

## تعیین نوع، شرایط هوازگی و جای‌گاه زمین‌ساختی سنگ مادر شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی درهٔ سوردی‌دوشا، شمال شرق دریاچه زاینده‌رود، پهنهٔ سنندج-سیرجان

فرزانه ولیپور هفشجانی، ناهید شبانیان بروجنی\*، علیرضا داودیان دهکردی، محسن کریمی دهکردی؛  
دانشگاه شهرکرد

دریافت ۹۶/۱۱/۰۳ پذیرش ۹۷/۰۴/۲۵

### چکیده

شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی درهٔ سوردی دوشا واقع در پهنه برشی شمال‌شهرکرد در قسمت مرکزی پهنه سنندج - سیرجان قرار دارند. این سنگ‌های دگرگونی بافت لپیدوگرانوبلاستیک نشان می‌دهند و فراوان‌ترین کانی‌های آن‌ها عبارت از کوارتز، فلدسپار و بیوتیت است. نمونه‌ها در نمودار  $\log(\text{Na}_2\text{O}/\text{K}_2\text{O})$  در برابر  $\log(\text{SiO}_2/\text{Al}_2\text{O}_3)$  ماهیت گریوک تا شیلی را برای سنگ مادرشان نشان می‌دهند. بر اساس مشخصه‌های ژئوشیمیایی، مواد منشأ این سنگ‌ها حاصل فرسایش، حمل و نقل و رسوب‌گذاری سنگ‌های فلسیتی آذرین و گرانیتوئیدی تحول یافته هستند. میانگین اندیس شیمیایی دگرسانی CIA و اندیس شیمیایی هوازگی CIW علاوه بر نمودار دوعدی Al/Na در برابر CIA برای سنگ مادر این شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی، بیان‌گر هوازگی متوسط در زمان تشکیل منشأ رسوبی آن‌ها است. رسم نمودار  $\text{SiO}_2$  در برابر  $(\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{K}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O})$  دیرین آب و هوای منطقه در زمان تشکیل این نهشته‌ها را خشک نشان می‌دهد. بر اساس اندیس  $\text{Mn}^*$  و نسبت U/Th روشن می‌شود که محیط رسوب‌گذاری در گذشته شرایط اکسیدان داشته است. داده‌های ژئوشیمیایی جای‌گاه تکتونیکی حوضهٔ رسوبی تشکیل سنگ مادر این سنگ‌ها را در ارتباط با جزایر کمانی قاره‌ای و حاشیه قاره‌ای فعال آشکار می‌سازد.

**واژه‌های کلیدی:** شیست کوارتز-فلدسپاتی، سنگ منشأ، شرایط هوازگی، کمان قاره‌ای، سوردی‌دوشا، شمال شهرکرد، پهنه سنندج-سیرجان.

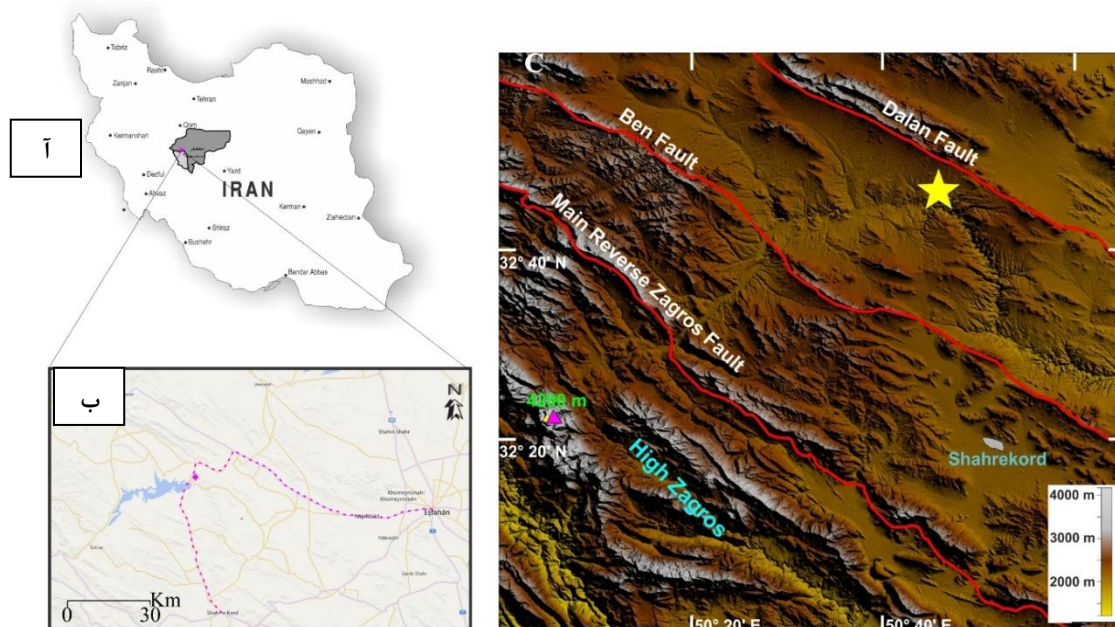
### مقدمه

به‌طور کلی فراوانی عناصر اصلی و فرعی بازتابی از کانی‌شناسی نمونه‌های ماسه‌سنگ را نشان می‌دهد [۲۸]. ژئوشیمی سنگ‌های رسوبی تابعی از متغیرهایی نظیر ترکیب سنگ مادر، پارامترهای محیطی مؤثر بر هوازگی سنگ منشأ (مانند ترکیب اتمسفر، دما و توپوگرافی)، مکانسیم‌های انتقال رسوبات از منشأ به محیط رسوب‌گذاری، طول مدت هوازگی و فرآیندهای پس از رسوب‌گذاری مانند دیاژنز و دگرگونی است [۱۰]، [۲۶]، [۳۴]. با وجود تأثیر این عوامل، ژئوشیمی کل سنگ می‌تواند اطلاعات با ارزشی در مورد موقعیت زمین‌ساختی، خاستگاه و حتی جای‌گاه ژئودینامیکی گذشته ارائه دهد [۳۹]. در این پژوهش از آنالیز ژئوشیمیایی برای تعیین سنگ منشأ، جای‌گاه تکتونیکی و تفسیر شرایط آب و هوای قدیمی و فرآیندهای هوازگی مؤثر بر تشکیل سنگ مادر اولیه شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی شمال شرق دریاچهٔ زاینده‌رود به‌عنوان بخشی از کمپلکس دگرگونی شهرکرد استفاده شده است.

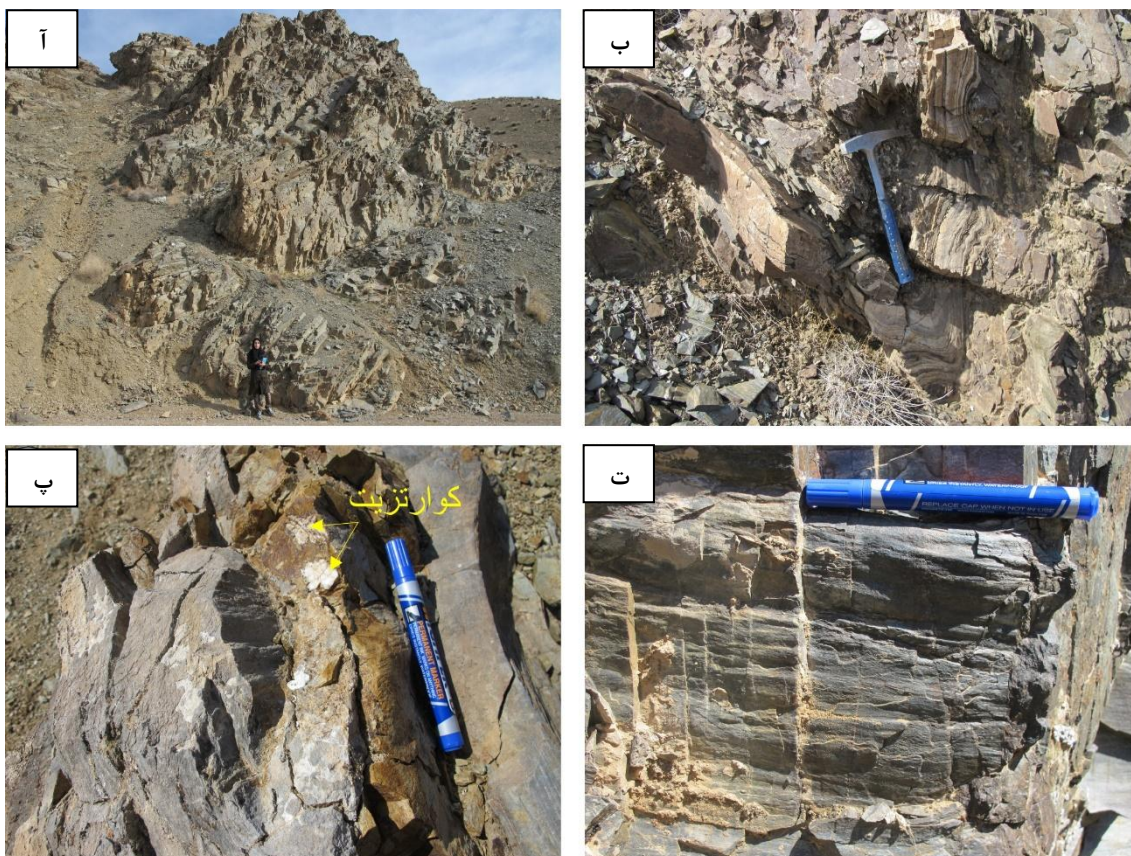
\*نویسنده مسئول nahid.shabanian@gmail.com

