

## سنگ نگاری و ژئوشیمی دولومیت‌های ژوراسیک سازند مزدوران در بخش مرکزی کپه داغ - شمال شرق چناران

یاسمون رفیق دوست، اسدالله محبوبی<sup>\*</sup>، محمدحسین محمودی قرائی

گروه زمین‌شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد

(دریافت مقاله: ۸۹/۷/۹، نسخه نهایی: ۸۹/۱۰/۱۵)

چکیده: سازند مزدوران به سن ژوراسیک فوقانی (کیمبریجین - تایتونین) در حوضه‌ی رسوی کپه داغ بیشتر از سنگ‌های آهکی و دولومیت‌های همراه با مقدار کمی رسوی‌های سیلیسی آواری و تبخیری تشکیل شده است. هدف از این پژوهش شناسائی و جدایش انواع دولومیت‌های این سازند در شمال چناران است. بر اساس بررسی‌های سنگ‌نگاری دو فرایند دولومیتی (انتخابی و فراگیر) در سازند مزدوران مورد شناسائی قرار گرفته‌اند. بررسی‌های تفصیلی‌تر دولومیت‌های فراگیر، منجر به جدایی سه نوع دولومیت ریز تا متوسط بلور، درشت بلور و سیمان دولومیتی شد. همچنین آنالیزهای عنصری و ایزوتوپی نشان می‌دهد که دولومیت‌های مزدوران تحت تاثیر فرایندهای دیاژنتیکی پیچیده‌ای قرار گرفته‌اند. دمای تشکیل دولومیت‌های  $D_{p1}$ ,  $D_{p2}$  و  $D_{p3}$  به ترتیب ۵۸، ۶۴ و ۸۰ درجه‌ی سانتی-گراد محاسبه شده‌اند.

واژه‌های کلیدی: مزدوران؛ ژوراسیک؛ دولومیت؛ آنالیز ایزوتوپی و عنصری.

(شکل ۱).

مقدمه

تاكنون بررسی‌های زیادی در مورد دولومیت و فرایند دولومیتی شدن انجام گرفته و نظری‌های متفاوتی برای خاستگاه آن عنوان شده است [۶-۱۰]. جانشینی کانی‌های کربنات کلسیم به وسیله‌ی دولومیت و تشکیل سیمان دولومیتی ممکن است بلافارسله پس از تنهشینی رسوی، یعنی تقریباً همزمان با رسوی‌گذاری و طی دیاژنز اولیه، یا مدتی طولانی پس از رسوی‌گذاری و طی دیاژنز ثانویه انجام گیرد [۱۱]. هدف از این پژوهش شناسائی و جدایش دولومیت‌های سازند مزدوران در ناحیه‌ی شمال شرقی چناران با استفاده از داده‌های سنگ‌نگاری و ژئوشیمی و تفسیر سازوکار تشکیل آن‌ها است.

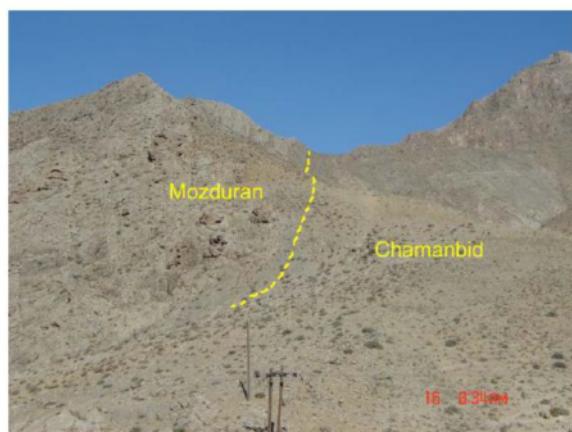
سازند مزدوران به سن ژوراسیک فوقانی بیشتر از سنگ آهک و دولومیت به همراه مقدار کمی رسوی‌های سیلیسی آواری و تبخیری تشکیل شده است. این سازند یکی از مخازن گازی در میدان‌های شمال شرقی کشور است که به سمت شرق حوضه‌ی ریزبلور، به دلیل کم عمق شدن حوضه افزایش [۱] و به سمت غرب حوضه به دلیل عمیق شدن حوضه کاهش می‌یابد [۲,۳]. سازند مزدوران در منطقه‌ی مورد بررسی به صورت هم شیب روی سازند چمن بید [۴] و یا معادل آن  $J^m_2$  [۵] و در زیر سازند سیلیسی آواری شوریجه قرار گرفته است. بخش دولومیتی آن که در این پژوهش مورد بررسی قرار گرفته در پائین‌ترین بخش دنباله و روی سازند چمن بید قرار گرفته است

\* نویسنده مسئول، تلفن - نمابر: ۰۵۱۱ (۸۷۹۷۷۷۵)، پست الکترونیکی: amahboobi2001@yahoo.co

