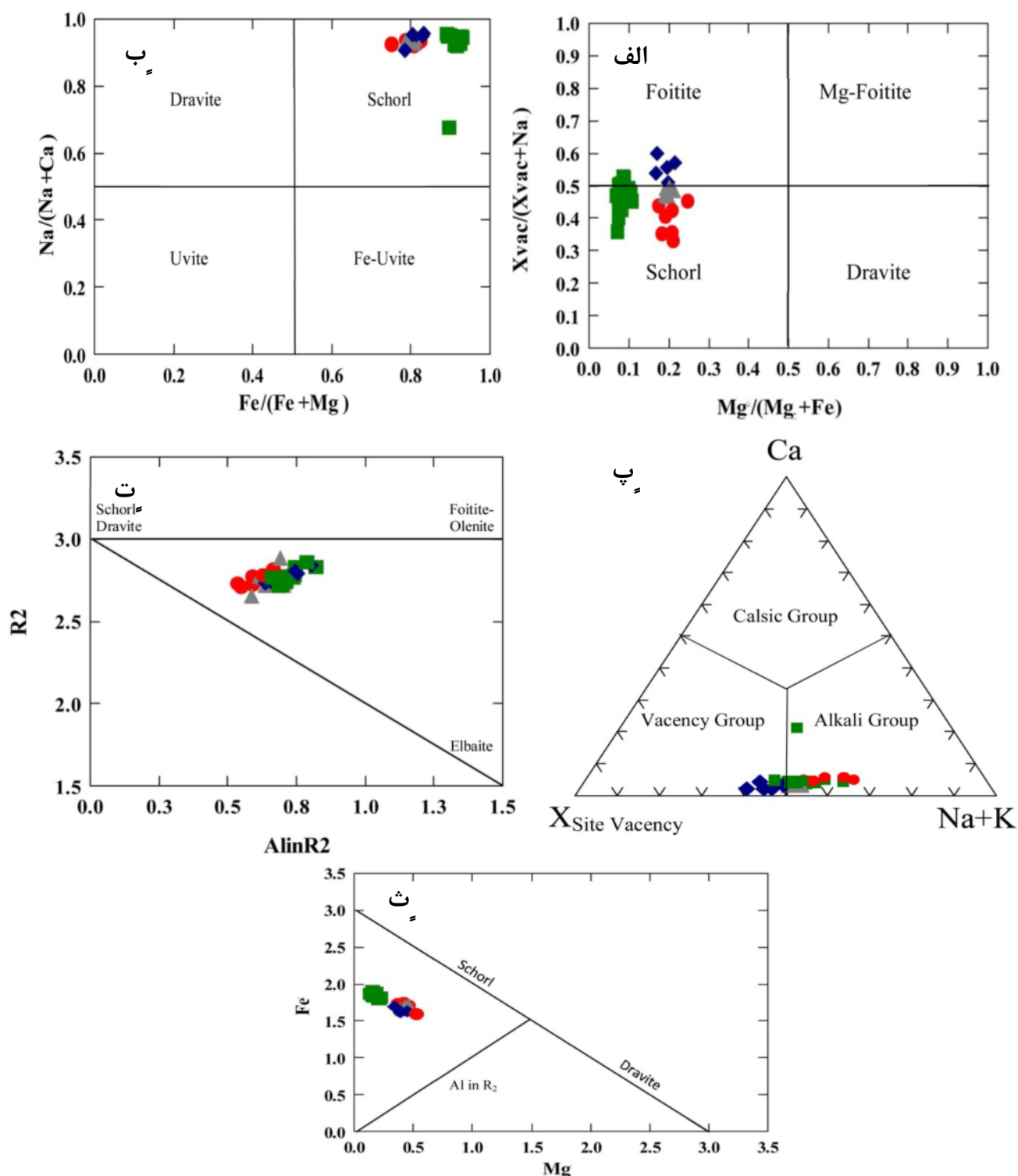
با استفاده از داده های تجزیه ریزپردازشی انجام شده از تورمالین های موجود در ناحیه مورد بررسی و فرمول ساختاری بر اساس ۳۱ آنیون، تغییرات ترکیبی در نسبت های Ca, Na, Mg, Fe و نوع تورمالین ها به کمک نمودار دوتایی $X_{vac}/X_{Na+Mg+Fe}$ بررسی شد (شکل ۳ الف). بر اساس این نمودار، همه تورمالین ها در گستره بین شورل-فوئیتیت با تمرکز بیشتر در منطقه شورلیت قرار گرفته اند. همچنین با توجه به این نمودار، رگه های آپلیتی-پگماتیتهای تورمالین دار، تورمالین های گرهرکی و بیشتر تورمالین های موجود در پگماتیت ها دارای مقدار کمتری از $Mg/Mg+Fe$ هستند و در قسمت شورلیت قرار دارند و رگه های کوارتز-تورمالین و بخشی از تورمالین های موجود در

نسبت به $Fe/Fe+Mg$ [۴۰] همه تورمالین‌ها در ناحیه شورلیت قرار می‌گیرند. بر اساس این نمودار، تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها دارای نسبت بالاتری از $Fe/Fe+Mg$ هستند (شکل ۳ ب).