## زمین‌شناسی منطقه بررسی شده

منطقه بررسی شده در شمال شرق دریاچه زاینده‌رود در محدوده طول جغرافیایی  $50^{\circ} 44' 40''$  تا  $50^{\circ} 46' 21''$  شرقی و عرض جغرافیایی  $32^{\circ} 44' 47''$  تا  $32^{\circ} 47' 26''$  شمالی و تقریباً در مرز دو استان اصفهان و چهارمحال و بختیاری (شکل ۱ آ و ب) قرار دارد و از نظر زمین‌ساختاری در قسمت مرکزی پهنه سنندج-سیرجان در منطقه کوهزاد زاگرس، بین دو گسل دالان و بن واقع شده است (شکل ۱ پ). این منطقه بخشی از کمپلکس دگرگونی شمال شهرکرد است. این کمپلکس به‌عنوان پهنه‌ای برشی بزرگ شکل‌پذیر شامل مجموعه متنوعی از سنگ‌های دگرگونی بوده است که کم و بیش میلونیتی شده‌اند، سنگ‌های دگرگونی درجه زیاد شامل پاراگنایس، آمفیبولیت، مرمر، کالک شیست، ارتوگنایس، اکلوژیت و متاگرانیت است که به‌همراه سنگ‌های با درجه دگرگونی کم‌تر شامل شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی، شیست، فیلیت، مرمر و متادولریت مهم‌ترین و فراوان‌ترین سنگ‌های این کمپلکس هستند. تصور می‌شود که بعد از زمان تریاس پسین، پهنه سنندج سیرجان حاشیه‌ای فعال همراه با منشورهای برافزایشی بوده است و در ژوراسیک زیرین فرورانش نئوتتیس به زیر این پهنه شروع شده است [۱۷]. در این منطقه حداقل دو فاز مهم دگرگونی عمل کرده [۱] و تشکیل شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی در منطقه پیامد احتمالاً فاز دوم دگرگونی است و از طرف دیگر متحمل دگرشکلی شکل‌پذیر به‌صورت میلونیتی شدن نیز شده‌اند. شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی دره سوردی‌دوشا به‌صورت لایه‌هایی با رنگ روشن تا خاکستری تیره هستند و بیش‌تر برجستگی‌های منطقه را شامل می‌شوند (شکل ۲ آ). این سنگ‌ها تحت تأثیر دگرشکلی شکل‌پذیر دارای برگواره و خطواره است و گاهی به‌شدت چین خورده‌اند (شکل ۲ ب). در خط‌الراس و خط‌القعر چین‌ها معمولاً کوارتزیت مشاهده می‌شود (شکل ۲ پ). هم‌چنین چین‌های شکنجی در سطح سنگ قابل مشاهده‌اند (شکل ۲ ت).



شکل ۱. (آ) منطقه بررسی شده در مرز دو استان اصفهان و چهارمحال و بختیاری قرار دارد، (ب) نمایش راه‌های دسترسی اصلی به منطقه بررسی شده از مراکز دو استان‌های اصفهان و چهارمحال و بختیاری با خط چین نشان داده شده است، (پ) گسل‌های اصلی منطقه بررسی شده [۱۷]



شکل ۲ (آ) نمایش شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی منطقه که بخش سنگی منطقه را تشکیل می‌دهند، (ب) نمایش چین‌خوردگی در شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده، (پ) تجمع بلورهای کوارتز و تشکیل کوارتزیت در خط الراس و خط‌القع‌چین‌خوردگی‌ها، (ت) نمایش چین‌های شکنجی در سطح سنگ

### روش انجام پژوهش

در این پژوهش تعداد ۱۰۰ نمونه شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی تازه از منطقه فراهم و پس تهیه مقطع پتروگرافی با میکروسکوپ نوری بررسی شدند. به‌منظور بررسی ژئوشیمی عناصر اصلی، ده نمونه کمترین درجهٔ هوازدگی از بین نمونه‌ها انتخاب و پس از پودر کردن در دانشگاه شهرکرد، به آزمایشگاه ACME و نکور کانادا فرستاده شد و با دستگاه پلاسمای القایی جفتی طیف سنج نشری و جرمی (ICP-MS, ICP-ES) تجزیه شدند و درصد عناصر اصلی و فرعی و نادر در نمونه‌ها مشخص شد که نتایج آن در جدول ۱ آورده شده است. روش‌های مذکور به‌دلیل دقت و صحت زیاد، امروزه متداول‌ترین روش آنالیز ژئوشیمیایی سنگ‌ها هستند.

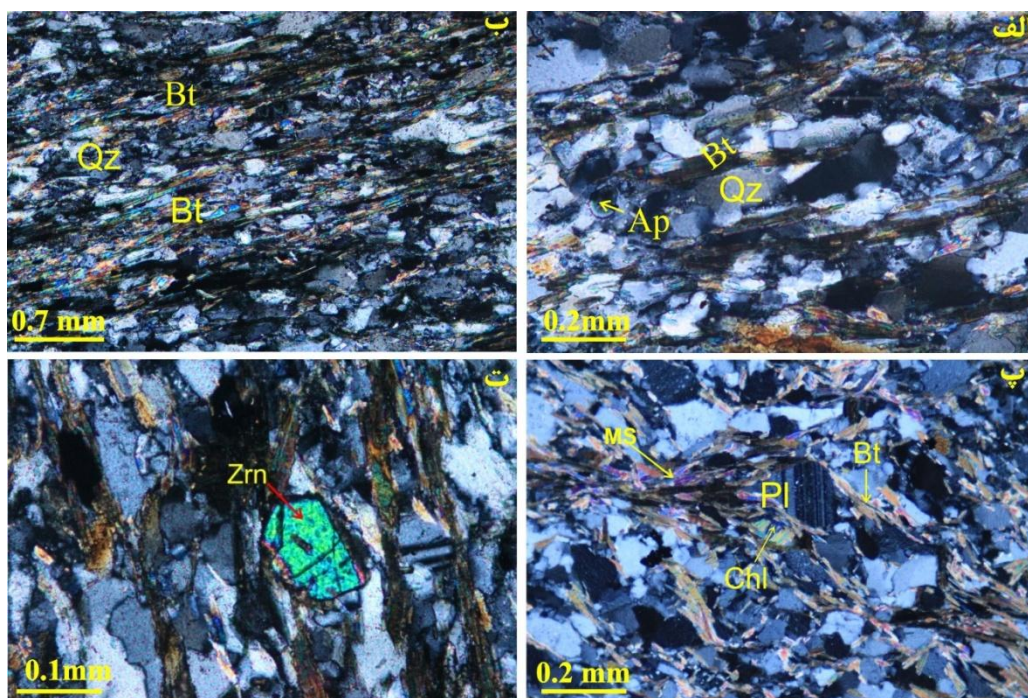
### پتروگرافی

بررسی‌های میکروسکوپی نشان داد که بافت عمومی شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی لیپیدوگرانوبلاستیک است (شکل ۳ ب). کانی‌های تشکیل‌دهندهٔ این سنگ‌ها به‌ترتیب فراوانی عبارتند از:

کوارتز: که غالباً بی‌شکل تا نیمه‌شکل‌دار است، اکثر آن‌ها در امتداد جهت فولیاسیون کشیدگی نشان می‌دهند (شکل ۳ آ). گاهی تشکیل ساب‌گرین می‌دهند. بیش‌تر دارای خاموشی موجی هستند و گاهی خاموشی تخته‌شطرنجی هم نشان می‌دهند.

بیوتیت: دومین کانی فراوان در ترکیب شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده است. از نظر اندازه ریز است و تشکیل فولیاسیون در سنگ را داده (شکل ۳ ب) در برخی مقاطع در حال تشکیل و در برخی در حال تجزیه به کلریت هستند.

فلدسپات‌ها: به ترتیب فراوانی شامل پلاژیوکلاز با ماکل تکراری و فلدسپارپتاسیم است که آثار تجزیه آن‌ها به سریسیت کاملاً مشهود است. پلاژیوکلازها نیمه‌شکل‌دار است (شکل ۳ پ) اما ماکل کارلسباد و آلیت را هم نشان می‌دهند. از کانی‌های فرعی در شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی می‌توان زیرکن (شکل ۳ ت). کلریت، آلانیت، موسکویت، آپاتیت، تورمالین و کانی کدر را نام برد. گاهی کلسیت به صورت کانی ثانویه در سنگ حضور دارد.



