

مقاله پژوهشی (Original Research)

# مقایسه ژئوشیمیایی ماسهسنگها و شیلها در مطالعه شاخصهای آب و هوایی: مثالی از سازند شوریجه

مهناز کشمیری'، محمد حسین محمودی قرائی ۱\*، سید رضا موسوی حرمی"، اسداله محبوبی"

۱\_دانشجوی کارشناسی ارشد رسوب شناسی، گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد، مشهد، ایران ۲\_دانشیار گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد، مشهد ، ایران ۳\_استاد گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد، مشهد ، ایران

\*پست الكترونيك: mhmgharaie@um.ac.ir

تاریخ پذیرش: ۹۹/۷/۱۷

## تاریخ دریافت: ۹۹/٤/٦

### چکیدہ

تحلیل ژئوشیمیایی اکسیدهای اصلی یکی از ابزارهای مهم در تعیین ویژگیهای مختلف خاستگاه است. در این پژوهش ۱۳ نمونهٔ سیلیسی ـ آواری از سازند شوریجه شامل ۷ نمونهٔ ماسهسنگی و ۶ نمونهٔ شیلی جهت بررسی و تحلیل ژئوشیمیایی عناصر اصلی، انتخاب شد. مطالعات خاستگاه معمولاً شامل هوازدگی ناحیهٔ منشأ، شرایط آب و هوایی دیرینه، تکتونیک منطقه، و سنگ شناسی سنگ منشأ میباشد. در این پژوهش، رفتار متفاوت ماسهسنگها و شیل هایی که دارای کانی های رسی هستند، در مطالعات هوازدگی ناحیهٔ منشأ و شرایط آب و هوایی قدیمه مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفتهاند. نمودارهای دوتایی و مثلثی K-CN-A برای تفسیر شرایط آبوهوایی دیرینه رسوبات سیلیسی ـ آواری شامل ماسهسنگها و شیل ها ا مطالعات انجام شده نشان داد استفاده از نمودار دوتایی برای نمونه های شیلی دربردارنده کانی های رسی تنایج درستی را ارائه نمی دهد و برای این منظور، بهتر است از نمودار مثلثی K-CN-A این میودار دوتایی برای نمونه های شیلی دربردارنده کانی های رسی تنایج درستی را ارائه نمی دهد و برای این منظور، مطالعات انجام شده نشان داد استفاده از نمودار دوتایی برای نمونه های شیلی دربردارنده کانی های رسی تنایج درستی را ارائه نمی دهد و برای این منظور، بهتر است از نمودار مثلثی K-CN-A استفاده شود تا از بروز خطا در تجزیه و تحلیل داده ها جلوگیری شود. در مورد نمونه های ماسهسنگی نیز بهتر است با مطالعات انجام شده نشان داد استفاده از تصاویر میکروسکی الکترونی، نمونه هایی انتخاب شوند که کمترین تأثیرپذیری را از فر آیندهای دیاژنزی مطالعه دقیق پتروگرافی و همچنین استفاده از تصاویر میکروسکی الکترونی، نمونه هایی انتخاب شوند که کمترین تأثیرپذیری را از فر آینده ای دیاژنزی داشته باشند.

**واژدهای کلیدی:** ژئوشیمی؛ کانی رسی؛ آب و هوای قدیمه؛ سازند شوریجه.

#### مقدمه

پترو گرافی و ژئوشیمی میتوان شرایط آب و هوای دیرینه در سنگهای سیلیسی - آواری به ویژه ماسه سنگها را تعیین نمود. تعیین شرایط آب و هوای دیرینه، در بازسازی جغرافیای دیرینه تأثیر به سزایی دارد (Garzanti & Resentini, 2016). مطالعات دقیق میکروسکپی پلاریزان و کاتدولومینسانس بر روی دانه های کوارتز (Basu *et al.*, 1975)، انواع فلدسپات (Pettijohn *et al.*, 1987) و خرده سنگها (Pettijohn *et al.*, 1987) ارتباط بین ترکیب رسوبات سیلیسی - آواری، موقعیت تکتونیکی و خاستگاه رسوبات توسط محققین زیادی بررسی شدهاست (Shadan & Hosseini-Barzi, 2013 & Shadan شدهاست (Popeko *et al.*, 2020 *al.*, 2018). این رسوبات همواره تحت تأثیر عواملی مانند ترکیب سنگ منشأ، هوازدگی شیمیایی، مسافت حمل و نقل و تغییرات دیاژنزی پس از رسوب گذاری هستند. با استفاده از روش های متفاوتی نظیر

از جمله روش های متداول هستند. از روش های دیگر می توان به استفاده از ميکروسکپ الکتروني و نيز تعيين ترکيب شميايي ذرات با استفاده از EDX اشاره کرد (Asiedu et al., 2000). اگرچه فرآیندهای دیاژنزی از جمله تبلور مجدد، آلبیتی شدن فلدسپاتها و دگرسانی کانیهای فرعبی می توانند اختلالاتی در تفسیر خاستگاه ماسهسنگها ایجاد کنند، اما با وجود این، از ژئوشیمی ماسهسنگها به عنوان یک ابزار قوی در مطالعات خاستگاه استفاده می شود ( Zimmermann & Bahlburg, ) خاستگاه 2003). همچنين رسوبات شيلي به واسطه دانه ريز بودن و نفوذپذیری اندک، توانایی حفظ ترکیب کانی های سنگ منشأ در خود را دارند و از این رو در مطالعات خاستگاهی بسیار مورد توجه هستند (Khanehbad et al., 2012). در ایس مطالعه، پراکندگی عناصر اصلی در ماسه سنگ ها و شیل های سازند شوریجه با مقادیر تعریف شده استاندارد مقایسه شده و اطلاعاتي در خصوص شرايط آب و هوايي ديرينه بـا تأكيـد بـر هوازدگی شیمیایی این سنگها ارائه شده است. نتایج حاصل از آنالیز ماسهسنگها و شیل های مورد مطالعه، تفاوت های عمدهای دارد که در این پژوهش به بررسی این تفاوتها پرداخته شده و امید است تا بتواند این نوع مقایسهها در سایر نقاط مورد استفاده قرار گیرد.

زمین شناسی و چینه شناسی منطقه مورد مطالعه منطقه مورد مطالعه بخشی از حوضه رسوبی کپهداغ است که در شمال شرقی ایران و در حاشیه جنوبی صفحه توران قرار دارد (افشارحرب، ۱۳۷۳). این حوضه رسوبی درون قارهای بوده که از بسته شدن اقیانوس هرسی نین و پس از کوهزایی تریاس میانی شکل گرفته است پس از کومزایی تریاس میانی شکل گرفته است شوریجه به سن کرتاسه پیشین از شرق تا غرب حوضه رسوبی کپهداغ را دربرمی گیرد. مطالعه رخساره های سنگی و تفسیر محیط رسوبی سازند شوریجه به ویژه در

قسمت های شرقی و جنوب شرقی حوضه کپه داغ نشان دهنده این است که رسوبات این سازند در نواحی شرقی و جنوب شرقی حوضه، بیشتر در سیستم رودخانه ای بریده بریده با بستر گراولی نهشته شده اند، در حالی که به سمت نواحی مرکزی و غربی حوضه، تنوعی از سیستم های رودخانه ای مئاندری، دشت ساحلی، دریاچه های شور و محیط دلتایی را برای رسوبات این سازند پیشنه اد می کنند (Moussavi-Harami *et al.*, 2009).