پگماتیت‌ها نیز دارای مقدار بیشتری از نسبت $Mg/Mg+Fe$ بوده و وابسته به قطب فوئیتیت هستند. با توجه به تمایل نمونه‌ها به سمت قطب شورلیت در مقایسه با دراویت، در مجموع می‌توان گرفت که مقدار Fe نمونه‌ها از مقدار Mg بیشتر است. از طرف دیگر، با استفاده از نمودار $Na/Na+Ca$



شکل ۲ الف) تصویر صحرایی پگماتیت‌های دربردارنده تورمالین و مسکوویت‌های بسیار دانه درشت (دید به سمت شرق، ب) تصویر صحرایی رگه‌های آپلیتی و آپلیتی-پگماتیته تورمالین‌دار که در سنگ‌های گرانودیوریتی بروز دارند (دید به سمت غرب، پ) تصویر صحرایی پگماتیت‌های دربردارنده تورمالین و مسکوویت‌های بسیار دانه درشت با روند شمال غربی- جنوب شرقی که پیرامون توده ملاطال به خوبی دیده می‌شوند. این تورمالین‌ها خود شکل و به صورت تیغه‌های منفرد هستند (دید به سمت جنوب، ت) تصویر صحرایی تورمالین‌های گرهمی همراه با کوارتز و فلدسپات در گرانیت‌ها (دید به سمت جنوب غرب، ث) تصویر ریزپردازش الکترونی از تورمالین به همراه کوارتز و پلاژیوکلاز (ج) تصویر صحرایی فلدسپات و تورمالین در دو فاز کاملاً مجزا در کنار یکدیگر (دید به سمت جنوب).



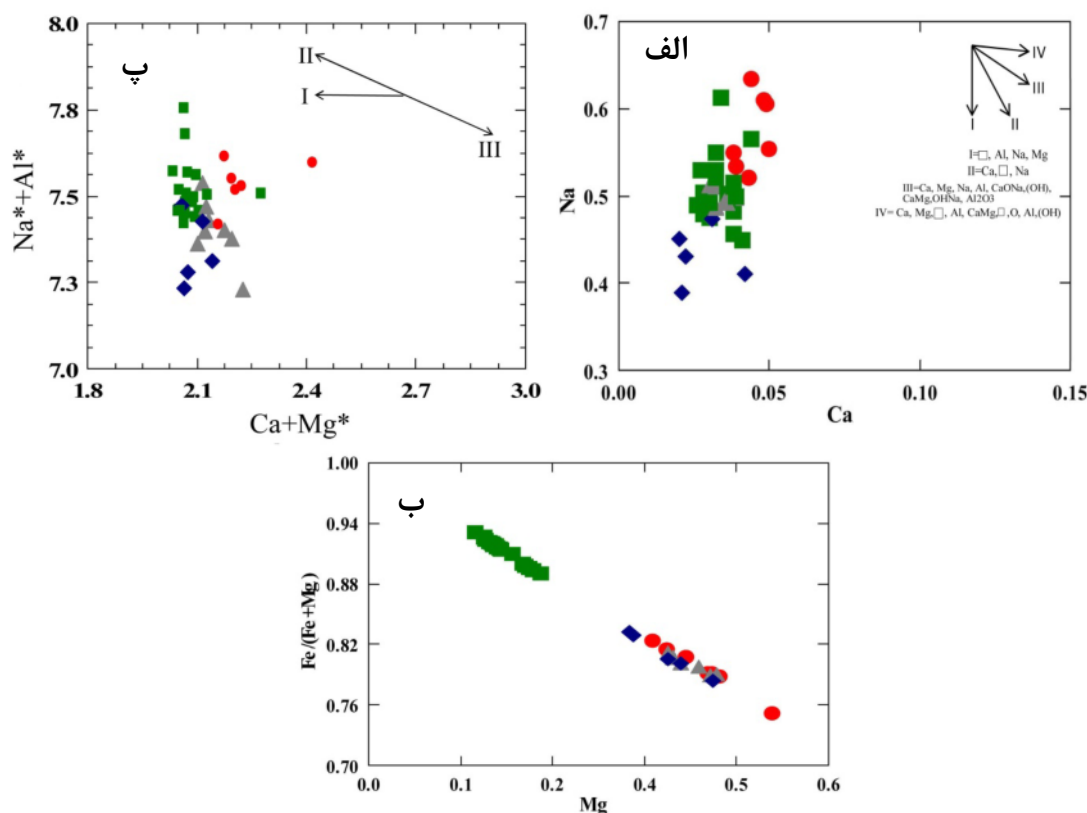
شکل ۳ جایگاه ترکیبی تورمالین‌های ملاطالب (استان لرستان) در الف) نمودار دوتایی $X\text{-vac}/X\text{-vac}+Na$ نسبت به $Mg/Mg+Fe$ [۳۹] که همه تورمالین‌ها در گستره بین شورل-فوئیتیت با تمرکز بیشتر در منطقه شورلیت قرار گرفته‌اند، ب) نمودار $Na/(Na+Ca)$ نسبت به $Fe/(Fe+Mg)$ [۴۰]، که همه نمونه‌ها در گستره شورلیت قرار گرفته‌اند، پ) نمودار مثلثی Ca ، $(Na+K)$ ، X ، [۳۹] که بیشتر تورمالین‌های موجود به انواع قلیائی تعلق دارند، ت) نمودار $R2^*$ نسبت به Al در $R2$ [۴۱]، $R2^* = Fe + Mg + Mn + Al$ ، $R2 = Al + 1.33Ti + Si - 12$ ، که با توجه به آن نشان می‌دهند که جایگاه Y همه نمونه‌های مورد بررسی به طور کامل پر نشده است. و ث) نمودار تغییرات Fe نسبت به Mg [۴۱] که نمونه‌ها در زیر خط $\sum(Fe+Mg)=3$ و در گستره با مقدار Mg کمتر از Fe ، یعنی شورلیت قرار می‌گیرند. علائم به کار رفته مانند جدول ۱ هستند.