شکل ۳. الف) نمایش بلورهای کوارتز با خاموشی موجی که در امتداد فولیاسیون کشیده شده‌اند، XPL، 10X، ب) نمایش کانی بیوتیت و تشکیل فولیاسیون فضا‌دار، XPL، 4X، پ) نمایش بلور پلاژیوکلاز با ماکل تکراری، 10x، XPL، 20X، ت) نمایش کانی زیرکن، XPL

### بررسی‌های ژئوشیمیایی

داده‌های عناصر اصلی حکایت از زیاد بودن میزان  $\text{SiO}_2$  (به‌طور میانگین ۶۵/۱۱ درصد وزنی)، میزان متوسط  $\text{Al}_2\text{O}_3$  (به‌طور میانگین ۱۵/۷۰ درصد وزنی) در شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی دره سوردی‌دوشا دارند که تقریباً برابر با میانگین  $\text{SiO}_2$  و  $\text{Al}_2\text{O}_3$  (مقادیر  $\text{Al}_2\text{O}_3=15.8\% \text{Wt.}$ ،  $\text{SiO}_2=64.8\% \text{Wt.}$  در پوسته بالایی، [۴۸] است.

جدول ۱. نتایج تجزیه شیمیایی عناصر اصلی به روش ICP-MS و ICP-ES از شیست های کوارتز-فلدسپاتی دره سوردی دوشا

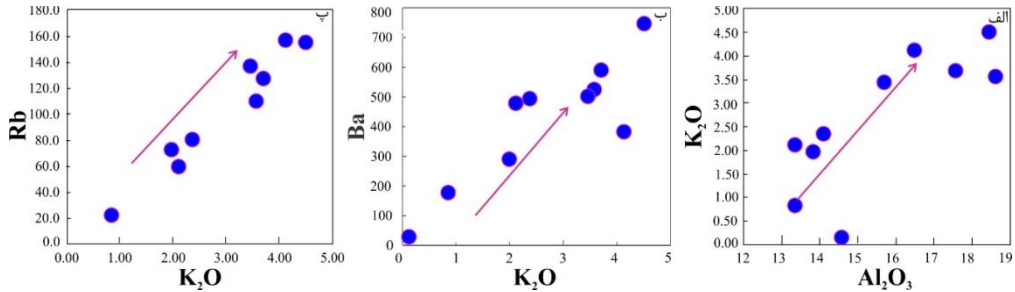
	V-2-1	Va-1-2	Va-12-1	Va-15-1	Va-16-1	Va-16-2	Va-2-1	Va-4-1	Va-5-2	Va-6-1
SiO <sub>2</sub>	۶۹/۶۸	۵۹/۵۳	۷۰/۸۳	۶۳/۳۷	۷۰/۹۹	۵۹/۸۹	۵۹/۳۱	۶۶/۵۳	۶۱/۹	۶۶/۲۴
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۱۳/۸۲	۱۸/۶	۱۳/۳۴	۱۴/۰۹	۱۳/۳۵	۱۸/۴۳	۱۴/۵۸	۱۶/۴۷	۱۷/۵۵	۱۵/۶۵
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	۵/۲۴	۷/۳۹	۴/۷۲	۴/۹۴	۴/۴۴	۷/۲۱	۹/۶۱	۳/۷۲	۶/۲۷	۵/۰۹
MgO	۲/۰۱	۳/۱۸	۲/۴۱	۱/۹۴	۱/۶۰	۳/۱۶	۲/۶۹	۱/۶۹	۲/۸۳	۲/۱۶
CaO	۰/۹۸	۰/۳۶	۰/۶۶	۱/۲۰	۱/۳۳	۰/۹۷	۲/۶۰	۱/۰۸	۰/۳۷	۰/۶۵
Na <sub>2</sub> O	۳/۷۲	۲/۳۶	۴/۳۵	۳/۰۷	۳/۳۵	۱/۹۵	۵/۴۲	۲/۱۲	۲/۶۳	۳/۴۳
K <sub>2</sub> O	۱/۹۸	۳/۵۸	۰/۸۵	۲/۳۷	۲/۱۱	۴/۵۱	۰/۱۲	۴/۱۳	۳/۷۱	۳/۴۶
TiO <sub>2</sub>	۰/۵۹	۰/۷۸	۰/۵۴	۰/۶۳	۰/۶۸	۰/۸۳	۱/۱۹	۰/۷۶	۰/۷۹	۰/۷۴
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	۰/۱۵	۰/۱۶	۰/۱۵	۰/۱۶	۰/۲۰	۰/۱۶	۰/۵۳	۰/۱۹	۰/۱۷	۰/۱۹
MnO	۰/۰۷	۰/۰۶	۰/۰۵	۰/۰۷	۰/۰۷	۰/۰۸	۰/۱۴	۰/۰۶	۰/۰۶	۰/۰۶
LOI	۱/۶	۳/۸	۱/۹	۲/۰	۱/۷	۲/۶	۳/۶	۳/۱	۳/۲	۲/۱
Sum	۹۹/۸۸	۹۹/۸۶	۹۹/۸۶	۹۹/۸۸	۹۹/۸۵	۹۹/۸۴	۹۹/۸۰	۹۹/۹۰	۹۹/۸۷	۹۹/۸۹
Ba(ppm)	۲۹۵	۵۲۷	۱۸۴	۴۹۹	۴۸۰	۷۵۵	۳۱	۳۸۷	۵۹۲	۵۰۶
Ni	۳۸	۴۷	۳۴	۳۷	۲۲	۴۵	<۲۰	۲۰	۴۲	۳۷
Sc	۹ /۲۲	۱۷	۹	۱۰	۱۰	۱۸	۱۴	۱۳	۱۶	۱۲
Cr	۱۱۹	۱۱۹/۲۲	۱۰۵/۹۷	۱۳۹/۰۹	۱۵۲/۳۴	۱۱۹/۲۲	۱۹/۸۷	۱۰۵/۹۷	۱۰۵/۹۷	۱۱۲/۶۰
Co	۱۳/۱	۱۳/۸	۱۲/۱	۱۱/۳	۷/۲	۱۷/۰	۲۲/۸	۱۱/۶	۹/۹	۱۱/۱
Cs	۳/۶	۳/۴	۰/۵	۲/۹	۲/۲	۷/۶	<۰/۱	۸/۷	۷/۲	۸/۹
Ga	۱۴/۴	۲۲/۸	۱۲/۶	۱۴/۸	۱۳/۳	۲۴/۵	۲۳/۳	۱۹/۱	۲۱/۷	۱۸/۲
Hf	۵/۴	۴/۵	۵/۳	۶/۳	۱۱/۵	۴/۶	۱۱/۹	۵/۹	۴/۸	۶/۶
Nb	۱۰/۲	۱۱/۹	۸/۳	۱۰/۱	۱۰/۶	۱۲/۸	۴۴	۱۲/۲	۱۲/۰	۱۰/۸
Rb	۷۹/۳	۱۱۶/۱	۲۹/۱	۸۷/۱	۶۵/۷	۱۶۱	۲/۳	۱۶۳/۳	۱۳۳/۳	۱۴۳/۲
Sn	۲	۳	۱	۲	۲	۳	<۱	۳	۳	۳
Sr	۲۱۰/۶	۸۲/۴	۱۱۵/۷	۲۱۹/۳	۲۴۳	۱۷۷/۸	۱۹۰/۶	۷۳/۲	۱۰۵/۳	۱۳۲/۶
Ta	۰/۸	۱/۰	۰/۵	۰/۹	۰/۷	۱/۲	۲/۹	۰/۸	۱/۰	۰/۷
Th	۸/۱	۱۲/۱	۷/۷	۱۰/۸	۱۴/۱	۱۲/۲	۱۰/۶	۱۱/۷	۱۰/۸	۱۰/۱
U	۲/۱	۲/۵	۲/۰	۱/۹	۲/۸	۳	۳/۶	۳/۲	۳/۲	۲/۷
V	۶۹	۱۳۵	۶۳	۷۴	۷۳	۱۳۷	۶۰	۱۰۳	۱۲۲	۹۴
W	۰/۷	۲/۴	۰/۵	۰/۹	۱/۱	۲/۱	۰/۹	۱/۶	۲/۴	۱/۴