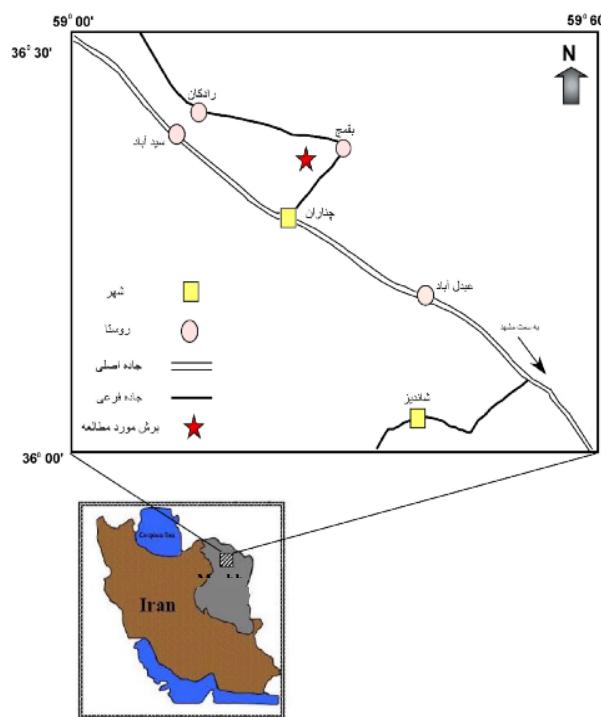
مرز بین بلورها) [۱۴] و ژئوشیمی صورت گرفته. بهمنظور بررسی دقیق تر دولومیت‌ها و بررسی روابط بافتی آن‌ها از میکروسکوپ الکترونی روبشی SEM مجهز به EDS مدل Leo1450vp با حداکثر ولتاژ ۳۵kv در آزمایشگاه مرکزی دانشگاه فردوسی مشهد استفاده شد. تعداد ۲۰ نمونه از دولومیت‌های سازند مزدوران در ۱ مول HCl به مدت ۲ ساعت Shimatzu AA-670/670G برای تعیین میزان عناصر Ca, Mg, Sr, Mn, Fe در آزمایشگاه ژئوشیمی دانشگاه فردوسی مشهد آنالیز شده است (جدول ۱).

### روش بررسی

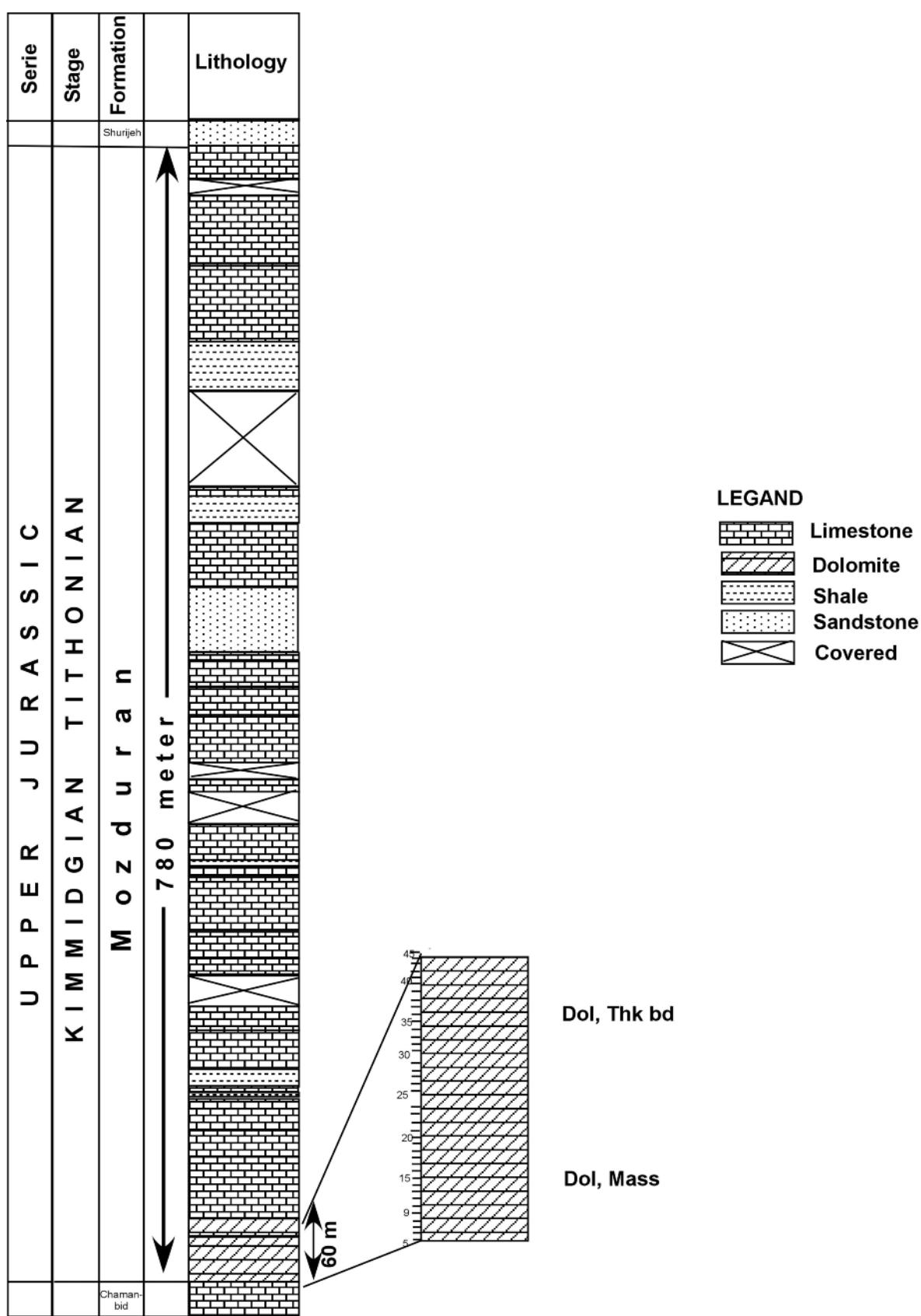
بهمنظور بررسی دولومیت‌های سازند مزدوران، یک برش چینه-شناسی در شمال شرق چناران نزدیک به روستای بقمچ با عرض جغرافیائی  $36^{\circ} 49' 39''$  شمالی و طول جغرافیائی  $59^{\circ} 13' 40''$  شرقی (شکل ۲) به ضخامت ۷۸۰ متر برداشت شد که ۶۰ متر ابتدائی آن را یک واحد دولومیتی تشکیل می‌دهد (شکل ۳). در این پژوهش، تعداد ۴۵ مقطع نازک از دولومیت‌ها پس از رنگ آمیزی با محلول آلیزارین قرمز و فرو سیانید پتابسیم [۱۲, ۱۳] بهمنظور جدايش کلسیت، دولومیت و کربنات‌های آهن‌دار به دقت بررسی شدند. رده بندي دولومیت‌ها بر مبنای تغييرات سنگ‌نگاري (اندازه، شکل و