برش قرقره در عرض جغرافیایی ۵۶'۱۳ ۳۶° شمالی و طول جغرافیایی ۲۲٬۴۲ ۲۷ ۶۰۰ شرقی و در فاصله ۱۲۰۰ متری جنوب شرقی روستای قرقره واقع شده و ستبرای سازند شوریجه در این برش ۲۸۶ متر است (شکلهای ۱ و ۲). نهشتههای سازند شوریجه بیشتر ماسه سنگی و کنگلومرایی است که در یک محیط قارهای رسوب گذاری کرده است (مرتضوی، ۱۳۹۲). این سازند بر روی سازند کربناته مزدوران با یک مرز فرسایشی و در زیر سازند کربناته تیرگان با تغییر رخساره تدریجی قرار گرفته است. توالی چینه شناسی سازند شوریجه در این مطالعه بر مبنای تغییرات سنگ شناختی به سه واحد تقسیم شده است (شکل ۳الف) که شامل واحد شیل و ماسه سنگ زیرین

واحد کنگلومرای میانی و واحد شیل و ماسهسنگ بالایی به شرح زیر می باشند: واحد شیل و ماسهسنگ زیرین: این بخش حدود ۷۰ متر ستبرا دارد (شکل ۳ب) و شامل طبقات قرمز رنگ شیلی و ماسهای است. طبقات نازک لایه شیلی، تودهای تا شیلی و ماسهای است. طبقات نازک لایه شیلی، تودهای تا میلی و ماسهای می در با می مود و آثار لایه بندی افقی و طبقه بندی مورب مسطح در ماسه سنگهای متوسط لایه این بخش مشاهده می شود.

**واحد کنگلومرای میانی:** ستبرای این واحد حدود ۱۳۵ متر است (شکل ۳ج). ایـن واحـد در پایـه یـک واحـد غنـی از قطعات سنگ آهکی دارد که شامل کنگلومراهای ناز ک تا



شکل۱: الف) نقشه ساختاری که منطقه مورد مطالعه و موقعیت مکانی برش چینهشناسی مورد مطالعه در آن نشان داده شده است (برگرفتـه از Agard et al., 2011؛ با اندکی تغییرات). ب) موقعیت برش مورد مطالعه بر روی نقشه زمین شناسی کپهداغ، مقیاس ۱:۱۰۰۰۰۰ (برگرفته از سهندی و سهیلی، ۱۳۹۳؛ با تغییرات).

انجام گرفت و یس از مطالعات دقیق پتروگرافی بر روی مقاطع نازک تهیه شده از ماسهسنگها، تعداد هفت نمونه متوسط دانه، با جورشدگی خوب و کمترین مقدار کربنات کلسیم و حداقل میزان هوازدگی انتخاب شد. همچنین تعداد شش نمونه شیلی با کمترین محتوای کربنات کلسیم انتخاب گردید. نمونه ها پس از پودر شدن و انجام مراحل اولیه آماده سازی، جهت انجام آنالیز عناصر اصلی بـه روش XRF به آزمایشگاه تابان گستر تهران ارسال شد و با استفاده از دستگاه فیلیپس مدل Panalytical مورد آنالیز قرار گرفت. دقت این دستگاه برای اکسیدهای اصلی شامل SiO<sub>2</sub> ،Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ،CaO ،K<sub>2</sub>O ،MgO و Al<sub>2</sub>O ،MgO در حــــدود ۰/۰۱ درصد و برای سه اکسید اصلی دیگر شامل P2O5، TiO<sub>2</sub> و MnO در حدود ۰/۰۰۱ درصد است. به منظور شناسایی ترکیب کانی شناسی و شناسایی کانی های رسی، بر روی یک نمونه شیلی از برش مورد مطالعه آنالیز XRD در آزمایشگاه دانشگاه فردوسی مشهد انجام شد. همچنین، دو نمونه ماسهسنگ در آزمایشگاه مرکزی دانشگاه فردوسی مشهد ابتدا در ابعاد کوچک شکسته و با روكـش طـلا پوشـانيده شـد و سـپس بـا ميكروسـكپ الكتروني روبىشي مدل LEO 1450 Vp مجهز به تجزيه گر

متوسط لایه غنی از پبلهای سنگ آهکی (شکل۳د) و کوارتز است، به طوری که در قسمتهای بالایی این واحد به تدریج از فراوانی خردههای سنگ آهکی کاسته شده است.

واحد شیل و ماسه سنگ بالایی: این واحد حدود ۸۱ متر ستبرا دارد (شکل ۵۳) و از ماسه سنگ، شیل و انواع کالکریت های پودری و ندولی تشکیل شده است. ماسه سنگهای این واحد اغلب تودهای هستند. طبقات نازک لایه و قرمز رنگ شیلی دارای طبقه بندی تودهای و لامینه ای بوده و آثار فعالیت های زیستی در ماسه سنگهای این بخش دیده می شود. تبدیل این واحد به شیل های سازند تیرگان با تغییر رخساره ای مشخص همراه است.

## روش مطالعه

یکی از بهترین روش های اندازه گیری غلظت عناصر اصلی در رسوبات سیلیسی - آواری، استفاده از روش تجزیه XRF است (Rollinson, 1993). مطالعات میکروسکپی توسط میکروسکپ پلاریزان انجام شد و ویژگی های بافتی و دیاژنزی بر مبنای روش .Pettijohn *et al* (1987) و نام گذاری ماسه سنگ ها بر مبنای مطالعات Folk (1980)

بر اساس مطالعات میکروسکیی، ماسه سنگهای سازند شوریجه در برش قرقره بیشتر متوسط تا ریز دانـه بـوده و از جورشدگی خوبی برخوردارند. به لحاظ ترکیبی، ذرات تشبکیل دهنیده این ماسه سنگ ها شیامل کیوارتز مونو کریستالین، کوارتز پلی کریستالین (شکل ۱۴لف)، و خردهسـنگهایی از نـوع چرتـی (شـکل۴ب) و دگرگـونی (شکل۴ج) هستند. فلدسپاتها شامل ارتوکلاز و پلاژیو کلاز هستند، که ارتو کلاز فراوان تر بوده و بیشتر آنها نیز د گرسان شدهاند. کانی های سنگین در نمونه های مورد مطالعه کمیاب است، اما زیرکن و تورمالین با فراوانی کمتر از ۱ درصد مشاهده شده است. تماس بین دانهها عمدتاً از نوع محدب \_ مقعر (شکل ۴ه) و خطبی (۴ه) است. ماسه سنگ های مورد مطالعه بر طبق طبقه بندی Folk (1980) شامل كوارتز آرنايت (۱۵ درصد) (شكل ۴د)، ساب لیت آرنایت (۷۵ در صد) (شکل ۴ه) و ساب آرکوز (۱۰ درصد) (شکل ۴و) هستند. بیشتر ماسه سنگ های سازند شوریجه در این برش، نیمه بالغ (جورشدگی خوب تا متوسط و نیمه زاویه دار، با زمینه رسی کمتر از ۵ درصد) همراه با سیمان سیلیسی و کلسیتی هستند.

ژئوشيمي

يتروگرافي

نتایج حاصل از آنالیز XRF برای اکسیدهای اصلی در ماسه سنگها و شیل ها در جدول های ۱ و ۲ ارائه شده است. مقدار اکسید سیلیسیوم در ماسه سنگها از ۷۹/۹۷ تا ۹۲/۴۵ (میانگین ۸۸/۹۸) و در شیل ها از ۲۲/۱۴ تا ۸۹/۹۷ (میانگین ۵۸/۹۵) در تغییر است. میزان اکسید آلومینیوم از ۱۳/۱۵ تا ۷/۲۳ (میانگین ۵/۳۸) در ماسه سنگها و از ۲۶/۲ تا ۱۳/۷ (میانگین ۱۲/۵۳) در شیل ها، اکسید کلسیم از ۲۰/۰ تا ۱۹/۰ (میانگین ۹۰/۰) در ماسه سنگها و از ۹۴/۰ تا ۱۹/۰



نمونههای مورد برداشت شده در آن نشان داده شده است.

EDX تصویربرداری شد. سپس این نمونهها به منظور تحلیل و بررسی نمودارهای آب و هوایی ( , Suttner & Dutta (1986) و نمودار A-CN-K مورد مطالعه قرار گرفتند.



شکل ۳: الف) واحدهای سنگ شناسی سازند شوریجه در برش قرقره (جهت دید به سمت شمال غرب)؛ ب) واحد شیل و ماسهسنگ پایینی (جهت دید به سمت جنوب شرق)؛ ج) واحد کنگلومرای میانی (جهت دید به سمت شمال)؛ د) برخی دانههای پبلی واحد کنگلومرایی میانی؛ ه) واحد شیل و ماسهسنگ بالایی (جهت دید به سمت شمال).