همه نمونه‌هایی که زیر این خط قرار دارند دارای $\sum(\text{Fe}+\text{Mg}) < 3$ هستند و به صورت جانشینی Al در جایگاه Y در می‌آیند. چنان که از این نمودار پیداست هرچه $\sum(\text{Fe}+\text{Mg})$ کمتر باشد، میزان جانشینی Al در جایگاه Y بیشتر می‌شود. بر اساس این نمودار، همه نمونه‌های برداشت شده از تورمالین‌های موجود در ناحیه مورد بررسی دارای $\sum(\text{Fe}+\text{Mg}) < 3$ هستند و با دارا بودن مقدار Mg کمتر از Fe، در ناحیه شورلیت قرار می‌گیرند (شکل ۳ ث).

بر اساس نمودار Ca نسبت به Na (شکل ۴ الف)، وجود مقدار $\text{Ca} < 0.2$ در همه نمونه‌های مورد بررسی، نشانگر مقدار ناچیز اویت در ساختار تورمالین است. بر این اساس، وجود مقدار زیاد Al در جایگاه Y به علت جانشینی‌های AlOMg_{-1} و $(\text{OH})_{-1}$ است [۴۲]. همچنین پراکندگی داده‌های تورمالین در این نمودار نشان دهنده اهمیت سایر جانشینی‌ها مانند $\text{AlNa}_{-1}\text{Mg}_{-1}$ و تشکیل تهیجای X است [۴۳]. جایگاه نمونه‌ها در نمودار $\text{Ca} + \text{Mg}^*$ نسبت به $\text{Na}^* + \text{Al}^*$ (شکل ۴ ب) نشان دهنده تطابق خطی معکوس و درجه کم جانشینی اویت است.

تورمالین‌ها را براساس وجود یا عدم وجود فضالی خالی در جایگاه X و مقادیر Ca, Na, K، به سه دسته تورمالین‌های کلسیمی، قلیایی و انواعی که تهیجای X دارند تقسیم می‌کنند [۳۹]. بر اساس این رده‌بندی، نمونه‌های برداشت شده از رگه‌های آپلیتی-پگماتیتی تورمالین‌دار، تورمالین‌های گره‌کی و بیشتر تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها از انواع قلیایی هستند و رگه‌های کوارتز-تورمالین و یک نمونه نیز از تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها در منطقه تهیجای X دارند که این امر دلیل پایین بودن مقادیر Na, K موجود در جایگاه X در مقایسه با مقدار Ca است (شکل ۳ پ).

قرارگیری همه نمونه‌های مورد بررسی در نمودار R_2^* نسبت به Al در R_2 [۴۱]، نشان می‌دهد که جایگاه Y نمونه‌ها به طور کامل پر نشده است. کمبود در این جایگاه با جایگزینی مقداری از Fe, Mg موجود توسط Al, Li در جایگاه Y توجیه می‌شود که تا حدودی می‌تواند به جانشینی آلبائیت (جانشینی لیتیم) مربوط باشد (شکل ۳ ت). در نمودار تغییرات Fe نسبت به Mg [۴۱]، ترکیب شورلیت- در اویت روی خط $\sum(\text{Fe}+\text{Mg})=3$ قرار می‌گیرد.



شکل ۴ الف) جایگاه نمونه‌ها در نمودار Ca نسبت به Na. ب) همبستگی معکوس $\text{Ca} + \text{Mg}^*$ نسبت به $\text{Na}^* + \text{Al}^*$. $\text{Mg}^* = \text{Mg} + \text{Fe} + \text{Mn}$. ج) نمودار Mg نسبت به $\text{Fe}/(\text{Fe}+\text{Mg})$ که نشان دهنده بالاتر بودن مقدار نسبی منیزیم در رگه‌های کوارتز-تورمالین و بالاتر بودن مقدار $\text{Fe}/(\text{Fe}+\text{Mg})$ در تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌هاست. علائم به کار رفته مانند جدول ۱ است.