شکل ۱ تصویر صحراي از برخوردگاه تحتاني بخش دولومیتی سازند مزدوران با سنگ‌های کربناتی چمن بید (Jm2) (نگاه به سوی شمال).



شکل ۲ موقعیت جغرافیائی منطقه‌ی مورد بررسی.



شکل ۳ ستون چینه‌شناسی سازند مزدوران در برش بقمح که موقعیت نمونه‌ها در بخش دولومیتی تحتانی مشخص شده است.

جدول ۱ آنالیز ایزوتوپی و عنصری انواع دولومیت‌ها در ناحیه‌ی مورد بررسی.

Sample	Ca%	Mg%	Sr (ppm)	Fe (ppm)	Mn(ppm)	$\delta^{18}\text{O}$	$\delta^{13}\text{C}$	%o	Type
Mb-۴						-۵,۷	-۰,۲		D <sub>P1</sub>
Mb-۹	۳۲,۹	۹,۸۵	۱۱۶	۱۸۵۰	۷۳	-۶,۶	۲,۷		D <sub>P1</sub>
Mb-۱۰	۳۲,۶	۹,۴	۱۷۹	۱۷۱۲	۵۰	-۶,۱	۳		D <sub>P1</sub>
Mb-۲۴	۳۱,۷	۱۰,۵	۱۰۳	۹۳۸	۵۲	-۸,۱	۲,۴		D <sub>P2</sub>
Mb-۲۶	۳۴,۲	۱۱,۸	۸۷	۶۱۰	۴۶	-۷,۲	۲,۷		D <sub>P2</sub>
Mb-۲۷	۳۱,۸	۱۱	۸۱	۶۷۰	۵۲	-۷	۲,۵		D <sub>P2</sub>
Mb-۲۷ S	۳۲,۸	۱۱	۷۵	۸۰۶	۷۳	-۷,۱	۲,۶		D <sub>P3</sub>
Mb-۲۸	۳۰,۷	۱۰,۲۵	۷۱	۹۳۰	۶۴	-۷	۲,۸		D <sub>P2</sub>
Mb-۲۹	۳۲,۶	۱۱,۳	۸۴	۱۰۷۵	۶۰	-۷,۹	۲,۷		D <sub>P2</sub>
Mb-۲۹ S	۳۲,۱	۱۱,۹	۷۸	۸۱۰	۸۰	-۹,۸	۲,۷		D <sub>P3</sub>
Mb-۳۰	۳۱	۱۰,۵	۶۴	۴۱۲	۴۴	-۷,۱	۲,۷		D <sub>P2</sub>
Mb-۳۱	۳۲,۵	۱۰,۵	۵۵	۶۹۹	۵۹	-۶,۹	۲,۸		D <sub>P2</sub>
M-۴	۳۳,۲	۹,۲	۱۰۰	۴۸۰	۵۰	-۷,۸	۲,۲		D <sub>P1</sub>
M-۵	۳۰,۲	۱۲,۲۵	۱۰۰,۶۵	۹۰	۴۶,۷	-۷	۲,۶		D <sub>P2</sub>
M-۶	۳۲,۱	۱۱,۱	۷۵	۷۰	۹۲,۴۸	-۷,۱	۲,۳		D <sub>P2</sub>
M-۷	۳۳,۸	۹,۵	۸۶	۶۰	۵۰	-۶,۲	۲,۶		D <sub>P1</sub>
M-۸	۳۲,۲	۱۱,۸	۲۰	۷۷۰	۷۰	-۶,۸	۲,۶		D <sub>P2</sub>
M-۹	۳۲,۴	۱۰	۷۰	۱۶۰	۵۰,۷				D <sub>P2</sub>
M-۱۰	۳۲,۷	۱۲,۵۵	۳۰	۶۴۰	۱۰۰	-۶,۵	۲,۷		D <sub>P2</sub>
M-۱۱	۳۱,۱	۱۲,۴	۸	۱۰۰	۴۶,۹	-۷,۳	۲,۴		D <sub>P2</sub>
M-۱۲S	۳۱,۸	۱۱,۳۵	۷۹	۱۰۰	۳۰	-۸,۱	-۰,۰۴		D <sub>P3</sub>