(میانگین ۰/۹۲) در ماسه سنگها و از ۱/۱۶ تا ۰/۷۹ (میانگین ۰/۹۲) در شیلها و مقدار اکسید پتاسیم از ۰/۶۸ تا ۱/۶ (میانگین ۱/۱۲) در ماسه سنگها و از ۱/۹۶۹ تا ۴/۰۴۵ (میانگین ۱/۱۲) در تغییر هستند.

بحث ویژگی ژئوشیمیایی سنگهای رسوبی تابع پیچیدهای از شدت هوازدگی، چرخههای رسوبی مجدد، جورشدگی، طبیعت سنگ مادر و دیاژنز است (Jin *et al.*, 2006). آب و هوای منطقه از طریق فرآیندهای هوازدگی بر ترکیب نهایی سنگهای سیلیسی ـ آواری تأثیر می گذارد (Cavazza & Ingersoll, 2005). نرخ هوازدگی نقش

مهمی در تفسیر شرایط آب و هوایی دارد ( .Dinis et al.) 2020). مینزان هوازدگی سنگهای سیلیسی - آواری در منطقه منشأ به شرح زیر مورد بررسی قرار گرفته است:

شاخص آب و هوای دیرینه یکی از موضوعات مهم در تعیین شرایط آب و هوای دیرینه بررسی میزان دگرسانی ناشی از هوازدگی رسوبات است (McLennan *et al.*, 1993). بنابراین بررسی دقیق نقش هوازدگی ضروری است. در طول دوره هوازدگی، نقش هوازدگی ضروری است. در طول دوره هوازدگی، و از طرف دیگر سبب افزایش نسبی Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> به ویژه در شیل ها می گردد (Garcia *et al.*, 2004). معمولاً میرزان



شکل ٤: تصاویر میکروسکپی (XPL) ماسهسنگهای سازند شوریجه: الف) کوارتز مونوکریستالین (Qn) با خاموشی مستقیم و کوارتز پلی کریستالین (Qp) با خاموشی موجی؛ ب) چرت (Cht)؛ ج) خرده سنگ دگرگونی (Lm)؛ د) پتروفاسیس کوارتزآرنایت که تماس محدب مقعر (Cc) و تماس خطی (Pl) در آن نشـان داده شده است. ه) پتروفاسیس سابایتآرنایت؛ و) پتروفاسیس سابآرکوز

جنول ٦. درطت السياماني در ماشه ستكفا و الأطاع معمار ٢٨ معاشبه سده													
S.N	SiO <sub>2</sub>	$Al_2O_3$	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	MgO	TiO <sub>2</sub>	MnO	$P_2O_5$	LOI	Total	CIA
GS4	86.67	4.66	2.2	0.19	0.19	1.18	0.9	0.6	0.021	0.063	1.68	96.7	74.68
GS14	88.04	4.96	2.04	0.11	0.1	1.5	0.91	0.4	0.019	0.039	1.38	98.12	74.18
GS21	84.45	7.23	1.77	0.08	1.32	1.6	0.86	0.2	0.019	0.03	1.23	97.62	70.59
GS51	92.45	3.15	0.83	0.05	0.64	0.79	0.39	0.2	0.015	0.015	0.58	98.51	67.77
GS53	79.97	6.98	2.98	0.06	1.5	1.21	1.41	0.5	0.021	0.036	4.05	94.72	71.44
GS54	91.05	3.74	1.3	0.03	1.27	0.68	0.39	0.4	0.017	0.024	Ν	98.89	65.22
GS58	79.99	6.94	1.99	0.17	1.48	0.93	1.28	0.5	0.021	0.078	2.68	93.39	72.82

جدول ۱: درصد اکسیدهای اصلی در ماسه سنگها و LOI و مقدار CIA محاسبه شده

جدول ۲: درصد اکسیدهای اصلی موجود در شیلها و LOI و مقدار CIA محاسبه شده.

								-	-				
S.N	SiO <sub>2</sub>	$Al_2O_3$	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	CaO	Na <sub>2</sub> O	K <sub>2</sub> O	MgO	TiO <sub>2</sub>	MnO	$P_2O_5$	LOI	Total	CIA
GSM3	75.98	10.7	2.73	0.106	0.16	1.969	1.61	0.528	0.019	0.022	5.16	98.99	82.72
GSM4	74.32	12.38	2.69	0.107	0.271	2.571	2.326	0.688	0.021	0.024	2.87	98.27	80.76
GSM8	52.99	11.27	3.77	0.094	0.778	2.649	1.846	0.718	0.02	0.026	19.39	93.55	76.19
SAP	51.2	17.53	5.73	0.79	0.452	4.045	4.719	0.731	0.038	0.033	10.66	95.93	76.83
GST6	42.14	7.42	1.31	0.642	0.554	1.986	1.262	0.506	0.018	0.022	32.18	90.04	58.88
GST7	57.1	15.91	5.43	0.462	0.614	3.832	4.108	0.778	0.033	0.035	8.11	96.41	76.43

دلایل مختلفی را می توان برای این مغایرت در نظر گرفت. معمولاً نمونه های شیلی به دلیل حضور مقدار بیشتر کانی های رسی، دارای مقادیر K2O و Al2O3 بیشتری نسبت به SiO2 هستند. آنالیز XRD بر روی یک نمونه شیلی از برش مورد مطالعه، مؤید وجود کانی رسی ایلیت و کائولینیت در شیل های مورد مطالعه است (شکل ۷). در مقابل، ماسه سنگها به دلیل حضور کانی های کوارتز و چرت، میزان سیلیس بیشتری در مقایسه با نمونه های شیلی دارند (Gateneh, 2000).



شکل ۷: آنالیز XRD نمونه شیلی برش مورد مطالعه که دربردارنده کانیهای رسی کائولینیت و ایلیت است.

این تفاوت ها در مقادیر SiO<sup>2</sup>، SiO<sup>2</sup> و K<sub>2</sub>O سبب انحراف موقعیت ترسیمی نقاط مربوط به نمونه های شیلی در نمودار دوتایی (Suttner & Dutta, 1986) می گردد، بدین صورت که موقعیت نقاط به سمت محور افقی کشیده شده و از محور عمودی دور می شوند که خود سبب قرار گیری و از محور عمودی دور می شوند که خود سبب قرار گیری نقاط حاصل از ترسیم نمونه های شیلی در منطقه شرایط آب و هوایی نیمه خشک شده و تفاوت معناداری را موجب شده و در نهایت باعث ایجاد خطا در تفسیر داده ها می گردد. بنابراین استفاده از نمودار دوتایی برای هردو یک سازند، نتایج یکسانی نداشته و قابل قبول نمی باشد. از مقایسه نتایج حاصل از این نمودار با نمودار سهتایی یک سازند، نتایج حاصل از این نمودار با نمودار سهتایی نمودار A-CN-K به منظور مطالعه شرایط آب و هوایی نمودار X-N-A می توان ه نتایج بهتری دست یافت (شکل ۸). هوازدگی سنگ ها از طریق محاسبه درصد اکسید غیر متحرک Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> نسبت به اکسیدهای متحرک Na<sub>2</sub>O و CaO و K<sub>2</sub>O تخمین زده می شود. جهت تعیین شرایط آب و هوایی دیرینه و هوازدگی ناحیه منشأ می توان از نمودار دو تایی Aluta و هوازدگی ناحیه منشأ می توان از نمودار دو تایی Sutter & Dutta (1986) بر حسب درصد SiO<sub>2</sub> به عنوان مؤلفه عمودی در مقابل مجموع درصد SiO<sub>2</sub> به عنوان مؤلفه عمودی در مقابل مجموع درصد Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> به عنوان مؤلفه افقی استفاده کرد. ترسیم مقادیر مربوط به نمونه های ماسه سنگی سازند شوریجه در این نمودار، آب و هوای نیمه مرطوب را

نشان میدهد (شکل ۵)، در حالی که ترسیم نمونههای شیلی در این نمودار نتایج متفاوتی را نشان داده و بیانگر شرایط آب و هوایی نیمه خشک است و لذا با نتایج حاصل از ترسیم نمونههای ماسهسنگی کاملاً متفاوت است (شکل ۶).