	V-2	1Va-1	2Va-12	1Va-15	1Va-16	1Va-16	2Va-2	1Va-4	1Va-5	2Va-6
Zr	۱۹۸/۶	۱۵۷/۲	۲۰۳	۲۳۷/۵	۴۳۳/۹	۱۵۷/۲	۴۶۵/۸	۲۰۸/۷	۱۶۶/۵	۲۴۶/۶
Y	۱۸/۶	۲۶/۶	۲۵/۷	۲۳/۶	۲۶/۶	۳۰	۴۵/۶	۲۶/۹	۲۴/۳	۱۹/۷
La	۳۴	۳۳/۸	۲۶/۳	۳۳/۸	۳۹/۲	۳۸/۴	۵۷/۷	۳۳/۴	۳۴/۱	۳۱/۳
Ce	۷۰/۷	۶۹/۴	۶۱/۵	۷۵	۸۴/۲	۸۱/۵	۱۲۵/۱	۷۰	۷۰/۹	۶۵/۵
Pr	۷/۷۶	۸	۶/۶۳	۷/۷۳	۸/۹۷	۹/۰۷	۱۵/۲۹	۷/۸	۸/۰۲	۷/۱۱
Nd	۲۹/۵	۳۱/۴	۲۴/۷	۲۹/۶	۳۲/۷	۳۴/۲	۵۹/۳	۲۹/۹	۲۹/۹	۲۷
Sm	۵/۳۵	۵/۸۶	۴/۸۶	۵/۵۴	۶/۳	۶/۷۵	۱۲/۴۷	۵/۵۲	۵/۸۳	۴/۹۱
Eu	۰/۹۷	۱/۱۶	۰/۹۷	۱/۰۶	۱/۲۴	۱/۳۸	۳/۱۶	۱/۱۷	۱/۲۱	۱/۰۳
Gd	۴/۶	۵/۰۳	۴/۷۶	۴/۷۴	۵/۴۹	۶/۰۳	۱۱/۶۳	۵/۲۲	۵/۰۳	۴/۲۶
Tb	۰/۶۲	۰/۷۴	۰/۷۵	۰/۷۴	۰/۸۳	۰/۹۷	۱/۷۹	۰/۸۶	۰/۸۴	۰/۷
Dy	۳/۶۷	۴/۷۷	۴/۴۱	۴/۱۹	۴/۸۵	۵/۵۲	۹/۵۳	۴/۹۵	۴/۵۷	۳/۸۴
Ho	۰/۶۷	۰/۹	۰/۹	۰/۷۶	۰/۸۸	۱/۰۳	۱/۶۷	۰/۹۵	۰/۸۸	۰/۷۱
Er	۱/۹۸	۲/۸۵	۲/۴۶	۲/۴	۲/۶۳	۳/۰۹	۴/۴۹	۲/۹۷	۲/۵۵	۲/۰۵
Tm	۰/۲۹	۰/۴۲	۰/۳۴	۰/۳۵	۰/۴	۰/۴۴	۰/۶۳	۰/۴۳	۰/۴	۰/۳۱
Yb	۱/۹۵	۲/۷۲	۲/۲۴	۲/۲۷	۲/۷۷	۲/۹۹	۴/۰۶	۲/۸۵	۲/۶۳	۲/۱۵
Lu	۰/۳	۰/۴۲	۰/۳۴	۰/۳۸	۰/۴۱	۰/۴۴	۰/۶۱	۰/۴۲	۰/۳۸	۰/۳۳

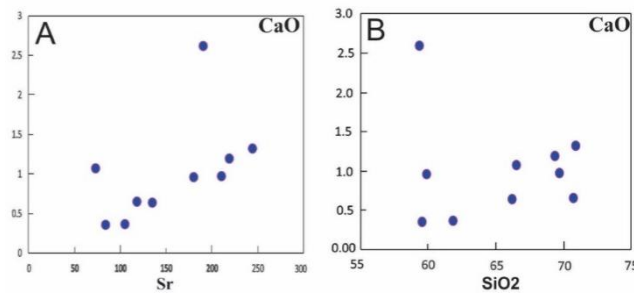
**L.O.I: Loss on Ignition**      **Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>\*: Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> as a total Iron reported as total iron**

توزیع عناصر اصلی در رسوبات دگرگون شده، نشان دهنده مناسب ترین کانی شناسی و مقدار نسبی هر یک از فازهای تشکیل دهنده سنگ است. میزان نسبتاً کم آلومین بیان گر نبود کانی های آلومینوسیلیکاته (آندالوزیت، سیلیمانیت و دیستن) طی دگرگونی (در صورت فراهم بودن شرایط دگرگونی) است. میزان زیاد Na<sub>2</sub>O نسبت به PAAS (Post Archean Australian Shale) می تواند مربوط به حضور آلبیت در سنگ باشد [۴۳]. میانگین CaO در این سنگها (۰/۸۴ درصد وزنی) کم تر از میانگین CaO در پوسته بالایی است که می تواند نشان از نبودن سیمان کربناتی در این سنگها باشد. مقادیر Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/SiO<sub>2</sub> (۰/۳۱-۰/۱۹) بیان گر غنی شدگی از کوارتز است [۳۲]. مقدار بیش تر درصد اکسیدهای MgO و Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> نسبت به پوسته قاره ای بالایی به علت وجود کانی های مافیک در سنگ های بررسی شده است که در تطابق با حضور کانی بیوتیت فراوان در این سنگها است. رسوبات با نسبت K<sub>2</sub>O/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> بیش تر از ۰/۵ حکایت از میزان چشم گیر کانی آلکالی فلدسپار در مقایسه با دیگر کانی ها در سنگ منشأ دارد، در حالی که مقادیر کم تر از ۰/۴ دال بر وجود حداقل کانی آلکالی فلدسپار در سنگ منشأ است [۱۳]. میانگین این نسبت در سنگ های بررسی شده ۰/۱۶۶ است که بیان گر میزان بسیار کم کانی آلکالی فلدسپار نسبت به پلاژیوکلاز در این سنگها است. هم بستگی مثبت زیاد بین Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> و K<sub>2</sub>O نشان می دهد که آلکالی فلدسپار به عنوان یکی از اجزاء اصلی سازندگان شیبست های کوارتز- فلدسپاتی بررسی شده است و این موضوع با رابطه مثبت بالای K<sub>2</sub>O و Rb تأیید می شود [۲۹]. (شکل ۴ الف و ب). فلدسپات ها میزبان اصلی Ba و Rb هستند. انطباق خوب Ba و K<sub>2</sub>O نشان می دهد که Ba در کانی K فلدسپار در رسوبات حضور دارد [۴۹۰] (شکل ۴ پ).

هم‌بستگی خوب و مثبت  $\text{CaO}$  با  $\text{Sr}$  نشان می‌دهد که  $\text{Sr}$  در کانی مانند آپاتیت حضور دارد [۴۹] (شکل ۵ آ). هم‌چنین ترسیم پراکندگی  $\text{CaO}$  در برابر  $\text{SiO}_2$  نشان‌دهندهٔ حضور کربنات‌های ثانویه در سنگ است [۱۹] (شکل ۵ ب).



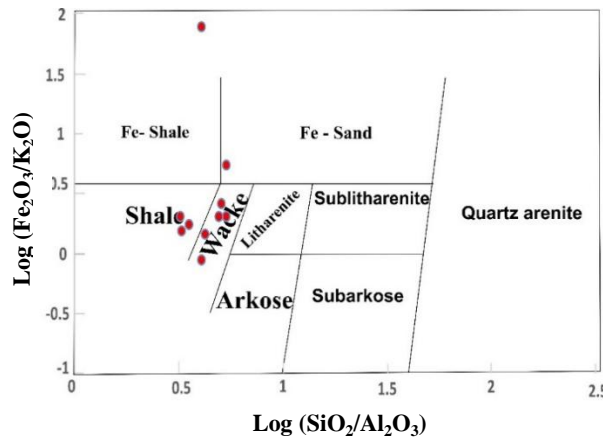
شکل ۴ الف) نمودار تغییرات  $\text{K}_2\text{O}$  در برابر  $\text{Al}_2\text{O}_3$  ب و پ) نمودار تغییرات روبیدیم و باریم در برابر  $\text{K}_2\text{O}$



شکل ۵. دیاگرام تغییرات  $\text{CaO}$  در برابر  $\text{Sr}$  و  $\text{SiO}_2$

### تعیین ماهیت رسوبات

به‌منظور تشخیص ماهیت رسوبات، نتایج حاصل از آنالیز ژئوشیمی عناصر اصلی در نمودار دو متغیره  $\log(\text{Na}_2\text{O}/\text{K}_2\text{O})$  در برابر  $\log(\text{SiO}_2/\text{Al}_2\text{O}_3)$  [۲۸] ترسیم شدند که نمونه‌ها ترکیبی مشابه گریوک و شیل را نشان دادند (شکل ۶).



شکل ۶. طبقه‌بندی ژئوشیمیایی سنگ مادر شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی [۴۰]، نمونه‌ها ترکیب گریوک و شیل را نشان می‌دهند.

## سنگ منشأ

ترکیب سنگ منشأ، ترکیب رسوبات منتج شده از آن‌ها را کنترل می‌کند [۳۱]. هرچند فرآیندهای بعدی مثل هوازگی، حمل و نقل و دیاژنز روی ترکیب شیمیایی رسوبات تأثیر می‌گذارد [۱۵]، [۵۲].

برخی محققان نشان دادند که نمودارهای تشخیص سنگ منشأ بر اساس عناصر اصلی به دلیل تحرک آن‌ها در طی هوازگی و آلتراسیون نمی‌توانند قابل اعتماد باشند [۷]، [۴۷]. بنابراین یکی از مطمئن‌ترین راه‌ها، در نظر گرفتن عناصری است که در شرایط مختلف زمین‌شناسی تحرک کمی دارند، مانند عناصر نادر خاکی، توریم و اسکاندیم [۴۸]. عناصر REEs و Th در سنگ‌های فلسیک و محصولات هوازگی آن‌ها تجمع می‌یابد در صورتی که Co, Sc, V, Ni و Ti بیش‌تر در سنگ‌های بازیک و محصولات هوازگی آن‌ها تمرکز می‌یابند، هم‌چنین این عناصر در طی هوازگی غیرمترکند [۳]، [۹]، [۳۴]، [۴۹].