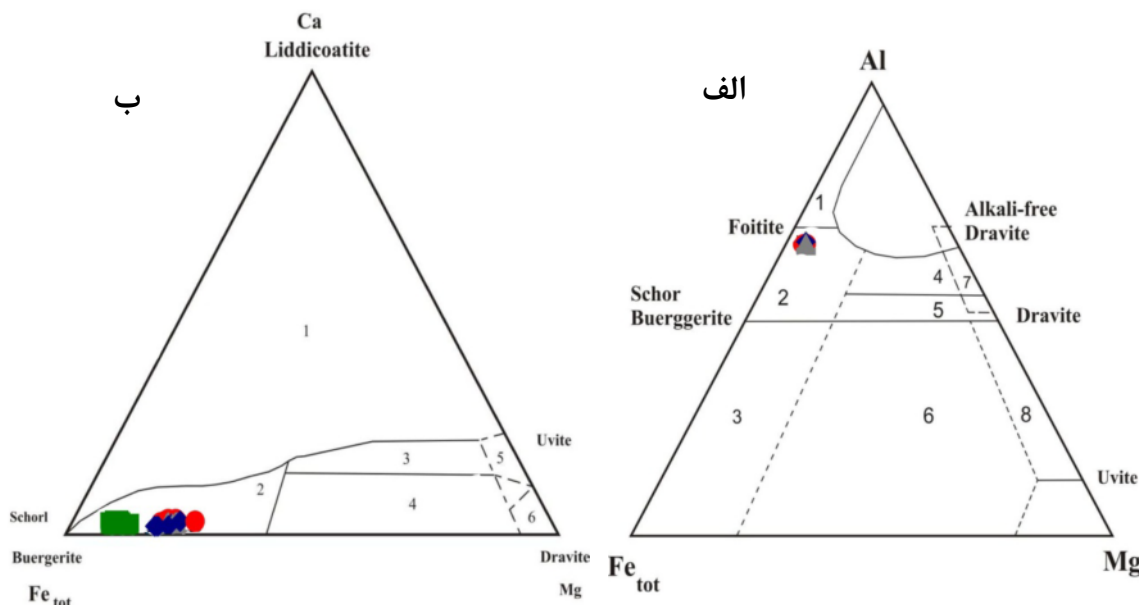
بیشتر هستند [۴۰]. با توجه به شکل‌های ۳ و ۴ ب همه تورمالین‌ها به سمت Al بالا و کاهش تهیجای X گرایش داشته و خاستگاه ماگمایی دارند. همچنین تورمالین‌های ماگمایی در مقایسه با تورمالین‌های گرمایی عدد آهن $Fe/Fe+Mg$ بالاتری دارند. بر این اساس، ماگمایی بودن تورمالین‌های ناحیه ملاطالب با استفاده از نمونه‌های برداشت شده قابل تأیید است. از طرف دیگر، بالا بودن نسبت Fe^{2+} به Mg در تورمالین از نشانه‌های تشکیل آن به وسیله مذاب‌های ماگمایی است [۴۴]. بنابراین، تورمالین‌های موجود در ناحیه ملاطالب ماگمایی هستند.

بر اساس نمودارهای سه تایی Ca-Fe(tot)-Mg و نیز Al-Fe-Mg، تورمالین‌های منطقه به ترکیب شورلیت نزدیک بوده و غنی از آهن هستند (شکل‌های ۵ الف و ب). همچنین ترکیب این تورمالین‌ها در هر دو نمودار در ناحیه گرانیتوئیدهای فقیر از Li و پگماتیت‌های وابسته به آن قرار می‌گیرند [۱].

به کمک نمودار شکل ۴ پ می‌توان میزان غنی‌شدگی تورمالین‌ها از Mg و $Fe/Fe+Mg$ را بدست آورد. نمونه‌های تورمالین‌دار مورد بررسی دارای طیف گسترده غنی‌شدگی از Mg (۰/۱ تا ۰/۵۳) و مقدار $Fe/Fe+Mg$ (۰/۷ تا ۰/۹) هستند. بر این اساس، تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها بیشترین غنی‌شدگی را در نسبت $Fe/Fe+Mg$ و تهی‌شدگی را در نسبت Mg، و رگه‌های آپلیتی-پگماتیتی تورمالین‌دار، تورمالین‌های گرهرکی و رگه‌های کوارتز-تورمالین بیشترین تهی‌شدگی را در نسبت $Fe/Fe+Mg$ و غنی‌شدگی را در نسبت Mg را نشان می‌دهند (شکل ۴ پ).

نتایج

تورمالین‌های موجود در گرانیت‌ها، خودشکل و بدون منطقه‌بندی بوده و در شرایطی مانند پرآلومین بودن ($A/CNK > 1$)، شرایط اسیدی $PH < 6.5$ و $B_2O_3 = 2wt\%$ متبلور می‌شوند [۴۳]. همچنین تورمالین‌های ماگمایی در مقایسه با تورمالین‌های گرمایی دارای مقدار Al و تهیجای X