**(Fabric selective dolomites)** دولومیت‌های با بافت انتخابی دولومیت‌ها در این نوع به صورت انتخابی جانشین برخی از دانه‌های اسکلتی و غیر اسکلتی نظیر اکینودرم، برویزوئر، براکیوپود و ائید شده‌اند و یا عمل جانشینی فقط در زمینه رخ داده است. این دولومیت‌ها دارای بلورهای xenotopic تا hypidiotopic بوده و مرز آن‌ها نیمه مسطح است. اندازه بلورها از ۱۰۰ تا ۳۰۰ میکرون در تغییرند (شکل ۴ الف تا پ).

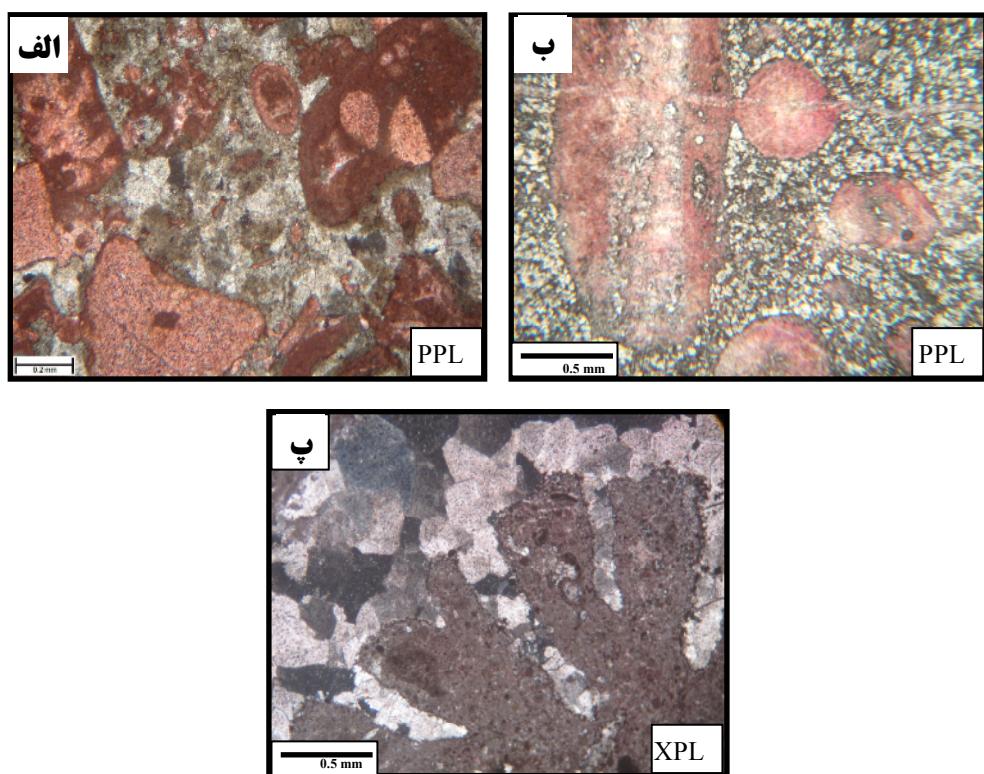
**(Pervasive dolomites)** این دولومیت‌ها زمینه و دانه‌های آهکی را تحت تاثیر قرار داده و جانشینی به صورت فراگیر است. این گروه بر اساس ویژگی‌های بافتی به سه دسته تقسیم می‌شود:

نوع اول (دولومیت ریز تا متوسط بلور<sub>P1</sub>): این دولومیت‌ها در نمونه‌ی دستی به رنگ خاکستری تیره و در نمونه‌ی میکروسکوبی به صورت بلورهای متراکم مشاهده می‌شوند که دارای بافت xenotopic تا idiotopic با مرزهای مسطح تا نیمه مسطح بوده و در اندازه‌های ۵۰ تا ۲۰۰ میکرون در تغییرند (شکل ۵ الف تا ت). در بخش‌هایی از این نوع دولومیت‌ها اندازه بلورها در اثر تبلور دوباره به بلورهای درشت‌تر تغییر یافته است.