بنابراین مقادیر Cr/Th, Th/Co, Th/Cr, Th/Sc, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/TiO<sub>2</sub> و La/Sc در سنگ‌های اسیدی و مافیک متفاوت است و می‌تواند برای تعیین سنگ منشأ رسوبات منتج شده از سنگ‌های آذرین به کار رود [۵۱]، [۵۲]، [۱۴]. این مقادیر در جدول ۲ آورده شده است.

مقدار Gd<sub>n</sub>/Yb<sub>n</sub> در سنگ‌های رسوبی آرکئن، بیش‌تر از ۲ و نشان‌دهنده سنگ منشأ تهی‌شده از عناصر سنگین است. برای سنگ‌های رسوبی پس از آرکئن<sup>۱</sup> این نسبت (Gd<sub>n</sub>/Yb<sub>n</sub>) بین ۱ تا ۲ است و دال بر تهی‌شدگی کم‌تر سنگ منشأ، از عناصر سنگین است [۴۸]. میانگین این نسبت در شیبست‌های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده ۱/۶۹ است. معمولاً مقدار Eu/Eu\* رسوبات، مستقیماً تابع مقدار آن در سنگ منشأ است و معمولاً رسوبات پس از آرکئن دارای آنومالی منفی Eu/Eu\* هستند [۳۴]. در نمودار Eu/Eu\* در برابر Gd<sub>n</sub>/Yb<sub>n</sub> به استثنا یک مورد تمامی نمونه‌ها در منطقه مربوط به رسوبات پس از آرکئن واقع شدند (شکل ۷).

در نمودار سه‌تایی V, Ni و Th\*10 نمونه‌های بررسی شده در نزدیک محدوده سنگ‌های اسیدی قرار می‌گیرند [۸]، [۸].

جدول ۲. میانگین نسبت‌های عناصر کمیاب محاسبه شده در شیبست‌های کوارتز-فلدسپاتی دره سوردی دوشا در مقایسه همان مقادیر با سنگ‌های آذرین فلسیتی، سنگ‌های آذرین مافیک، پوسته فوقانی قاره و شیل پس از آرکئن استرالیا (استاندارد شناخته شده جهانی برای سنگ‌های رسوبی)

Element ratio	*Felsic rocks	*Mafic rocks	**CCU (upper Continental rock)	**PAAS (post-Archean Australian)	**ΠΑΑΣ (πост-Αρχαean Αυστραλιαν)
Th/Sc	۰/۸۸	۲۰/۵- ۰/۸۴	۰/۲۲ - ۰/۰۵	۰/۷۹	۰/۹
Th/Co	۱/۰۳	۱۹/۴ - ۰/۶۷	۱/۴ - ۰/۰۴	۰/۶۳	۰/۶۳
Th/Cr	۰/۱۴	۲/۷ - ۰/۱۳	۰/۰۴۷ - ۰/۰۱۸	۰/۱۳	۰/۱۳
Cr/Th	۱۰/۳۷	۱۵/۰ - ۴/۰	۲۵-۵۰۰	۷/۷۶	۷/۵۲
La/Sc	۲/۹۶	۱۶/۳-۲/۵	۰/۸۶-۰/۴۳	۲/۲۱	۲/۴
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> /TiO <sub>2</sub>	۲۱/۳۴	۷۰-۲۱	۸-۳	۳۰/۳۴	

[14]\*, [48]\*\*

ترکیبات فلسیتی قوس‌های آتشفشانی که سنگ منشأ سنگ‌های رسوبی را تشکیل می‌دهد، حاوی نسبت‌های La/Th کم و یک‌نواخت (کم‌تر از Δppm) و دارای Hf (حدود ۷-۳ ppm) هستند [۹] و در نمودار La/Th در برابر Hf [۲۰] نمونه‌های شیبست‌های کوارتز-فلدسپاتی دره سوردی دوشا در محدوده منابع فلسیک جزایر قوسی قرار گرفتند

1. Post-Archaean

(شکل ۹).

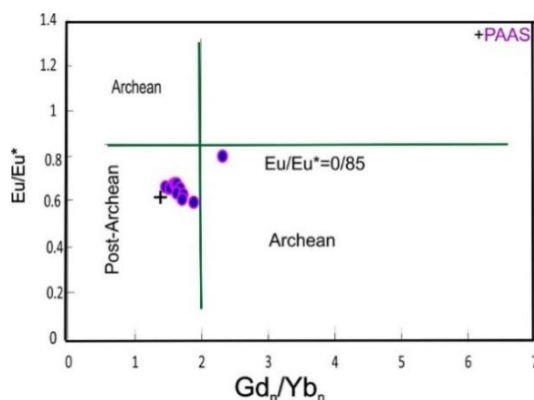
در نمودار Th/Sc در برابر [۴۷] Zr/Sc، (شکل ۱۰ آ) نمونه‌های شیست کوارتز-فلدسپاتی درهٔ سوردی‌دوشا در محدودهٔ منابع فلسیک قرار گرفتند. هم‌چنین در نمودار  $Eu/Eu^*$  در برابر [۴۷] Th/Sc، (شکل ۱۰ ب) نمونه‌های شیست کوارتز-فلدسپاتی در محدوده منابع سنگ‌های فلسیک تحول‌یافته قرار گرفته‌اند.

### درجه هوازدگی سنگ منشأ

به‌طور کلی شدت هوازدگی سنگ منشأ بستگی به ترکیب سنگ منشأ، مدت زمان هوازدگی، شرایط آب و هوایی و میزان بالآمدگی زمین‌ساختی منطقه دارد [۵۲]. هوازدگی شیمیایی باعث تخلیه عناصر خاکی و قلیایی شده و به نسبت باعث افزایش  $Al_2O_3$  می‌شود [۲۲]. مقدار این عناصر در محصولات هوازدگی مشتق شده از سنگ، به‌عنوان اندیس تعیین درجه هوازدگی به کار می‌رود. اندیسی که برای سنجش درجهٔ هوازدگی بیش‌ترین کاربرد را دارد، اندیس شیمیایی دگرسانی  $CIA^1$  است که نسبت پیشنهاد کرد [۳۸]. این اندیس با این فرمول به‌دست می‌آید و اکسیدها در آن به‌صورت نسبت مولی بیان می‌شوند:

$$CIA = \{ Al_2O_3 / (Al_2O_3 + CaO^* + Na_2O + K_2O) \} * 100$$

مقادیر CIA بالا، حکایت از حذف کاتیون‌های ناپایدار  $Ca^{2+}$ ،  $Na^+$  و  $K^+$  و تمرکز کاتیون‌هایی نظیر  $Al^{3+}$  طی فرآیند هوازدگی دارد [۲۲]. محاسبات نشان داد که مقادیر CIA در نمونه‌های بررسی شده در بازه‌ای از ۰/۶۴ تا ۰/۷۴/۶ متغیر است (میانگین ۰/۳۶۹ درصد). بنابراین می‌توان شدت هوازدگی متوسط را برای تکوین ماسه‌سنگ‌ها در نظر گرفت. جهت ارزیابی بیش‌تر شدت هوازدگی سنگ منشأ، داده‌های مربوط به شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی در نمودار دوبعدی Al/Na در برابر CIA [۴۴] قرار گرفتند (شکل ۱۱). بر اساس این نمودار درجهٔ هوازدگی شیمیایی سنگ منشأ متوسط تعیین شد.



شکل ۷. رسم نمودار  $Eu/Eu^*$  در برابر [۴۴]  $Gd/Yb_n$  برای شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی منطقهٔ بررسی شده. تقریباً تمام نمونه‌ها در محدوده سنگ‌های پس از آرکئن قرار گرفتند.