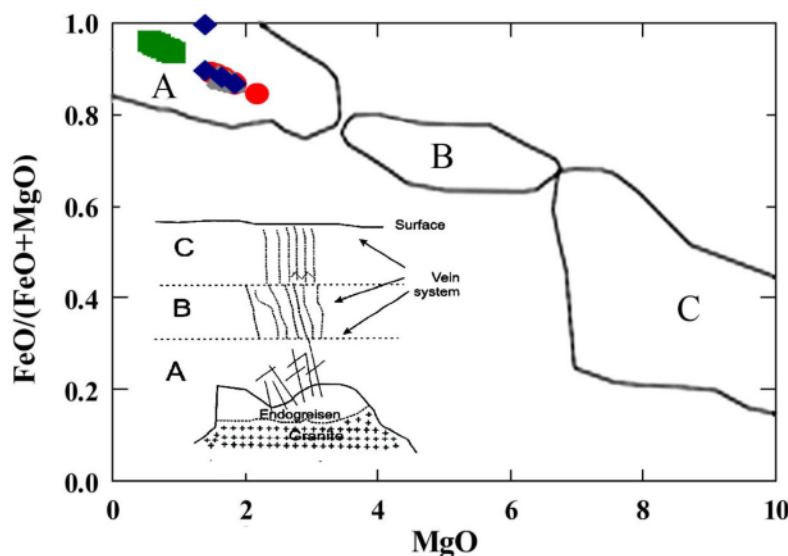
شکل ۵ جایگاه ترکیبی تورمالین‌های ملاطالب بر نمودارهای سه تایی. الف) Al-Fe-Mg. ۱: گرانیتوئیدهای غنی از لیتیم، پگماتیت‌ها و آپلیت‌های وابسته به آنها؛ ۲: گرانیتوئیدهای فقیر از لیتیم، پگماتیت‌ها و آپلیت‌های وابسته به آنها؛ ۳: سنگ‌های کوارتز-تورمالین سرشار از Fe^{3+} ؛ ۴: متاپلیت‌ها و متاپسامیت‌های همزیست با یک فاز اشباع از آلومینیم؛ ۵: متاپلیت‌ها و متاپسامیت‌های غیرهمزیست با یک فاز اشباع از آلومینیم؛ ۶: سنگ‌های سیلیکاته آهکی، متاپلیت‌ها و سنگ‌های کوارتز-تورمالین سرشار از Fe^{3+} ؛ ۷: فرامافیک‌های دگرگون شده با کلسیم پایین و متاسیدیمنت‌های غنی از وانادیم و کروم؛ ۸: متاکربنات‌ها و متاپیروکسنیت‌ها [۱] و ب) Ca-Fe-Mg. ۱: گرانیتوئیدهای غنی از لیتیم، پگماتیت‌ها و آپلیت‌های وابسته به آنها؛ ۲: گرانیتوئیدهای فقیر از لیتیم، پگماتیت‌ها و آپلیت‌های وابسته به آنها؛ ۳: سنگ‌های سیلیکاته آهکی، متاپسامیت‌ها و متاپلیت‌های غنی از Ca؛ ۴: سنگ‌های کوارتز-تورمالین، متاپسامیت‌ها و متاپلیت‌های فقیر از Ca؛ ۵: متاکربنات‌ها؛ ۶: فرامافیک‌های دگرگون شده [۱]. با توجه به این نمودارها، همه نمونه‌ها در گستره گرانیتوئیدهای فقیر از لیتیم، پگماتیت‌ها و آپلیت‌های وابسته به آنها قرار گرفته‌اند. (علائم مانند جدول ۱ است).

خاستگاه خارجی است [۴۶]. نسبت یاد شده در تورمالین‌های واحدهای مختلف بیش از ۰/۸ است، که نشان دهنده شکل گرفتن بور از سیال‌های ماگمایی در مراحل تأخیری است. از طرف دیگر مقدار $Fe^{\#}=FeO^{*}/(FeO^{*}+MgO)$ تورمالین سیال گرمایی با فاصله گرفتن از توده گرانیته کوچک‌تر می‌شود، به طوری که این نسبت برای ذخایر درون گرانیته چسبیده به توده گرانیته بین ۰/۸ تا ۱ و برای سیستم‌های رگه‌ای در فاصله ۱ کیلومتر یا بیشتر، کمتر از ۰/۶ است [۴۶]. با توجه به مقدار $FeO^{*}/(FeO^{*}+MgO)$ برای نمونه‌های مختلف منطقه ملاطاب که از ۰/۸ بالاتر است و قرارگیری همه نمونه‌ها در گستره a (شکل ۶) می‌توان نتیجه گرفت که فاصله رگه‌های تورمالین‌دار در منطقه مورد بررسی از توده گرانیته الیگودرز کمتر از ۱ کیلومتر بوده است. بنابراین واحدهای دگرگونی در تشکیل تورمالین‌های منطقه با توجه به مقدار $Fe^{\#}$ آنها و همچنین واقع شدن آنها در گستره ترکیبی گرانیته‌های فقیر از لیتیم، پگماتیت‌ها و آپلیت‌های وابسته به آن (شکل ۶) بی‌تأثیر بوده‌اند. قرارگیری همه نمونه‌های مورد بررسی در منطقه a از شکل ۶ بیانگر بالا بودن نسبی مقدار $Fe^{\#}$ در این مناطق است که نشان‌دهنده نزدیک بودن ناحیه تشکیل تورمالین‌ها با منبع تغذیه کننده سیال و نشانگر فاصله کمتر از ۱ کیلومتر آنها با توده نفوذی است.

در شرایط گرمایی، تورمالین در مقدار B بسیار کم‌تر B و طیف گسترده‌تری از ترکیب‌ها نسبت به شرایط ماگمایی به وجود می‌آید [۴۵]. تورمالین‌های رگه‌های پگماتیته به دلیل قرارگیری در ناحیه گرانیته‌ها، احتمالاً به طور ماگمایی تشکیل شده‌اند. این رگه‌ها پس از نفوذ توده اصلی گرانیته در اثر نفوذ دوباره ماگما و تزریق آن در توده اصلی به وجود آمده‌اند.