شــکل۵: جانمـایی دادههـای ماســه ســنگی بـر روی نمـودار دوتـایی (Suttner and Dutta, 1986) نشـان دهنده آب و هـوای نیمـه مرطـوب بـرای منطقه منشأ ماسهسنگهای سازند شوریجه است.



شکل۲: جانمایی دادههای شیلی بر روی نمودار (Suttner and Dutta, 1986) برای شیلهای سازند شوریجه که نشان دهنده شرایط آب و هوایی نیمه خشک است و با داده های ماسهسنگی مغایرت دارد.



شکل۸: محل قرارگیری نمونه ها در نمودار مثلثی A-CN-K ( بنونیکتر به رأس (2008)؛ نمونه های شیلی در محدوده هوازدگی شدید (نزدیکتر به رأس مثلث) قرار گرفته اند، اما نمونه های ماسه سنگی محدوده هوازدگی کمتری را نشان می دهند و از قطب Al<sub>2</sub>O3 فاصله زیادتری داشته و به خط واصل فلدسپات ها نزدیکتر هستند (رنگ قرمز: نمونه های شیلی و رنگ آبی: نمونه های ماسه سنگی).

شاخص شیمیایی دگرسانی (CIA) نیز استفاده می شود (Nesbitt & Young, 1982). این شاخص از طریق معادله CIA=[Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/(Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+CaO+Na<sub>2</sub>O+K<sub>2</sub>O)] بے دست می آید که اکسیدها در آن به صورت نسبت مولی بیان می شوند. در فرمول فوق، مقدار CaO نشانگر کلسیم موجود در بخش های سیلیکاتی سنگ است. مقدار CIA می تواند پایین، متوسط یا بالا و در محدوده ۵۰ تا ۱۰۰ باشد. تغییر ات میزان CIA با درجه دگرسانی شیمیایی ارتباط دارد. به طوری که پایین بودن این مقدار بدین معناست که دگرسانی وجود نداشته، یا در صورت وجود خیلی کم بوده و لذا نشانه شرایط آب و هوایی سرد و خشک است. مقدار متوسط یا بالای CIA نشان دهنده انتقال عناصر کاتیونی متحرک همچون ۲۰، ۲۹ و ۲۵<sup>2+</sup> Ca<sup>2+</sup> در شرایط هوازدگی بیشتر و باقی ماندن یون، ای +Ti و +AL است که از تحرك كمترى برخوردارند (Nesbitt & Young, 1984). مقدار محاسبه شده CIA برای نمونه های ماسه سنگی مورد بررسی از ۶۵/۲۲ تا ۷۴/۶۸ و برای شیل های مورد مطالعه بین ۵۸/۱۸ تا ۸۲/۷۲ بوده و میانگین آن در واحدهای

ماسهسنگی و شیلی به ترتیب ۷۰/۹۶ و ۷۵/۳ می باشد. بـالاتر بودن مقدار CIA در نمونههای شیلی در مقایسه با ماسەسنىڭھا نشان مىدھد كە تمركز محصولات ھوازدگى به شکل کانی های رسی در شیل ها نسبت به ماسه سنگ ها بیشتر است (Paikaray et al., 2008). با محاسبه نسبت های مولی عناصر و با استفادہ از مثلث A-CN-K مے توان روندهای هوازدگی را به دست آورد ( Fedo et al., 1995). در این نمودار مراحل اولیه هوازدگی، با یک رونـد موازی ضلع A-CN دیده می شود، زیرا در حین مراحل ابتدایی هوازدگی بر اثر دگرسانی فلدسیات ها (پلاژیو کلازها)، یونهای سدیم و کلسیم از آن خارج شده و با پیشرفت مراحل هوازدگی و تجزیه فلدسیات پتاسمدار به تدریج یونهای پتاسیم نیز خارج شده و این روند به سمت افزایش نسبی Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> تغییر جهت پیدا می کند (Paikaray et al., 2008). بنابراین در هوازدگی پیشرفته، مقدار K2O نیز افت زیادی پیدا کرده و تغییر ترکیب این عناصر به سوى رأس A ديده مى شود (,Nesbitt & Young 1984). در شکل ۸ روند هوازدگی نمونههای مورد مطالعه نمایش داده شده است.

نقش کانی های رسی در میزان شاخص های آب و هوایی در نمودار A-CN-K بیشتر نمونه های ماسه سنگی، در میانه مثلث بالایی جای گرفته اند که نشان دهنده میزان قابل توجه دگرسانی در این ماسه سنگ ها است. نمونه های شیلی قدری بالاتر و نزدیک به ترکیب ایلیت قرار گرفته اند. این امر نشان می دهد این نمونه ها در محدوده هواز دگی پیشرفته و نشان می دهد این نمونه ها در محدوده هواز دگی پیشرفته و خروج بیشتر Ca و Na در مقایسه با K قرار دارند. به طور کلی این شواهد نشان دهنده آب و هوای نیمه مرطوب است که تأیید کننده نتایج حاصل از نمودار ها سه سنگی است. Suttner (1986) برای نمونه های (فقط) ماسه سنگی است. نمونه های شیلی و ماسه سنگی بر روی نمودار X-CN-K

مثلث بالايي نمودار A-CN-K جاي مي گيرند به طوري كه بين رأس مثلث (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) كه تغييرات اندكى دارد و قاعده مثلث در دو طرف، گاه دچار تغییرات معناداری می شوند. این موضوع می تواند خطای زیادی در تحلیل داده ها ایجاد کند چرا که الزاماً مربوط به شرایط رسوب گذاری و هوازدگی قبل از آن نبوده بلکه می تواند به شرایط دیاژنزی از جمله دگرسانی کانیهای فلدسپاتی و فرآیند رسزایی پس از رسوب گذاری و در طی دیاژنز مرتبط باشد. عواملی مانند تبلور مجدد، دگرسانی فلدسیاتها و آبشویی کانی های فرعی می تواند بر روی داده های ژئوشیمیایی اثر بگذارد (Zimmerman & Bahlburg, 2003). ترکیب کانی های رسی به میزان هوازدگی و همچنین ترکیب شیمیایی و کانی شناسی رسوبات وابسته است ( Ehrman et al., 2005). دما و عمق تنها عوامل تشکیل دهنده رس در رسوبات تدفين شده نيستند بلكه فضاهاي خالي موجـود در ماسهسنگها و ترکیب سیالات وارده، از عوامل مهم در تشکیل کانیهای رسی هستند. تکامل دیاژنزی رسها در ماسهسنگهای سیمانی شده و سیمانی نشده نیز متفاوت است. سیمان کلسیتی در ماسه سنگها از ورود سیالات جلوگیری می کند. بنابراین تخلخل و نفوذپذیری از عوامل مهم تشکیل کانیهای رسی محسوب میشوند. در برش مورد مطالعه، کائولینیت و ایلیت اصلی ترین کانی های رسی حاصل از فر آیندهای دیاژنزی در نمونههای ماسهسنگی سازند شوريجه به شمار مي آيند.