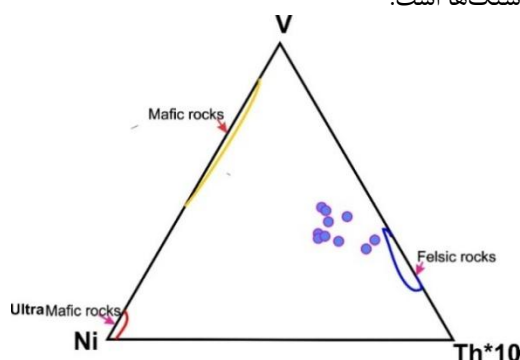
تنها مشکل استفاده اندیس CIA، متحرک بودن پتاسیم طی دیاژنز و دگرگونی است و برای سنگ‌هایی که تحت تأثیر دیاژنز، غنی یا فقیر از پتاسیم شده‌اند، مقدار دقیقی نیست [۱۸] از این رو کندی و همکاران [۱۲] اندیس

1. Chemical of Alteration index

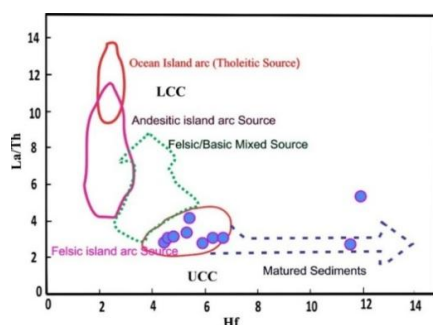
شیمیایی هوازُدگی را که هارنویس [۲۶] ارائه کرد را به‌عنوان بهترین اندیس اندازه‌گیری شدت هوازُدگی پیشنهاد می‌کند که از این فرمول به‌دست می‌آید و در آن از  $K_2O$  استفاده نشده است:

$$CIW = [Al_2O_3/Al_2O_3 + (CaO + Na_2O)] \times 100$$

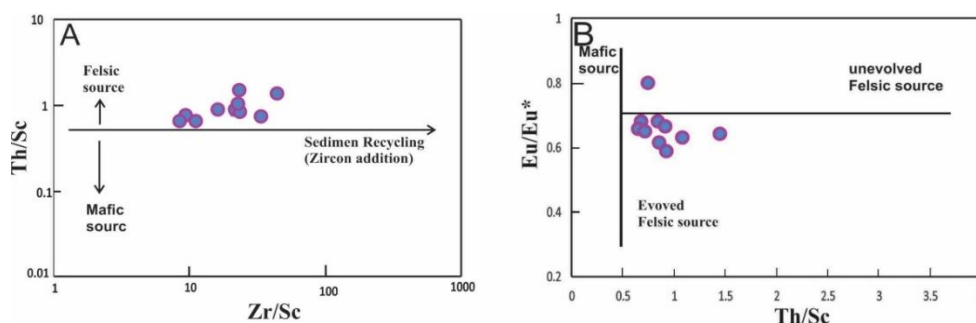
این اندیس برای دامنه وسیعی از سنگ‌ها (فلسیک تا بازیک) کاربرد دارد و با افزایش درجه هوازُدگی افزایش می‌یابد. مقادیر CIW شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی درهٔ سوردی‌دوشا بین ۶۴/۵ تا ۸۷/۲ (میانگین ۷۸/۴) است که بیان‌گر درجه هوازُدگی متوسط در این سنگ‌ها است.



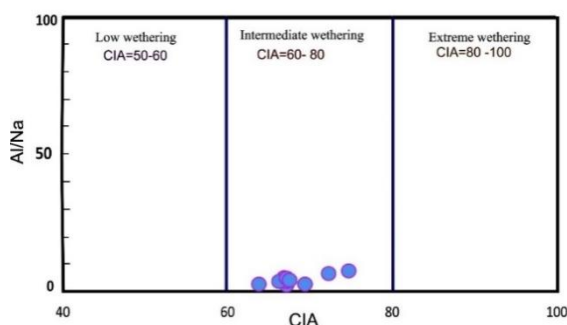
شکل ۸. نمودار سه‌تایی V, Ni و  $Th*10$  [۸] نمونه‌های بررسی شده در نزدیکی محدودهٔ سنگ‌های اسیدی قرار می‌گیرند.



شکل ۹. نمودار  $La/Th$  در مقابل  $Hf$  (اقتباس از [۲۰]) نمونه‌های شیست کوارتز-فلدسپاتی در محدوده اشتقاق از منابع فلسیک جزایر قوسی قرار گرفته‌اند.



شکل ۱۰. (آ)  $Th/Sc$  در برابر  $Zr/Sc$  و (ب)  $Eu/Eu^*$  در برابر  $Th/Sc$  نمونه‌های شیست کوارتز-فلدسپاتی به ترتیب در محدوده منابع سنگ‌های فلسیک و سنگ‌های فلسیک تحول‌یافته قرار گرفته‌اند [۴۶].



شکل ۱۱. نمودار  $Al/Na$  در برابر  $CIA$  درجهٔ هوازدگی متوسط را برای شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده مشخص می‌کند [۴۴].

### شرایط اکسیدان محیط رسوب‌گذاری

تعیین شرایط اکسیداسیون برای تعیین این‌که آیا رسوبات در محیط دریایی ته‌نشین شده‌اند یا محیط غیردریایی، مهم است. علاوه بر این، تجمع برخی عناصر کمیاب در رسوبات مستقیم یا غیرمستقیم به وسیلهٔ شرایط اکسیداسیون دریا کنترل می‌شود. در این بین  $Mn^*$  یک اندیس شیمیایی قدیمی برای تشخیص شرایط اکسیدان محیط رسوب‌گذاری قدیمی به کار می‌رود [۳۲]، [۱۴]، [۵]. در شرایط اکسیدان منگنز تمایل به ته‌نشینی دارد [۵] برای محاسبه  $Mn^*$  از این فرمول استفاده می‌شود:

$$Mn^* = \log[(Mn_{\text{sample}} / Mn_{\text{shales}}) / (Fe_{\text{sample}} / Fe_{\text{shales}})]$$

مقدار  $Mn_{\text{shales}}$  و  $Fe_{\text{shales}}$  به ترتیب  $600 \times 10^{-6}$  و  $46150 \times 10^{-6}$  است [۵۰]. بنابراین مقدار مثبت  $Mn^*$  نشان‌دهندهٔ محیط اکسیدان است. در نمونه‌های بررسی شده مقدار  $Mn^*$  بین ۱/۶۱ تا ۲/۲۱ (میانگین ۱/۹۲) محاسبه شد که دال بر ته‌نشینی رسوبات در شرایط اکسیدان است.

یکی دیگر از اندیس‌های تعیین شرایط اکسیداسیون محیط رسوب‌گذاری قدیمی استفاده از نسبت  $U/Th$  است [۴۵]، [۳۰]. زیرا که این دو عنصر (اورانیم و توریم) طی هوازدگی رفتار متفاوتی دارند. در شرایط غیراکسیدان  $U^{+6}$  به  $U^{+4}$  تبدیل می‌شود که در این حالت تحرک بیشتری پیدا کرده، هم‌چنین قابلیت انحلال کم‌تری دارد و به راحتی می‌تواند از آب دریا جدا شده و در سطح ذرات رسوب کند [۳۶]، [۳۷]، [۴]. و این منتج به افزایش نسبت  $U/Th$  در رسوبات می‌شود. در اصل میزان اندک اورانیم در رسوبات ته‌نشین شده در شرایط اکسیدی محیط دریایی یافت می‌شود. نسبت  $U/Th$  کم‌تر از ۰/۷۵ نشان‌دهندهٔ ته‌نشینی رسوبات در محیط اکسیدان و نسبت  $U/Th$  بیش‌تر از ۱/۲۵ نشان‌دهندهٔ ته‌نشینی در شرایط احیا است [۳۰]. این نسبت در شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده بین محدودهٔ ۰/۱۸ تا ۰/۳۴ (میانگین ۰/۲۵) متغیر است و حاکی از ته‌نشینی رسوبات در یک محیط اکسیدان است.

### درجه رسیدگی<sup>۱</sup> رسوبات

برای تعیین درجه رسیدگی رسوبات از نسبت  $SiO_2/Al_2O_3$  استفاده می‌شود [۴۱]. این نسبت طی حمل و نقل و فرآیند هوازدگی و چرخه مجدد، در نتیجهٔ افزایش کوارتز نسبت به کانی‌های نامقاوم مثل فلدسپات‌ها افزایش می‌یابد.

1. Maturity

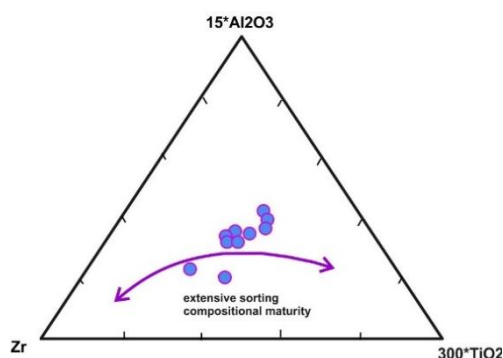
به طوری که مقادیر بیش تر از ۵-۶ از این نسبت، نشان دهنده رسیدگی رسوبی زیاد و مقادیر کم تر از آن رسیدگی کم رسوبات را نشان می دهد [۴۲]. میانگین این نسبت در شیست های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده ۴/۲۹ است که نشان دهنده بلوغ کم آن ها است. هم چنین به منظور اندازه گیری بلوغ رسوبات و درجه جورشدگی از دیاگرام سه تایی طول فلش گسترش بیش تری داشته باشند، نشان از رسیدگی بیش تر و بنابراین جورشدگی بیش تر آن ها است [۲۱]. نمونه های بررسی شده در طول فلش گسترش پیدا نکرده و بیش تر در یک منطقه قرار گرفته اند که بیان گر درجه رسیدگی کم رسوبات است (شکل ۱۲). درجه رسیدگی اندک رسوبات، نشان از مسافت کم حمل و نزدیک بودن حوضه رسوب گذاری به منطقه منشأ رسوبات است.