مجموعه گرانیته‌ی‌دیدی ملاطاب از نظر شیمیایی پرآلومین است [۲۶]، از این رو می‌تواند مقدار Al لازم برای تشکیل تورمالین در خود توده و رگه‌های آپلیته - پگماتیته را فراهم سازد. همچنین وجود تورمالین‌های اولیه نشانگر این است که توده گرانیته‌ی‌دیدی مقدار B لازم برای تشکیل تورمالین در توده و در رگه‌ها را نیز دارا بوده است. از طرف دیگر، با توجه به مقدار $FeO+MgO$ بیش از ۱۰ در این توده، می‌توان گفت که مقدار کافی Fe, Mg برای تشکیل تورمالین نیز وجود دارد، در نتیجه باید خاستگاه B, Fe, Al, Mg مورد نیاز برای تشکیل تورمالین را درون توده گرانیته‌ی‌دیدی در نظر گرفت.

بسته بودن سیستم ماگمایی، عدم دخالت سیال‌ها و آلایش آنها با رسوبات غنی از Al در تورمالین با نسبت $Fe^{\#}=FeO^{*}/FeO^{*}+MgO$ بیش از ۰/۸ مشخص می‌شود. اما مقدار کمتر از ۰/۶ برای $Fe^{\#}=FeO^{*}/FeO^{*}+MgO$ نشانگر فعالیت دگرنه‌ادی بور با رسوبات غنی از Al و B از یک



شکل ۶ نمودار $FeO^{\#}=FeO/(FeO+MgO)$ نسبت به MgO که میدان تورمالین‌های اندوگرانیته تا نزدیک به توده گرانیته (A)، نزدیک به توده گرانیته تا حدواسط (B) و تورمالین‌های دور از توده گرانیته (C) در آن مشخص است [۴۶]. در این نمودار، همه نمونه‌های برداشت شده از پگماتیت‌های تورمالین‌دار در گستره A واقع شد. علائم مانند جدول ۱ است.

برداشت

براساس نتایج بررسی‌های واحدهای مختلف تورمالین‌دار ناحیه ملاطالب و به کمک نمودارهای مختلف، می‌توان گفت که بیشتر تورمالین‌های موجود در این ناحیه از نوع شورلیت است که عدم وجود منطقه‌بندی در تورمالین‌های ملاطالب آنرا تایید می‌کند. رگه‌های کوارتز-تورمالین و بخشی از تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها نیز به سمت قطب فوئیتیت تمایل دارند. همچنین بر اساس جانشینی‌های کاتیونی، رگه‌های آپلیتی-پگماتیتهای تورمالین‌دار، تورمالین‌های گرهمکی و بیشتر تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها از نوع قلیایی بوده و رگه‌های کوارتز-تورمالین و یک نمونه نیز از تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها نزدیک به قطب گروه تهیجاها قرار می‌گیرند. در نمودار Mg نسبت به $Fe/Fe+Mg$ ، رگه‌های آپلیتی-پگماتیتهای تورمالین‌دار، تورمالین‌های گرهمکی و رگه‌های کوارتز-تورمالین بالاترین مقدار منیزیم و تورمالین‌های موجود در پگماتیت‌ها بالاترین مقدار $Fe/Fe+Mg$ و کمترین مقدار Mg را دارند. قرارگیری همه نمونه‌ها در زیر $\Sigma(Fe+Mg)=3$ نشان دهنده جانشینی Al در جایگاه Y است. حضور تورمالین‌های خودشکل در گرانیتهای این ناحیه، عدم وجود پهنه‌بندی شیمیایی و مشاهده تورمالین‌ها به شکل‌های مختلف از جمله گرهمکی، نشانه روشنی از غنی بودن ماگمای خاستگاه این گرانیتهای B است. تورمالین‌هایی که درون پگماتیت‌ها قرار گرفته‌اند و یا به صورت رگه‌های آپلیتی و پگماتیتهای هستند خاستگاه ماگمایی دارند، در حالی که تورمالین‌های گرمابی (ماگمایی تأخیری) در سنگ‌های میزبان گرانیتهای متآلومین (کوارتز دیوریت‌ها) وجود دارند. بدین ترتیب، به نظر می‌رسد که بور در واحدهای مختلف خاستگاه ماگمایی یا گرمابی دارد. نسبت $FeO^*=FeO/FeO+MgO$ در مناطق تورمالین‌دار بیش از ۰/۸ است که بیانگر شکل‌گیری بور از سیال‌های ماگمایی مراحل تأخیری است.

قدردانی

این مقاله برآمده از پایان نامه کارشناسی ارشد رشته زمین‌شناسی اقتصادی دانشگاه آزاد اسلامی واحد خرم‌آباد است. نگارندگان بر خود لازم می‌دانند که از گروه زمین‌شناسی و معاونت پژوهشی این دانشگاه تشکر نمایند.