کائولینیت (4(OH)(AL2Si2O5) از لایههایی تشکیل شده که هر کدام از یک ورقه اکتائدری و یک ورقه تترائدری همراه با یک لایه مشترک از اتمهای اکسیژن ساخته شدهاند. این لایهها توسط پیوندهای هیدروژنی به یکدیگر متصل شدهاند، به گونهای که مانع آبگیری بین لایهای شده و ساختار بلوری زودوهگزاگونال دارند (امجدی و همکاران، ۱۳۹۰). کائولینیت عمدتاً در عرضهای

قدری پراکندهاند که نشانه هوازدگی به میزان متفاوت در رسوبات آواری سازند شوریجه است. در آب و هوای گرم و مرطوب، دانههای کوارتز نسبت به دیگر اجزا همچون فلدسپاتها و خرده های سنگی پایدارتر بوده و افزایش نسبي نشان ميدهند. لذا از نسبت SiO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> مي توان براي نشان دادن بلوغ تركيبي رسوبات استفاده كرد. مقدار بالاي این نسبت در رسوبات سازند شوریجه حاکی از بلوغ تركيبي بالا در ماسهسنگها و حمل و نقل طولاني و شرايط آب و هوایی مرطوب است. با توجه به میانگین محاسبه شده CIA برای نمونه های مورد مطالعه، شیل های این سازند هوازدگی بیشتری را نسبت به ماسهسـنگها نشان میدهنـد. شرایط آب و هوایی مرطوب به انتقال کاتیونهای متحرک -Ca<sup>2+</sup> ،Na و باقی ماندن کاتیون های غیرمتحرک Ca<sup>2+</sup> ،Na +Al<sup>3</sup> و +Ti میانجامد که این موضوع سبب افرایش کانیهای رسبی در نتیجه هوازدگی فلدسپاتها میشود (Nesbitt & Young, 1982). ميرزان فلدسياتها و کانی های رسی توسط اکسیدهای اصلی Na<sub>2</sub>O، CaO و K<sub>2</sub>O (فازهای متحرک) کنترل می شوند. علاوه بر شرایط آب و هوایی منطقه منشأ که باعث دگرسانی فلدسپاتها و تشکیل کانی های ثانویه از جمله رس ها می شود، شرایط پس از رسوب گذاری طی دیاژنز ماسهسنگها نیز می تواند به کاهش تمرکز عناصر متحرک از قبیل Na،Ca و K در نمونههای مورد مطالعه و تفسیر اشتباه در تحلیل دادههای ماسەسنگھا منجر شود.

معمولاً از Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> به عنوان معیاری جهت مقایسه بین دادههای مختلف سنگ شناسی استفاده می شود، زیرا طی دیاژنز و دگرسانی، مقدار Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> تغییر چندانی نمی کند، در حالی که Na<sub>2</sub>O، CaO، Na<sub>2</sub>O و SiO2 از بیشترین اکسیدهای متغیر در ماسه سنگها به شمار می روند (Gatench, 2000). دادههای حاصل از آنالیز ژئوشیمیایی ماسه سنگها چنانچه تحت تأثیر شرایط دیاژنزی هم قرار گرفته باشند در داخل

نهایی که با بالا آمدگی و به صورت نسبی با انحلال سنگ (تلوژنز) همراه است صورت مي يذيرد. ايليت (K(AL4SiO9(OH)3) داراي ساختار لايهاي سه ورقهای شامل یک ورقه اکتائدری آلومینیم است که بین دو ورقمه تترائدري سیلیسیم قرار گرفته است (امجمدي و همكاران، ۱۳۹۰؛ Galan & Ferrell, 2013). ايليت معمولاً از هوازدگی سنگهای آذرین حاوی فلدسپات پتلسیمدار به وجود مي آيد (Nelson, 2006). (K-Feldspar) 3KAlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>+H<sub>2</sub>O+H<sub>2</sub>=6SiO<sub>2</sub>+2K<sup>+</sup>+ KAl<sub>3</sub>Si<sub>3</sub>O<sub>10</sub>(OH)<sub>2</sub> (Illite) در شکل ۹ب تصویر میکروسکپ الکترونی کانی ایلیت در نمونه ماسهسنگی برش مورد مطالعه نشان داده شده است که به صورت یولکهای ظریف و گاه تبدیل شده به رشتههای نازک سوزنی مشاهده میشود. شکل ۹ج نتیجه آنالیز EDX را نشان می دهد که به ترکیب کانی رسی ایلیت اشاره دارد. چرخه رسوب گذاری مجدد همراه با هوازدگی شیمیایی هم به تشکيل ايليت منجر مي گردد ( Worden & Barclay, ) 2003). در مطالعه خاستگاهی سازند شوریجه چرخههای رسوب گذاري مجدد همراه با هوازدگي شيميايي بالا عنوان شده است (Mortazavi et al., 2013a). مطالعات نشان مي دهد تأثير همزمان اين دو عامل باعث تشكيل كاني رسي ایلیت در برش مورد مطالعه شده است. از طرفی ایلیت دیاژنزی در اثر دگرسانی کائولینیت در محیط دریایی با نرخ رسوب گذاری پایین و تحت تأثیر برهم کنش طولانی مدت با آب دریا، یا در محیط تدفینی در حضور شورابه منفذی پتاسیمدار تشکیل می شود ( Ehrenberg et al., ) 1993؛ Lanson et al., 1996). از ديگر فر آيندهاي تشکيل کانی رسی ایلیت در نمونه های مورد مطالعه، می توان به دگرسانی کائولینیت در حضور ارتوکلاز اشاره کرد که در رابطهٔ زیر نشان داده شده است ( Worden & Morad, :(2003

جغرافیایی پایین و در شرایط آب و هوایی گرم و مرطوب تشکیل میشود و به عبارتی حاصل هوازدگی کانی های آلومينوسيليكاته، به ويـژه فلدسـياتها هسـتند. همچنـين رسوباتی که تحت تأثیر بالاآمدگی و چرخههای مجدد رسوب گذاری قرار گرفتهاند و متأثر از آبهای جوی یا حتى دريايي هستند در تشكيل كاني رسى كائولينيت مؤثرند (امجدی و همکار ان، ۱۳۹۰؛ Schnyder et al., 2005). ما وجود این و علاوه بر شرایط سطحی، شرایط تدفینی و دیاژنز نیز می توانند در تشکیل کانی های رسبی نقش داشته باشند. بعد از تشكيل كائولينيت در مراحل اوليه دياژنز، چنانچه سیمانی شدن کلسیتی اتفاق افتد، این سیمان باعث حفظ شدگی کائولینیت می شود، اما در ماسه سنگهای سيمانى نشده كائولينيت ممكن است با افزايش عملكرد دیاژنز به کانی رسی ایلیت تبدیل شود ( Hassouta et al., 1999). در شکل ۹الف تصویر میکروسکپ الکترونی کانی کائولینیت در یک نمونه ماسهسنگی (GS21) از برش مورد مطالعه نشان داده شده است که به شکل ورقههایی از صفحات بر روی هم قرار گرفتهاند. دگرسانی انواع فلدسپاتهای کلسیک، سدیک و پتاسیک می تواند به تشکیل کائولینیت در سنگهای آواری بیانجامد. کائولینیت موجود در ماسهسنگهای برش مورد مطالعه از دگرسانی فلدسپاتهای پتاسیک تشکیل شده است. معادله شيميايي فرآيند تشكيل كائولينيت بر اثر دگرساني فلدسپاتهای پتاسیک، در نمونه های مورد مطالعه، نشان داده شده است (Worden & Morad, 2003). معادلات شيميايي فرآيندهاي تشكيل ايليت در بخش بعدي توضيح داده خو اهد شد.

(K-Feldspar) 2KAlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>+2H<sup>+</sup>(aq)+9H<sub>2</sub>O=2K<sup>+</sup>(aq)+ 4H4SiO<sub>4(aq)</sub>+Al<sub>2</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>5</sub> (OH)<sub>4</sub> (Kaolinite) لازم به توضيح است که واکنش فوق عموماً در محيط دياژنتيک باز از جمله مراحل اوليه تدفين (ائوژنز) يا مراحل که تحت تأثیر و نفوذ آبهای جوی قرار گرفته اند (Mortazavi *et al.*, 2013b)، خروج SiO<sub>2</sub> به صورت محلول اسید سیلیسیک (H4SiO4) باعث تغییر در محتوای SiO<sub>2</sub> ماسه سنگ شده و این مسأله سبب بروز خطا در تجزیه و تحلیل داده های مربوط به شاخص آب و هوایی میشود. اسید سیلیسیک آزاد شده در سیستم باز ممکن است سبب آب شویی برخی کانی ها شده و بر دیگر داده های ژئو شیمیایی از جمله مقادیر سدیم و پتاسیم اثر بگذارد. طرز تشکیل کانی رسی ایلیت در سیستم باز در رابطه زیر نشان داده شده است:

(Orthoclase) KAISi<sub>3</sub>O<sub>8</sub> + H<sup>+</sup> + H<sub>2</sub>O = H<sub>4</sub>SiO<sub>4</sub> + KAI<sub>3</sub>SiO<sub>10</sub> (OH)<sub>2</sub> (Illite)(Worden & Morad,2003) مجموعۀ این عوامل می تواند در مورد ماسه سنگ هایی که حاوی کانی های رسی دیاژنتیک باشند، نمودار دو تایی (Suttner & Dutta, 1986) را با خطا همراه کند چرا که مقادیر عناصر فوق در داده های آنالیز ژئوشیمیایی پایین تر از مقادیر اصلی و اولیه بوده و تفسیر داده ها را دچار خطای تحلیلی می کند.