### شرایط آب و هوایی گذشته

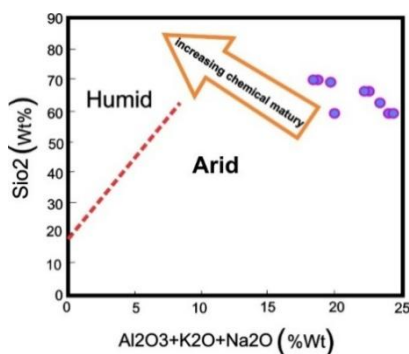
برای تعیین آب و هوا در طی رسوب گذاری از نمودار دوتایی  $\text{SiO}_2$  در برابر  $(\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{K}_2\text{O} + \text{Na}_2\text{O})$  [۴۷] استفاده می شود و این نمودار آب و هوا را در زمان ته نشینی رسوبات شیست های کوارتز-فلدسپاتی خشک نشان می دهد (شکل ۱۳).

### تعیین محیط تکتونیکی

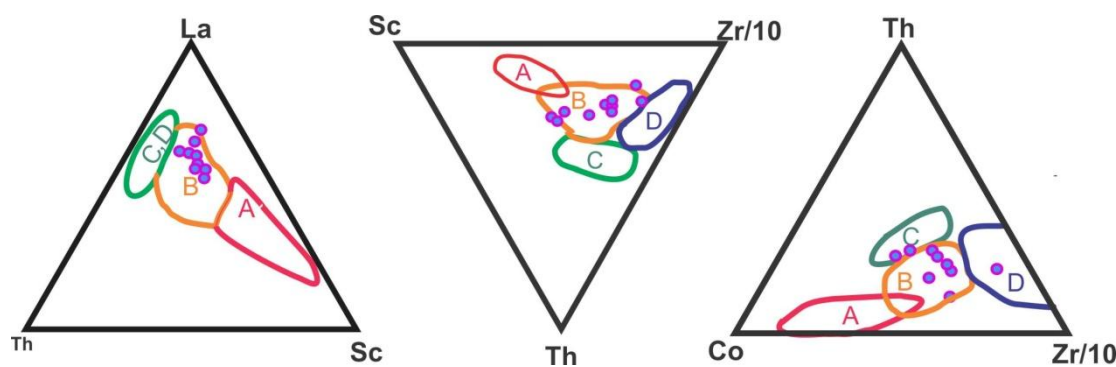
ترکیب شیمیایی سنگ مادر متأثر از محیط تکتونیکی است. بنابراین ژئوشیمی رسوبات و سنگ های رسوبی دگرگون شده مستقیماً با فرآیند تکتونیک ورقه ای مرتبط است و از گذشته تا امروز محققان مختلف برای تعیین محیط تکتونیکی استفاده می کنند [۴۰]. عناصر نادر به خصوص آن هایی که نسبتاً غیرمتحرک هستند و زمان اقامت کوتاهی در آب دریا دارند مانند  $\text{Ti}$ ,  $\text{Nb}$ ,  $\text{Th}$ ,  $\text{Zr}$ ,  $\text{La}$ ,  $\text{Hf}$  با اطمینان زیادی برای تشخیص محیط تکتونیکی به کار می روند [۳۵]، [۲۴]، [۲۵]. در نمودار سه تایی  $\text{Th-Co-Zr/10}$ ،  $\text{Th-Sc-Zr/10}$  و  $\text{La-Th-Sc}$  [۶] اکثر نمونه ها در محدوده B یعنی کمان قاره ای قرار می گیرند (شکل ۱۴).



شکل ۱۲. نمودار سه تایی  $\text{Zr-Al}_2\text{O}_3(x15) - \text{TiO}_2(x300)$  [۲۲]. جورشدگی اندک در رسوبات شیست های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده.



شکل ۱۳. نمودار دوتایی  $SiO_2$  در برابر  $(Al_2O_3+K_2O+Na_2O)$  [۴۷] آب و هوای گذشته زمین در زمان رسوب‌گذاری شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی خشک بوده است.



شکل ۱۴. نمودارهای سه‌تایی  $Th-Co-Zr/10$  ,  $Th-Sc-Zr/10$  و  $La-Th-Sc$  [۶] برای تعیین جای گاه زمین‌ساختی تشکیل سنگ مادر نمونه‌های بررسی شده (A) جزایر اقیانوسی، (B) کمان قاره، (C) حاشیه فعال قاره‌ای، (D) حاشیه غیرفعال

A= oceanic island arc; B= continental island arc; C= active continental margin; D=passive margin.

### نتیجه‌گیری

در بررسی‌های پتروگرافی و ژئوشیمیایی شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی درهٔ سوردی دوشا واقع در قسمت مرکزی پهنه سنندج-سیرجان، برای تشخیص ماهیت رسوبات، سنگ منشأ، درجهٔ هوازدگی، درجه رسیدگی رسوبات، شرایط اکسیدان حوضهٔ رسوب‌گذاری، آب و هوای دیرینه و جای گاه زمین‌ساختی نتایج زیر حاصل شده است:

- کانی‌های تشکیل‌دهندهٔ شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی شامل کوارتز، فلدسپارو بیوتیت است. این سنگ‌ها دارای بافت لپیدوگرانوبلاستیک هستند.

- شیست‌های کوارتز-فلدسپاتی بررسی شده حاصل دگرگون شدن ماسه‌سنگ گریواکی تا شیل هستند.

- بر اساس شواهد ژئوشیمیایی این ماسه‌سنگ‌ها حاصل فرسایش و رسوب‌گذاری سنگ‌های دارای سیلیس نسبتاً زیاد است و منشأ سنگی آذرین و فلسیتی تحول یافته‌ای در یک محیط کمان قاره را نشان می‌دهند. محیط رسوب‌گذاری این سنگ‌ها، یک محیط اکسیدان بوده است.

- با توجه به اندیس شیمیایی آلتراسیون و هوازدگی، درجه هوازدگی در این منطقه متوسط است. هم‌چنین درجه رسیدگی رسوبات اندک و آب و هوای دیرینه در زمان رسوب‌گذاری خشک بوده است

### سپاسگزاری

از حمایت دانشکده منابع طبیعی و علوم زمین دانشگاه شهرکرد در به ثمر رساندن این پژوهش قدردانی می‌کنیم.

### منابع

۱. داودیان دهکردی علیرضا، پترولوژی سنگ‌های دگرگونی شمال شهرکرد، پایان‌نامه کارشناسی ارشد، دانشگاه اصفهان، ایران، (۱۳۷۲).
2. Akontoh F. A., "Petrography and Geochemistry of the Anyaboni Formation of Kwahu Group, Voltaian Supergroup, Ghana: Implications for Provenance and Uranium Exploration" (Doctoral dissertation, University Of Ghana) (2015) 86.
3. Armstrong-Altrin J. S., Lee Y. I., Verma S. P., Ramasamy S., "Geochemistry of sandstones from the upper Miocene Kudankulam Formation, southern India: Implications for provenance, weathering, and tectonic setting", *Journal of sedimentary Research*, 74 (2004) 285-297.
4. Barnes C. E., Cochran J. K., "Uranium removal in oceanic sediments and the oceanic U balance", *Earth and Planetary Science Letters*, 97 (1990) 94-101.
5. Bellanca A., Claps M., Erba E., Masetti D., Neri R., Silva I. P., Venezia F., "Orbitally induced limestone/marlstone rhythms in the Albian—Cenomanian Cison section (Venetian region, northern Italy): Sedimentology, calcareous and siliceous plankton distribution, elemental and isotope geochemistry", *Palaeogeography, Palaeoclimatology, Palaeoecology*, 126 (1996) 227-260.
6. Bhatia M. R., Crook K. A., "Trace element characteristics of graywackes and tectonic setting discrimination of sedimentary basins, *Contributions to Mineralogy and Petrology*", 92 (1986) 181-193.
7. Bhatia M. R., "Plate tectonics and geochemical composition of sandstones", *The Journal of Geology*, 91 (1983) 611-627.
8. Bracciali L., Marroni M., Luca P., Sergio R., "Geochemistry and petrography of Western Tethys Cretaceous sedimentary covers (Corsica and Northern Apennines): from source areas to configuration of margins", *Geological Society of America Special Papers*, 420 (2007) 73-93.