مراجع

- [1] Henry D. J., Guidotti C. V., "Tourmaline as a petrogenetic indicator mineral: an example from the staurolite grade metapelites of NW-Marine", American Mineralogist 70(1985) 1-15.
- [2] Slack J. F., Herriman N., Barnes R. G., Plimer I. R., "Stratiform tourmalinites in metamorphic terrenes and their geologic significance", Geology 12(1984) 713-716.
- [3] Buriánek D., Novák M., "Compositional evolution and substitutions in disseminated and nodular tourmaline from leucocratic granites: Examples from the Bohemian Massif, Czech Republic", Lithos 95(2007) 148-164.
- [4] Maning D.A.C., "Chemical and morphological variation in tourmalines from the Hub Kapong batholith of peninsular Tailand", Mineralogical Magazine 45(1982)139-147
- [5] London D., Maning D.A.C., "Chemical variation and significance of tourmaline from SW England", Economic Geology 90(1995) 495-519. 1995
- [6] Henry D.J., Dutrow B.L., "Metamorphic tourmaline and its petrologic applications", Reviews in Mineralogy and Geochemistry 33(1996) 503-557.
- [7] Dutrow B.L., Henry D.J., 2011. "Tourmaline: a geologic DVD", Elements 7-5(2011) 301-306.
- [8] Van Hinsberg V.J., Henry D.J., Dutrow, B.L., "Tourmaline as a petrologic forensic mineral: a unique recorder of its geologic past", Elements 7-5(2011) 327-332.
- [9] Van Hinsberg V.J., Henry D.J., Marschall H.R., "Tourmaline: an ideal indicator of its host environment", The Canadian Mineralogist 49-1(2011) 1-16.
- [10] Scaillet B., Pichavant M., Roux J., "Experimental crystallization of leucogranite magmas", Journal of Petrology 36-3(1995) 663-705.
- [11] Wolf M.B., London D., "Boron in granitic magmas: Stability of tourmaline in equilibrium with biotite and cordierite", Contributions to Mineralogy and Petrology 130-1(1997) 12-30.
- [12] Krynine P.D., "The tourmaline group in sediments", Journal of Geology 54(1946) 65-87.
- [13] Copjakova R., Skoda R., Galiova M.V., Novak M., "Distributions of Y + REE and Sc in tourmaline and their implications for the melt

- [23] Stocklin J., "Structural history and tectonic of Iran, a review", American association of Petroleum Geologist Bulletin, 52-7(1968) 1229-1258
- [24] Mohajjel M., Sahandi M.R., "Tectonic evolution of Sanandaj-Sirjan Zone", Scientific Quarterly journal Geoscience, 31-32(2001) 28-49
- [25] Shahrokhi S.V., "Ore-control Determinations of Cu-Mineralization and Its Related Elements at Kondor Area on Part of Aligudarz (NE-Lorestan Province)", M.Sc. Thesis, North Tehran Branch, Islamic Azad University, Tehran, Iran, (2002) 155pp.
- [26] Lotfi M., Shahrokhi, S.V., "Cu-Au ore mineralization in Kondor area(N-Aligoudarz) connecting with relevant geodynamic problems of Masterrungranitoids(NE-lorestan province in Iran)". 7th conference of geological survey of Iran, Isfahan, Iran.-Maning, D.A.C., (2004).
- [27] Esna-Ashari A., Hassanzadeh J., Valizadeh M.V., "Geochemistry of microgranular enclaves in Aligoodarz Jurassic arc pluton, western Iran: implications for enclave generation by rapid crystallization of cogenetic granitoid magma" Mineralogy and Petrology, 101(2011) 195-216.
- [28] Esna-Ashari A., Tiepolo M., Valizadeh M.V., Hassanzadeh J., Sepahi A.S., "Geochemistry and zircon U-Pb geochronology of Aligoodarzgranitoid complex, Sanandaj-Sirjan Zone, Iran", Journal of Asian Earth Sciences, 43(2012) 11-12.
- [29] Esna-Ashari A., Tiepolo M., Hassanzadeh, J., "On the occurrence and implications of Jurassic primary continental boninite-like melts in the Zagros orogeny", Lithos, 258-259(2016) 37-57.
- [30] Shahrokh S.V., "Genetic of Kondor copper and gold mineralization in Aligudarz area, Lorestan, Iran", 6th European congress on regional geoscientific cartography and information system, Bologna, Italy (2009)
- [31] Ahmadi-Khalaji A., "Petrology of granitoid rocks of the Boroujerd area", Ph.D. Thesis, Tehran University, Tehran, Iran, (2006) 190 p.
- [32] Ahmadi-Khalaji A., Esmaeily D., Valizadeh M.V., Rahimpour-Bonab H., "Petrology and Geochemistry of the Granitoid Complex of Boroujerd, Sanandaj-Sirjan Zone, Western Iran", Journal of Asian earth Sciences, 29(2007) 859-877.
- [33] Masoudi F., "Contact metamorphism and pegmatite development in the region SW of Arak, evolution; examples from NYF pegmatites of the Trebic Pluton, Moldanubian Zone, Czech Republic", Journal of Geosciences 58-2(2013) 113-131.
- [14] Mirsepahvand F., Tahmasebi Z., Shahrokhi S.V., AhmadiKhalaji A., Khalili M., "Geochemistry and source determination of tourmalines in Boroujerd area", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 20-2(2012) 281-292.
- [15] Tahmasebi Z., "The formation mechanism of tourmaline nodules in Boroujerd area (Dehgah-Sarsakhti)", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 22-3(2014)419-430
- [16] Sepahi Garoo A.A., Salami S., Tabrizi M., "Geochemistry of tourmalines in aplitic and pegmatitic dikes from Alvand plutonic and metamorphic rocks of the Hamedan area", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy 22-3(2014)495-506.
- [17] Shabani Z., "investigation geochemical characteristics tourmaline in the Alvand area with a view of the boron of the economic geology source", M.Sc. Thesis, Khorramabad Branch, Islamic Azad university, Khorramabad, Iran, (2012)100p.
- [18] Ahmadi Khalaji A., Tahmasbi Z., Zal F., Shabani Z., "The behavior of major and trace elements of the tourmaline from the Mangavai and Ganjnameh pegmatitic rocks (Hamadan area)", Iranian Journal of Petrology 27(2016) 1-24
- [19] Mirlohi A., Khalili M., "Petrography and Geochemistry of tourmaline nodules from Aderba leucogranite (northeast of Golpaygan)", petrology 27(2016) 191-205
- [20] Mansoori esfahani M., Khalili, M., "Mineralogy and mineral – chemistry of tourmaline and garnet from Molataleb village granitoid (North of Aligudarz) NW of Isfahan", Iranian Journal of Crystallography and Mineralogy, 22-1(2014) 139-148.
- [21] Moradi A., Shabani Boroujeni N., Davodian Dehkordi, A.R., "Geochemistry of granitoid pluton in northeastern of mine Jan (province Lorestan)", Journal of Economic Geology, 1(2017) 191-205
- [22] Bloodate E.S., Hughes G.M., Dyar M.D., Grew E.S., Guidotti C., "Linking structure and chemistry in the schorl–dravite series", American Mineralogist, 84(1999) 922-928.