در مورد شیل موضوع کاملاً متفاوت است. از آن جا که کائولینیت و ایلیت از کانی های اصلی شیل ها و گل سنگ ها محسوب می شوند (Worden & Barclay, 2003) و این گروه از سنگ ها به دلیل ریزدانه بودن معمولاً کمتر تحت تأثیر تغییرات دیاژنتیکی قرار می گیرند، طبعاً با تغییرات زیاد دیاژنتیکی مشابه ماسه سنگ ها مواجه نیستند، اما باید توجه داشت که جور شدگی در شیل ها مرتبط با کاهش انرژی محیط است که به انباشت مقادیر زیاد کانی های رسی به فرم ماتریکس رسی انجامیده است. تفسیر شرایط آب و هوایی بر اساس داده های شیلی، یک روش ساده نبوده، چرا که ژئوشیمی تر کیبات رسی توسط عوامل بسیاری کنترل می شود و در طول زمان حمل و نقل، متأثر از شرایط هوازدگی نیز هست (Dinis et al., 2020). مقادیر اکسید



شکل ۹: الف) تصویر میکروسک الکترونی کانی کائولینیت در ماسهسنگهای برش مورد مطالعه؛ ب - ج) تصویر آنالیز EDX در قسمت مشخص شده که ترکیب کانی رسی کائولینیت را نشان میدهد.

 $AL_2Si_2O_5 (OH)_4+0.75 KALSi_3O_8=K_{0.75}Al_2(Si_{3.25} Al_{0.75}O_{10}) (OH)_2+SiO_2+H_2O Kaolinite + K- Feldspar = Illite + Quartz كانى رسى ايليت در برش مورد مطالعه، در اثر دگرسانى كانى رسى ايليت و برهم كنش اين كانى با ارتوكلاز تشكيل شده است. در معادلات فوق <math>Si_2O_2$  در اثر انحلال پتاسيم فلدسپات و همچنين كائولينيت، توليد شده است و پتاسيم موجود در ايليت نيز در اثر انحلال پتاسيم فلدسپات به دست آمده است. در مطالعه

سیلیسیوم در نتایج آنالیز ژئوشیمیایی شیلها پایین بوده و نتايج حاصل از مكانيابي دادهها بر روى نمودار شاخص آب و هوايي (Suttner & Dutta, 1986) همان طور كه قبلاً اشاره شد کاملاً با دادههای ماسهسنگی متفاوت بوده و قابل قبول نمیباشد. دادههای شیلی نمایه شده بر روی نمودار A-CN-K با فاصله معنی داری نسبت به داده های ماسهسنگی قرار می گیرند که هر دو حاصل از یک سازند و هم سن بوده، اما نمونه های شیل مقادیر CIA بیشتری را نسبت به ماسهسنگها نشان میدهند که نمی تواند قابل قبول باشد. باید توجه داشت که نمودارهای شاخص آب و هوایی براساس نمونههای ماسهسنگی تعیین و معرفی شدهاند (Paikaray et al., 2008 Suttner & Dutta, 1986) بنابراین استفاده از دادههای نمونههای شیلی در این نمودارها غیرواقعی بوده و می تواند همراه با خطا باشد. با توجه به توضيحات فوق، در مطالعه شاخصهاي آب و هوايي میباید از نمونههای ماسهسنگی استفاده کرد؛ البته با مطالعه پتروگرافی دقیق، باید نمونه هایی انتخاب شوند که کمترین تأثير پذيري را از دگرساني دياژنتيكي داشته باشند.

مقایسه نتایج ژئوشیمیایی بـه دسـت آمـده بـا جغرافیـای ديرينه حوضه كيهداغ در بازه زماني ژوراسيک پسين ـ کرتاسـه پيشـين، پـسروي گستردهای در صفحه توران (حاشیه جنوبی حوضه رسوبی کپهداغ) رخ داده است. این پسروی آب دریا که با کوهزایی نئوسیمرین همزمان بوده است، به دلیل بالاآمدگیهایی در منطقه رخ داده که خود در اثر برخورد بلوک هلمند در افغانستان با حاشیه جنوبی اوراسیا اتفاق افتادهاند. این حرکات تکتونیکی، حوضه کیهداغ را تحت تأثير قرار داده و باعث پسروي آب دريا از بخش شـرقي و مرکزی حوضه به سمت بخشهای شمال غربی این حوضه شده است. سازند شوریجه نیز در همین زمان نهشته شده است. حوضه رسوبی کپهداغ در طول کرتاسه پیشین در عرض جغرافیایی دیرینه ۳۰ تا ۴۰ درجه شمالی قرار داشته است (Stampfli & Borel, 2002) (شکل ۱۰) که این امر نشان دهنده شرایط آب و هوایی نیمه مرطوب در این عرض جغرافيايي است.



شکل ۱۰: الف) مدل ژئودینامیکی کرتاسه (برگرفته از Stampfli & Borel, 2002)؛ ب) عرض جغرافیای دیرینه حوضـه رسـوبی کپـهداغ در زمـان ژوراسـیک پسـین ـ کرتاسه پیشین که بین عرض جغرافیایی ۳۰ تا ٤٠ درجه شمالی قرار گرفته است و با دادههای به دست آمـده از ماسهسـنگها جهـت تفسـیر شـرایط آب و هـوایی دیرینه مطابقت داشته، اما با دادههای ژئوشیمیایی به دست آمده از شیلها تطابق زیادی نشان نمیدهد.

> **نتیجه گیری** محاسبه مقادیر شـاخص CIA در نمونـههـای ماسـهسـنگی و شیلی مورد مطالعه، نشان میدهـد کـه هـوازدگی شـدید در

ناحیه سنگ منشأ با شرایط آب و هوای دیرینه نیمه مرطوب رخ داده است. استفاده از نمودار دوتایی برای نمونههای ماسهسنگی تأییدکننده این موضوع است. همچنین این نتایج K2O، CaO و SiO در شرایط دیاژنزی از سوی دیگر حتی می تواند خطای استفاده از نمودار مثلثی A-CN-K را تشدید کند، چرا که مقادیر این عناصر در داده های آنالیز ژئوشیمیایی از مقادیر اصلی و اولیه کمتر بوده و باعث بروز خطای تحلیلی در تفسیر داده ها می شود. به همین دلیل نیشنهاد می گردد با انجام مطالعات دقیق پترو گرافی، نمونه های ماسه سنگی برای انجام آنالیز عنصری به گونه ای انتخاب شوند که کمترین تأثیر پذیری از فر آینده ای دیاژنزی را داشته باشند. همچنین، از آن جا که تأثیر فر آیندهای دیاژنزی بر نمونه های مورد بررسی توسط فر آیندهای دیاژنزی با اثر پذیری کمتر از فر آیندهای میکرو سکپ الکترونی هم قابل مشاهده است، از این طریق نیز می توان نمونه هایی با اثر پذیری کمتر از فر آیندهای مذکور را انتخاب نمود. با نتایج حاصل از بررسی نمودار مثلثی A-CN-K در نمونههای ماسهسنگی مطابقت دارد، اما در مورد نمونههای شیلی حاوی کانیهای رسی، نمودار دوتایی نتایج کاملاً متفاوتی را نشان میدهد که به شرایط آب و هوایی سرد و خشک اشاره مینماید. از دلایل اصلی این اختلاف افزایش نسبت SiO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> در نمونههای شیلی است. بنابراین استفاده از نمودار دوتایی برای شیلهای دارای کانیهای رسی توصیه نمیشود و به جای آن بهتر است که فقط از نمودار سه تایی K-CN-K استفاده شود. این نمودار، نشان دهنده شرایط آب و هوایی نیمه مرطوب با هوازدگی شدید در ناحیه منشأ بوده و با مطالعات مربوط به نمونههای ماسهسنگی نیز مطابقت دارد. تغییرات اندک مقدار Shal2O<sub>3</sub> در اثر دیاژنز از یک سو و تغییرات اندک مقدار Shal2O<sub>3</sub>