9. Cai G., Guo F., Liu X., Sui, S., "Elemental and Sr-Nd isotopic compositions of Cenozoic sedimentary rocks from the Dongying Sag of Jiyang depression, North China: Implications for provenance evolution", *Geochemical Journal*, 45 (2011) 33-55.
10. Condie K. C., Dengate J., Cullers R. L., "Behavior of rare earth elements in paleoweathering profile on granodiorite in the front range, Colorado, USA", *Geochimica et Cosmochim Acta*, 59 (1995) 279-294
11. Condie K. C., Martell C., "Early Proterozoic metasediments from north-central Colorado: Metamorphism, provenance, and tectonic setting", *Geological Society of America Bulletin*, 94 (1983) 1215-1224.
12. Condie K. C., Noll P.D., Conway C. M., "Geochemical and detrital mode evidence for two sources of Early Proterozoic sedimentary rocks from the Tonto Basin Supergroup, central Arizona", *Sedimentary Geology*, 77 (1992) 51-76.
13. Cox R., Lowe D. R., Cullers R. L., "The influence of sediment recycling and basement composition on evolution of mudrock chemistry in the southwestern United States", *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 59 (1995) 2919-2940.
14. Cullers R. L., "Implications of elemental concentrations for provenance, redox conditions, and metamorphic studies of shales and limestones near Pueblo, CO, USA". *Chemical Geology*, 191(2002) 305-327.
15. Cullers R. L., Barrett T., Carlson R., Robinson B., "Rare-earth element and mineralogic changes in Holocene soil and stream sediment: a case study in the Wet Mountains, Colorado, USA", *Chemical Geology*, 63 (1987) 275-297.
16. Cullers R. L., Basu A., Suttner L. J., "Geochemical signature of provenance in sand-size material in soils and stream sediments near the Tobacco Root batholith, Montana, USA", *Chemical Geology*, 70 (1988) 335-348.
17. Davoudian A. R., Genser, J., Neubauer F., Shabani N., "<sup>40</sup>Ar/<sup>39</sup>Ar mineral ages of eclogites from North Shahrekord in the Sanandaj-Sirjan Zone, Iran: Implications for the tectonic evolution of Zagros orogen", *Gondwana Research* 37 (2016) 216-240.
18. Fedo C. M., Nesbitt H. W., Young G. M., "Unraveling the effects of potassium metasomatism in sedimentary rocks and paleosols, with implications for paleoweathering conditions and provenance", *Geology*, 23 (1995) 921-924.

19. Feng R., Kerrich R., "Geochemistry of fine-grained clastic sediments in the Archean Abitibi greenstone belt, Canada: implications for provenance and tectonic setting", *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 54 (1990) 1061-1081.
20. Floyd P. A., Leveridge B. E., "Tectonic environment of the Devonian Gramscatho basin, south Cornwall: framework mode and geochemical evidence from turbiditic sandstones", *Journal of the Geological Society*, 144 (1987) 531-542.
21. Garcia D., Fonteilles M., Moutte J., "Sedimentary fractionations between Al, Ti, and Zr and the genesis of strongly peraluminous granites", *The Journal of Geology*, 102(1994) 411-422.
22. Garcia D., Ravenne C., Maréchal B., Moutte J., "Geochemical variability induced by entrainment sorting: quantified signals for provenance analysis", *Sedimentary Geology*, 171 (2004) 113-128.
23. Gonzalez Lopez J. M. G., Bauluz B., Ferandez Nieto C., Oliete A., "Factors controlling the trace- element distribution in fine-grained rocks: the Albian Kaolinite-rich deposits of the Oliete Basin (NE Spain)", *Chemical Geology*, 1-2 (2005) 1-19.
24. Gu X. X., "Geochemical characteristics of sediments and tectonic setting analysis of sedimentary basins", *Developments in Geosciences and Technology* (1995) 205-212.
25. Gu X. X., "Geochemical characteristics of the Triassic Tethys sediments in NW-Sichuan and its implications to the weathering conditions in source regions: Mineralogy", *Petrology and Geochemistry Bulletin*, 15(1996) 23-27.
26. Harnois L., "The CIW index: a new chemical index of weathering." *Sedimentary Geology* 55, 3-4 (1988) 319-322.
27. Hayashi K. I., Fujisawa H., Holland H. D., Ohmoto H., "Geochemistry of ~ 1.9 Ga sedimentary rocks from northeastern Labrador, Canada", *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 61(1997) 4115-4137.
28. Herron M. M., "Geochemical classification of terrigenous sands and shales from core or log data." *Journal of Sedimentary Research* 58, No. 5 (1988).
29. Hossain I., Roy K. K., Biswas P. K., Alam M., Moniruzzaman M., Deeba F., "Geochemical characteristics of Holocene sediments from Chuadanga district, Bangladesh: implications for weathering, climate, redox conditions, provenance and tectonic setting", *Acta Geochimica*, 33 (2014) 336.
30. Jones B., Manning D. A., "Comparison of geochemical indices used for the interpretation of palaeoredox conditions in ancient mudstones", *Chemical Geology*, 111 (1994) 111-129.

31. Kalsbeek F., Frei R., "Geochemistry of Precambrian sedimentary rocks used to solve stratigraphical problems: An example from the Neoproterozoic Volta basin, Ghana", *Precambrian Research*, 176 (2010) 65-76.
32. Linnemann U. and Rome, R. L., "The Cadomian Orogeny in Saxo-Thuringia, Germany: geochemical and Nd–Sr–Pb isotopic characterization of marginal basins with constraints to geotectonic setting and provenance", *Tectonophysics*, 352 (2002) 33-64.
33. Machhour L., Philip J., Oudin J. L., "Formation of laminite deposits in anaerobic—dysaerobic marine environments", *Marine Geology*, 117 (1994) 287-302.
34. McLennan S. M., Hemming S., McDaniel D. K., Hanson G. N. "Geochemical approaches to sedimentation, provenance, and tectonics", *Geological Society of America Special Papers*, 284 (1993) 21-40.
35. McLennan S. M., Taylor S. R. McCulloch M. T., Maynard J. B., "Geochemical and Nd-Sr isotopic composition of deep-sea turbidites: Crustal evolution and plate tectonic associations", *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 54 (1990) 2015-2050.
36. Nagarajan R., Armstrong-Altrin J. S., Nagendra R., Madhavaraju J., Moutte J., "Petrography and geochemistry of terrigenous sedimentary rocks in the Neoproterozoic Rabanpalli Formation, Bhima Basin, Southern India: implications for paleoweathering conditions, provenance and source rock composition", *Journal -Geological Society of India*, 70 (2007) 297.
37. Nath B. N., Bau M., Rao B. R., Rao C. M., "Trace and rare earth elemental variation in Arabian Sea sediments through a transect across the oxygen minimum zone", *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 61 (1997) 2375-2388.
38. Nesbitt H., Young G. M. "Early Proterozoic climates and plate motions inferred from major element chemistry of lutites", *Nature*, 299 (1982) 715-717.
39. Pettijohn F. J., Potter P. E., Siever, R., "Sand and Sandstone", New York, Springer-Verlag (1987) 553.
40. Piñán-Llamas A., Escamilla-Casas J. C., "Provenance and tectonic setting of Neoproterozoic to Early Cambrian metasedimentary rocks from the Cordillera Oriental and Eastern Sierras Pampeanas, NW Argentina", *Boletín de la Sociedad Geológica Mexicana*, 65 (2013).
41. Potter P. E. "Petrology and chemistry of modern big river sands", *The Journal of Geology*, 86 (1978) 423-449.

42. Roser B. P., Cooper R. A., Nathan S., Tulloch A. J., "Reconnaissance sandstone geochemistry, provenance, and tectonic setting of the lower Paleozoic terranes of the West Coast and Nelson, New Zealand", *New Zealand Journal of Geology and Geophysics*, 39 (1996) 1-16.
43. Sahraeyan M., Bahrami M., "Geochemistry of sandstones from the Aghajari Formation, Folded Zagros Zone, southwestern Iran: implication for paleoweathering condition, provenance, and tectonic setting", *International Journal of Basic and Applied Sciences*, 1(2012) 390-407.
44. Selvaraj K., Chen C. T. A. "Moderate chemical weathering of subtropical Taiwan: constraints from solid-phase geochemistry of sediments and sedimentary rocks", *The Journal of Geology*, 114 (2006) 101-116.
45. Shaltami O. R. O. "Mineral composition and environmental geochemistry of the beach sediments along the mediterranean coast from Benghazi to Bin Jawwad, Northeast Libya" (2012) 139.
46. Slack J. F., Dumoulin J. A., Schmidt J. M., Young L. E., Rombac C. S., "Paleozoic sedimentary rocks in the red dog Zn-Pb-Ag district and vicinity, Western Brooks Range, Alaska: provenance, deposition, and metallogenic significance", *Economic Geology*, 99 (2004) 1385-1414.
47. Suttner L. J., Dutta P. K., "Alluvial sandstone composition and paleoclimate, I. Framework mineralogy", *Journal of Sedimentary Research*, 56 (1986) 329-345.
48. Taylor S. R., McLennan S. M., "The continental crust: its composition and evolution". Blackwell Scientific (1985) 1-328.
49. Veizer J., "Secular variations in the composition of sedimentary carbonate rocks, II. Fe, Mn, Ca, Mg, Si and minor constituents", *Precambrian Research*, 6 (1978) 381-413.
50. Wedepohl H. K., "Abundance in common sediments and sedimentary rocks", Wedepohl HK (ed) *Handbook of Geochemistry* (1978).
51. Wronkiewicz D. J., Condie K. C. "Geochemistry and provenance of sediments from the Pongola Supergroup, South Africa: evidence for a 3.0-Ga-old continental craton", *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 53 (1989) 1537-1549.
52. Wronkiewicz D. J., Condie K. C., "Geochemistry of Archean shales from the Witwatersrand Supergroup, South Africa: source-area weathering and provenance". *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 51(1987) 2401-2416.