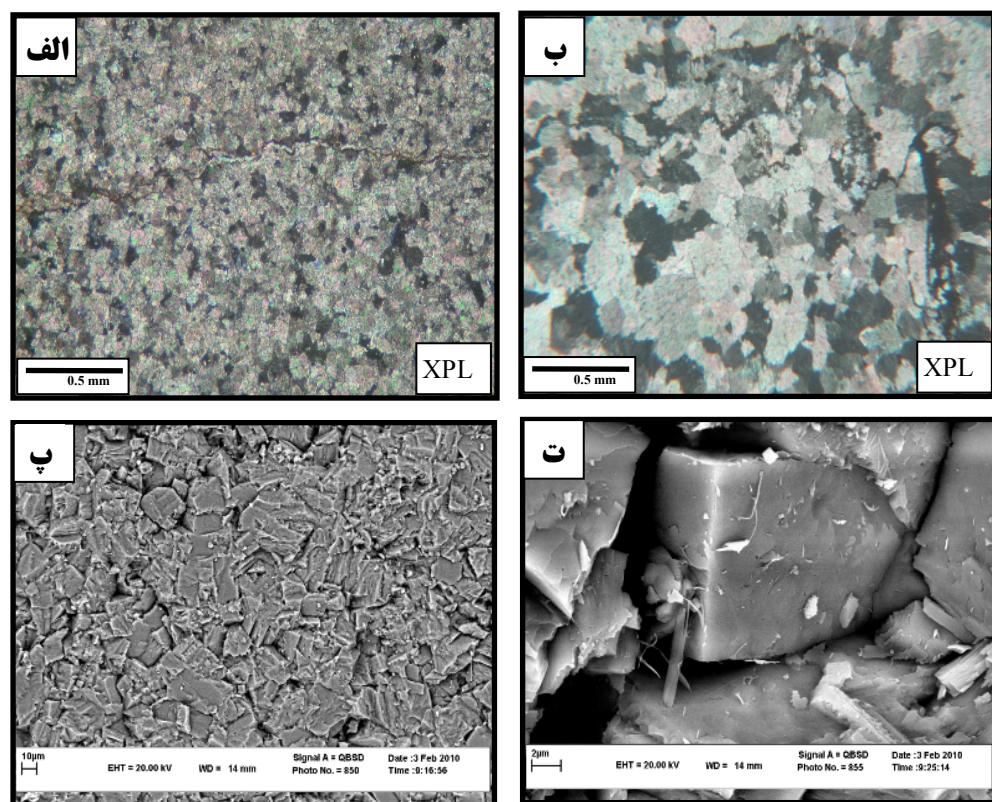
از طرف دیگر تعداد ۲۰ نمونه دولومیت به صورت پودر شده برای بررسی ایزوتوپی کربن و اکسیژن به آزمایشگاه مرکزی دانشکده‌ی علوم دانشگاه توکیو-ژاپن ارسال شدند که با بیناب سنج جرمی مدل MAT 252 مورد بررسی قرار گرفتند. در این کار نخست ۲۰ میلی گرم از پودر نمونه‌ها، به مدت ۲۴ ساعت تحت تاثیر اسید فسفریک در دمای ۲۵ درجه‌ی سانتیگراد قرار گرفتند تا از گاز  $\text{CO}_2$  متصاعد شده، نسبت ایزوتوپی اندازه‌گیری و با نمونه‌های استاندارد (VPDB) مقایسه شوند (جدول ۱). به علاوه، نمونه‌های دولومیتی با میکروسکوپ کاتدولومینسانس در آزمایشگاه رسوب‌شناسی دانشگاه مشهد مورد بررسی قرار گرفتند.

### سنگ نگاری

بخش دولومیتی سازند مزدوران در منطقه‌ی مورد بررسی از لایه‌های دولومیتی متوسط لایه تا توده‌ای تشکیل شده است. این دولومیت‌ها بافت‌های متنوعی را نشان می‌دهند که بیانگر تشكیل آن‌ها در شرایط مختلف است. بر اساس اینکه دولومیت‌ها به شکل جانشینی یا به صورت سیمان و پرکنده‌ی فضای خالی دیده شده‌اند به دو گروه اصلی زیر تقسیم شده‌اند:



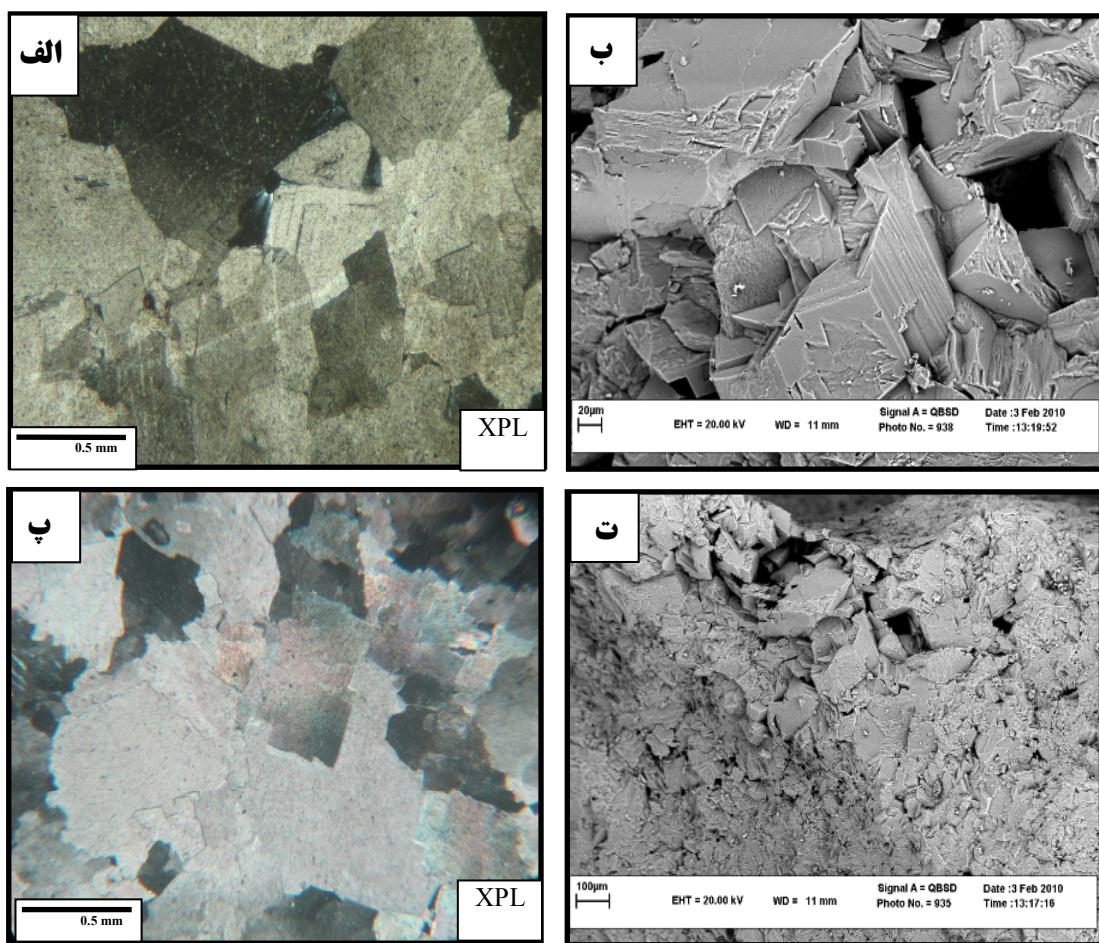
شکل ۴ دولومیت‌های با بافت انتخابی. (الف و ب) عمل جانشینی دولومیت به طور انتخابی در زمینه صورت گرفته است (پ) جانشینی در خرددهای اسکلتی (بریوزوئر) ایجاد شده است.



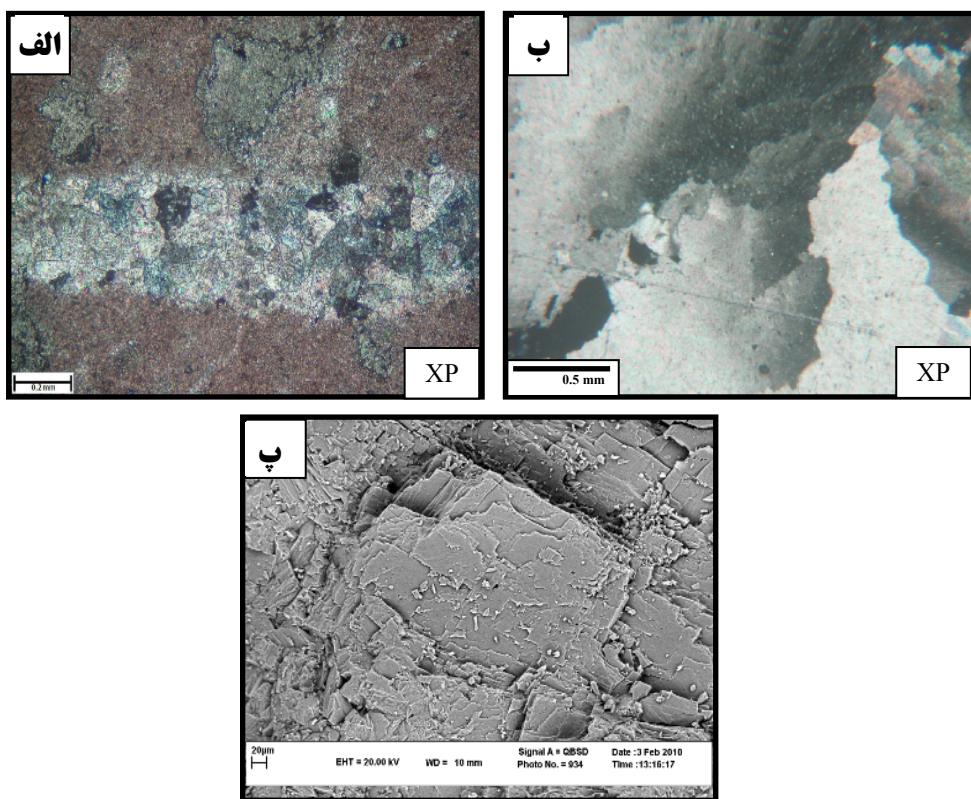
شکل ۵ دولومیت‌های فراگیر نوع اول (DP1). (الف و ب) تصاویر میکروسکوپی از دولومیت ریز تا متوسط بلور با مرزهای مسطح نیمه شکل دار (پ) تصویر SEM که مرز مسطح و وجود تخلخل را نشان می‌دهد (ت) نمای نزدیک از تصویر پ.