منابع

- Agard, P., Omrani, J., Jolivet, L., Whitechurch, H., Vrielynck, B., Spakman, W., Monie, P., Meyer, B., & Wortel, R., 2011. Zagros orogeny: a subduction-dominated process. *Geological Magazine*, 148: 692-725.
- Asiedu, D. K., Suzui, S., & Shibata, T., 2000. Provenance of sandstones from the Lower Cretaceous Sasayama Group, inner zone of southwest Japan. *Sedimentary Geology*, 131: 9-24.
- Basu, A., Young, S., Suttner, L., James, W., & Mack, G., 1975. Re-evaluation of the use of undulatory extinction and crystallinity in detrital quartz for provenance interpretation. *Sedimentary Petrology*, 45: 873-882.
- Cavazza, W., & Ingersoll, R., 2005. Detrital modes of the Ionian forearc basin fill (Oligocene-Quaternary) reflects the tectonic evolution of the Calabria-Peloritani terrane (southern Italy). *Sedimentary Research*, 75: 268–279.
- Dinis, P.A., Garzanti, E., Hahn, A., Vermeesch, P., & Cabral-Pinto, M., 2020. Weathering indices as climate proxies: A step forward based on Congo and SW African river muds. *Earth-Science Reviews*, 201: 103-139.

- Ehrenberg, S.N., Aagaard, P., Wilson, M. J., Fraser, A.R., & Duthie, D. M.L., 1993. Depth-dependent transformation of Kaolinite to dickit in sandstones of the Norwegian continental shelf. *Clay Minerals*, 28: 325-352.
- Ehrmann, W., Setti, M., & Marinoni, L., 2005. Clay minerals in Cenozoic sediments off Cape Roberts (McMurdo Sound, Antarctica) reveal the paleoclimatic history. *Paleogeography, Paleoclimatology*, *Paleoecology*, 229: 187-211.
- Fedo, C.M., Nesbitt, H.W., & Young, G.M., 1995. Unraveling the effects of potassium metasomatism in sedimentary rocks and paleosols, with implications for weathering conditions and provenance. *Geology*, 23: 921-924.
- Folk, R.L., 1980. Petrology of Sedimentary Rocks. Hemphill Press, Austin, Texas, 182p.
- Galan, E., & Ferrell, R.E., 2013. Genesis of Clay Minerals. Developements in Clay Science, 5: 83-126.
- Garcia, D., Ravenne, C., Marechal, B., & Moutte, J., 2004. Geochemical variability induced by entrainment sorting: quantified signais for provenance analysis. *Sedimentary Geology*, 171: 128-131.
- Garzanti, E., & Resentini, A., 2016. Provenance control on chemical indices of weathering (Taiwan river sands). *Sedimentary Geology*, 336: 81-95.
- Gateneh, W., 2000. Geochemistry provenance and depositional tectonic setting of the Adigrat Sandstone northern Ethiopia. *Journal of African Earth Sciences*, 35: 185-198.
- Hassouta, L., Buatier, M., Luc Potdevin, J., & Liewig, N., 1999. Clay Diagenesis in the Sandstone Reservoir of the Ellon Field (Alwyn, North Sea). *Clay and Clay Minerals*, 47: 269-285.
- Jin, Z., Li, F., Cao, J., Wang, S., & Yu, J., 2006. Geochemistry of Daihai Lake sediments, Inner Mongolia, north China: Implications for provenance, sedimentary sorting and catchment weathering. *Geomorphology*, 80: 147-163.
- Khanehbad, M., Moussavi-Harami, R., Mahboubi, A., & Nadjafi, A., 2012. Geochemistry of Carboniferous Shales of the Sardar Formation, East Central Iran: Implication for Provenance, Paleoclimate and Paleooxygenation Conditions at a passive Continental Margin. *Geochemistry International*, 50: 777-790.
- Khazaei, E., Mahmudy Gharaie, M.H., Mahboubi, A., Moussavi-Harami, R., & Taheri, J., 2018. Petrography, Major and Trace Elemental Geochemistry of the Ordovician-Silurian Siliciclastics in North of Tabas Block, Central Iran: Implications for Provenance and Paleogeography. *Journal of Sciences, Islamic Republic of Iran*, 29: 129-142.
- Lanson, B., Beaufort, D., Berger, G., Baradat, J., & Lacharpagne, J.C., 1996. Illitization of diagenetic kaolinite to dickite conversion series: late-stage diagenesis of the lower Permian Rotliegend sandstone reservoir, Offshore of the Netherlands. *Sedimentary Research*, 66: 501-518.
- McLennan, S.M., Hemming, S., McDaniel, D.K., & Hanson, G.N., 1993. Geochemical approaches tosedimentation, provenance, and tectonics. *In*: Johnson, M.J. & Basu, A., (eds.), Processes Controlling the Composition of Clastic Sediments. *Geological Society of America, Special Papers*, 284: 21–40.
- Mortazavi, M., Moussavi-Harami, R., & Mahboubi, A., 2013a. Detrital Mode and Geochemistry of the Shurijeh Formation (Late Jurassic-Early Cretaceous) in the Central and Western Parts of the Intracontinental Kopet-Dagh Basin, NE Iran: Implications for Provenance, Tectonic Setting and Weathering Processes. *Acta Geologica Sinica*, 89: 1058-1080.
- Mortazavi, M., Moussavi-Harami, R., Brenner, R.L., & Mahboubi, A., 2013b. Stable isotope record in pedogenic carbonates in northeast Iran: Implications for Early Cretaceous (Berriasian-Barremian) paleovegetation and paleoatmospheric P (CO<sub>2</sub>) levels. *Geoderma*, 212: 85-97.
- Moussavi-Harami, R., Mahboubi, A., Nadjafi, M., Brenner, R.L., & Mortazavi, M., 2009. Mechanism of calcrete formation in the Lower Cretaceous (Neocomian) fluvial deposits northeastern Iran based on petrographic, geochemical data. *Cretaceous Research*, 305: 1146-1156.
- Nelson, S.A., 2006. Clay minerals. Earth Matrials, 211pp.
- Nesbitt, H.W., & Young, G.M., 1982. Early Proterozoic climates and plate motions inferred from major element chemistry of lutites. *Nature*, 299: 715-717.
- Nesbitt, H.W., & Young, G.M., 1984. Predictions of some weatheringtrends of plutonic and volcanic rocks based on thermodynamic and kinetic considerations. *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 48: 1523-1534.
- Paikaray, S., Banerjee, S., Mukherji, S., 2008. Geochemistry of shalesvfrom the Paleoproterozoic to Neoproterozoic Vindhyan Supergroup: Implications on provenance, tectonic and paleoweathering. *Journal of Asian Earth Sciences*, 32: 34-48.

Pettijohn, F.J., Potter, P.E., & Siever, R., 1987.Sand and Sandstone. Springer-Verlag, New York, 533 p.