- granite-pegmatite system in Swaziland*", Chemical Geology, 153(1999) 125-137.
- [41] London D., Manning D.A.C., "*Chemical variation and significance of tourmaline from Southwest England*", Economic geology, 90(1995) 495-519.
- [42] Harraz H. Z., El-Sharkaway M. F., "*Origin of tourmaline in the metamorphosed Sikait pelitic belt, south eastern desert, Egypt*", Journal of African Earth Science, 33(2001) 391-416.
- [43] Pesquera A., Torres-Ruiz J., Gil-Grespo P.P., Velilla N., "*Chemistry and genetic implications of tourmaline and Li-F-Cs micas from the Valdeflores area (Caceres, Spain)*", American Mineralogist, 84(1999) 55-69.
- [44] Cavarretta G., Puxeddu, M., "*Schorl-Dravite-Ferri-dravite Tourmalines Deposited by Hydrothermal Magmatic Fluids during Early Evolution of the Larderello Geothermal Field, Italy*", Economic Geology, 85(1990) 1236-1251.
- [45] Weisbrod A., Polak, C. and Roy, D., "*Experimental study of tourmaline solubility in the system Na-Mg-Al-Si-B-O-H. Applications to the boron content of natural hydrothermal fluids and tourmalinization process*", Volume of Abstracts, International Symposium Experimental Mineralogy and Geochemistry, Nancy (1986).
- [46] Pirajno F., Smithies R.H., "*The FeO/(FeO+MgO) ratio of tourmaline: a useful indicator of spatial variations in granite-related hydrothermal mineral deposits*", Journal of Geochemical Explorations, 42(1992) 371-381.
- Iran*", Ph.D. Thesis, Leeds University, UK, (1997) 135 p.
- [34] Masoudi F., Yardley B.W.D., Cliff, R.A., "*Rb-Sr geochronology of pegmatites, plutonic rocks and a hornfels in the region southwest of Arak, Iran. Islamic Republic of Iran*", Journal of Sciences, 13-3 (2002) 249-254.
- [35] Moradi A., Shabanian Boroujeni, N., Davodian Dehkordi A.R., "*Evaluating the controls on tourmaline crystallization in the mylonitic granite-gneiss pluton in the northeastern of Jan mine (Lorestan province)*", journal of economic geology, 8-2(2017) 343-358.
- [36] Shahrokhi S.V., Zarei Sahamieh, R., "*The study of geochemistry and mineral chemistry of north Aligoudarz, Astane-E- Arak and north boroujerd granitoids, west of Iran*", journal of the earth, 8-30(2013) 175-195
- [37] Delfani H., "*Mineralogy, geochemistry and economic geology of feldspar and tourmaline in Mollataleb (North of Aligoudarz-Lorestan province)*", M.Sc. thesis, Khorramabad Branch, Islamic Azad University, Khorramabad, Iran, (2017) 126 p.
- [38] Didier J., Barbarin B., "*Enclaves and granite petrology*", Elsevier (1991) 601 p.
- [39] Hawthorne F. C., Henry D. J., "*Classification of the minerals of the tourmaline group*", European Journal of Mineralogy, 11(1999) 201-215.
- [40] Trumbull R.B., Chaussidon, M., "*Chemical and boron isotopic composition of magmatic and hydrothermal tourmalines from the Sinceni*