دولومیت شبیه از دانه‌های آهکی شامل اکینودرم و ائید نیز مشاهده می‌شود که به نظر می‌رسد رخساره اولیه آن‌ها bioclast wakestone یا bioclast packstone بوده است. نوع سوم (سیمان دولومیتی DP3): این نوع دولومیت در نمونه‌ی دستی نسبت به دولومیت‌های دیگر روشن‌تر است. در نمونه‌ی میکروسکوپی به صورت پر کننده‌ی فضاهای خالی، رگه‌ها و شکستگی‌ها دیده می‌شود (شکل ۷ الف). اندازه‌ی بلورهای دولومیت بین ۳۰۰ میکرون تا حدود ۱ سانتی‌متر در تغییر است که بستگی به اندازه فضاهای خالی موجود داشته و اغلب از بلورهای نیمه شکل‌دار با مرز نامسطح تشکیل شده‌اند. این سیمان‌ها گاه به صورت زین اسپی (saddle) دیده می‌شوند که سطوح بلوری آن‌ها به صورت خمیده و دارای خاموشی موجی است (شکل ۷ ب) [۱۵].

نوع دوم (دولومیت درشت بلور DP2): این نوع دولومیت‌ها از فراوانترین انواع دولومیت در سازند مزدوران است که به صورت مخرب (fabric destructive) باعث از بین رفتن بافت اولیه‌ی سنگ شده و به صورت فرآگیر کل زمینه را در بر گرفته است به طوری‌که تمام اجزای سنگ کاملاً دولومیتی شده‌اند (شکل ۶). این نوع دولومیت در نمونه‌ی دستی به رنگ خاکستری روشن و از نظر سنگ نگاری بیشتر به صورت بلورهای متراکم با بافت idiotopic تا xenotopic با سطوح plannar-e plannar-s دیده می‌شود (شکل ۶ الف و ب). مرز برخی بلورها به صورت غیرمسطح و به شکل‌های خمیده و نامنظم نیز مشاهده می‌شوند (شکل ۶ پ و ت). رومبئدرهای دولومیت معمولاً در اندازه‌های متفاوت وجود دارند (بین ۲۰۰ تا ۵۰۰ میکرون). تخلخل در این دولومیت‌ها از نوع ریز تخلخل است و گاه منطقه‌بندی در آن‌ها به خوبی مشاهده می‌شود. در این نوع



شکل ۶ دولومیت‌های فرآگیر نوع دوم (DP2). (الف) بلورهای درشت هم اندازه با مرزهای بلورین سازشی و وجود منطقه‌بندی در لوز وجهی‌ها، (ب) تصویر SEM، وجود منطقه‌بندی در دولومیت را نشان می‌دهد (پ) بلورهای درشت دولومیت با حواشی نامسطح و (ت) تصویر SEM از بلورهای دولومیت که تخلخل بین بلوری را نشان می‌دهد



شکل ۷ دولومیت‌های فراغیر نوع سوم (DP3). (الف) بلورهای دولومیت که به صورت سیمان فضاهای خالی را پر کرده‌اند، (ب) دولومیت زین اسبی (saddle) که بافت غیر مسطح داشته و حاکی از تشکیل در دمای بالاتر از دمای بحرانی است و (پ) تصویر SEM از دولومیت نوع سوم.