- Pittman, E. D., 1970. Plagioclase as an indicator of provenance in sedimentary rocks. *Journal of Sedimentary Petrology*, 40: 591-598.
- Popeko, L.I., Smirnova, Y.N., Zaika, V.A., Sorokin, A.A., & Dril, S.I., 2020. Provenance and Tectonic Implications of sedimentary rocks of the Paleozoic Chiron Basin, Eastern Transbaikalia, Russia, Based on whole- Rock Geochemistry and Detrital Zircon U- Pb Age and Hf Isotopic Data. *Minerals*, 279: 1-27.
- Ramazani Oomali, R., Shahriari, S., Hafezi Moghadas, N., Omidi, P., & Eftrkharnejhad, J., 2008. A model for Active tectonics in Kopet Dagh (North- East Iran). *World Applied Scieences Journal*, 3: 312-316.
- Rollinson, H.R., 1993. Using Geochemical DATA: Evaluation, Presentation, Interpretation. Longman Scientific and Technical, New York.352pp.
- Schnyder, J., Gorin, G., Soussi, M., Baudin, F., & Decininck, J.F., 2005. Enregistrement de la variation climatique au passage Jurassique/Cretace sur la marge sud de la Tethys: mineralogy des argies et palynofacies dr la coupe du Jebal Meloussi (Tunisie Central, Formation Sidi Karlif). *Bulletin de la Societe Geologique de France*, 176: 171-182.
- Shadan, M., & Hosseini-Barzi, M., 2013. Petrography and geochemistry of the Ab-e-Haji Formation in central Iran: implications for provenance and tectonic setting in the southern part of the Tabasblock. *Revista Mexicana de Ciencias Geologicas*, 30:80–95.
- Stampfli, G., & Borel, G.D., 2002. A plate tectonic model for the Paleozoic and Mesozoic constrained by dynamic plate boundaries and restored synthetic oceanic isochrones. *Earth and Palentary science Letters*, 196: 17-33.
- Suttner, L.J., & Dutta, P.K., 1986. Alluvial sandstone composition and paleoclimate, I. Framework mineralogy. *Journal of Sedimentary Petrology*, 56: 329-345.
- Worden, R.H., & Barclay, S.A., 2003. The effect of oil emplacement on diagenetic clay mineralogy: the Upper Jurassic Magnus Sandstone Member, North Sea. In: Worden, R.H., & Morad, S., (ed.), Clay Mineral Cements in Sandstones. International Association of Sedimentoligists Special Publication 34: 453-469.
- Worden, R.H., & Morad, S., 2003. Clay Minerals cements in sandstones. Blackwell Publishing, 508 p.
- Zimmermann, U., & Bahlburg, H., 2003. Provenance analysis and tectonic setting of Ordovician clastic deposits in the southern Puna Basin, NW Argentina. *Sedimentology*, 50: 1079-1104.

## Geochemical comparison of sandstone and shale in the study of Paleoclimate Indexes: An example from Shurijeh Formation in NE Iran

## Keshmiri, M.<sup>1</sup>, Mahmudy Gharaie, M.H.<sup>2\*</sup>, Moussavi-Harami, S.R.<sup>3</sup>, Mahboubi, A.<sup>4</sup>

M.Sc. student in Sedimentology, Department of Geology, Faculty of Science, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad, Iran
Associate Professor, Department of Geology, Faculty of Science, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad, Iran

2- Professor, Department of Geology, Faculty of Science, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad, Iran

\* Email: mhmgharaie@um.ac.ir

#### Introduction

The relationship between the composition of siliciclastic sediments, tectonic setting, and the source rocks has been studied by many researchers. The siliciclastic deposits are always affected by the composition of source rock, chemical weathering, transport distance, and diagenetic changes after deposition. It is possible to determine the paleoclimatic conditions of siliciclastic rocks, particularly sandstones, using different methods such as petrography and geochemistry. Interpretation of paleoclimatic conditions has a significant impact on the reconstruction of paleogeography (Garzanti & Resentini, 2016). Due to their fine-grain and low permeability, shale can preserve the composition of source rock minerals and, therefore, are very important in interpreting the source rocks (Khanehbad *et al.*, 2012). In this study, the distribution of the major elements in the sandstones and shales of the Shurijeh Formation is compared with the standard values, and the paleoclimatic conditions have been interpreted.

#### **Material and Methods**

One of the best techniques to major elements values in the siliciclastic sediments is the analysis of rock by the XRF method. Petrographic studies on seven samples of sandstones were done using a polarizing microscope and classified based on Folk's (1980) classification scheme. Also, six shale samples with the lowest calcium carbonate content are selected. Fresh shale and sandstone samples were chosen for geochemical analysis and then were powdered to the size of fewer than 63 microns using Agate mortar. The presence of calcium carbonate on cement can cause an error in Ca contents, so the samples were washed with 10% hydrochloric acid to remove the CaCO3. The residual powders (IR) were analyzed using Philips Panalytical Model X-ray Fluorescence (XRF) to determine the major oxides and trace elements of siliciclastic particles in the Taban Gostar laboratory in Tehran.

#### **Discussion and Conclusion**

The Suttner & Dutta (1986) binary diagram determines the paleoclimatic conditions and paleoweathering at the source area. In this diagram, the plotted values of the Shurijeh Formation sandstone samples show the semi-humid climatic condition. In contrast, the plotted values of shale samples in this diagram show different results. They indicate the semi-arid climatic conditions, which are entirely different from the results of the sandstone samples. Various statements can be presented for this difference. First, shale samples usually have higher K<sub>2</sub>O and Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> than SiO<sub>2</sub> due to the presence of higher amounts of clay minerals. However, in the sandstones (due to the presence of quartz and chert minerals), silica is higher than the shale samples (Gateneh, 2000). Therefore, these differences in the values of SiO<sub>2</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, and K<sub>2</sub>O cause the differences in the shale and sandstone samples in the binary diagram (Suttner and Dutta, 1986). By comparing this chart with the "A-CN-K" ternary chart, better results can be obtained. This indicates that it is better to select the sandstone samples which are least affected by diagenetic processes based on detailed petrography studied.

Calculation of the CIA index values in the studied sandstone and shale samples shows high weathering conditions in the source rock area within the semi-humid climatic conditions. The use of binary diagrams for sandstone samples confirms this subject, and the results are the same as the triangular diagram "A-CN-K" for the sandstones. However, in the case of shale samples containing clay minerals, the binary diagram shows completely different results, indicating cold and dry climatic conditions. One of the main reasons for this difference is the increase of the SiO<sub>2</sub>/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ratio in shale samples. Therefore, binary diagram is not recommended for the shale samples, including clay minerals. Instead, it is better to use only the triangular

diagram "A-CN-K", which shows the wet conditions and semi-humid climate. Small changes in the amount of  $Al_2O_3$  due to diagenesis, on the one hand, and large changes in the amounts of  $Na_2O$ , CaO, K<sub>2</sub>O, and SiO<sub>2</sub> in the diagenetic condition, on the other hand, can even exacerbate the error of using the triangular diagram A-CN-K. Because the values of these elements, based on the geochemical analysis data, are less than the original values; therefore, it causes analytical errors in the interpretation of the data. For this reason, it is recommended to select the least affected sandstone samples by diagenetic processes after a detailed petrographic study.

Keywords: Geochemistry, Clay Mineral, Paleoclimate Index, Shurijeh Formation.

### References

Folk, R.L., 1980. Petrology of Sedimentary Rocks. Hemphill Press, Austin, Texas, 182p.

- Garzanti, E., & Resentini, A., 2016. Provenance control on chemical indices of weathering (Taiwan river sands). *Sedimentary Geology*, 336: 81-95.
- Gateneh, W., 2000. Geochemistry provenance and depositional tectonic setting of the Adigrat Sandstone northern Ethiopia. *Journal of African Earth Sciences*, 35: 185-198.
- Khanehbad, M., Moussavi-Harami, R., Mahboubi, A., & Nadjafi, A., 2012. Geochemistry of Carboniferous Shales of the Sardar Formation, East Central Iran: Implication for Provenance, Paleoclimate and Paleooxygenation Conditions at a passive Continental Margin. *Geochemistry International*, 50: 777-790.
- Suttner, L.J., & Dutta, P.K., 1986. Alluvial sandstone composition and paleoclimate, I. Framework mineralogy. *Journal of Sedimentary Petrology*, 56: 329-345.