به ترتیب ۱۱۵، ۱۱۸ و ۷۰ ppm است. نمودار پراکنده‌گی استرانسیوم نسبت به منیزیم نشان می‌دهد که مقدار استرانسیوم با افزایش منیزیم کاهش می‌یابد (شکل ۸). میزان Mn در دولومیت‌های مورد بررسی در مقایسه با سنگ آهک‌های مزدوران بیشتر است [۱۶] و در حدود ۳۰ تا ۱۰۰ ppm (میانگین ۶۴ ppm) در تغییر است که میانگین آن در نوع اول تا سوم به ترتیب ۵۰، ۸۰ و ۲۰ ppm در تغییر است. نمودار مقدار پراکنده‌گی Mn نسبت به منیزیم نشان می‌دهد که میزان Mn با افزایش منیزیم افزایش می‌یابد و ارتباط مستقیمی با یکدیگر دارند (شکل ۸). میزان Fe در دولومیت‌های سازند مزدوران بین ۶۰ تا ۱۸۵۰ ppm در تغییر است که همانند Mn دارای ارتباط مستقیمی با Mg است (شکل ۸).

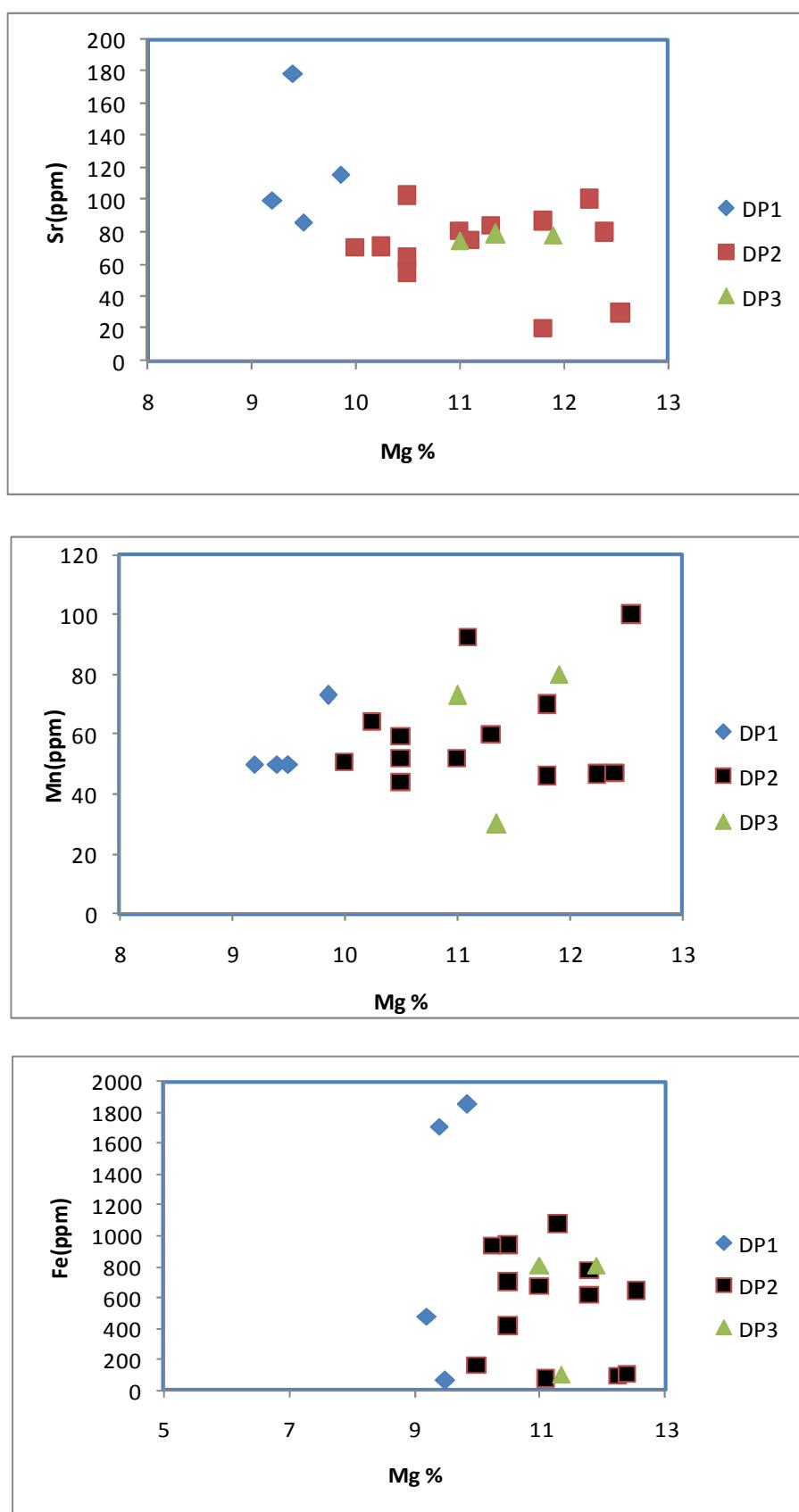
آنالیز ایزوتوپی نشان می‌دهد که دامنهٔ تغییرات  $\delta^{18}\text{O}$  در دولومیت‌های مزدوران بین ۵-۱۰ تا ۱۰-۲۰ در هزار PDB در تغییر است به طوری که نوع سوم دارای سبکترین مقدار است. میزان  $\delta^{13}\text{C}$  در دولومیت‌های منطقه‌ی مورد بررسی دامنهٔ تغییرات پائینی را نسبت به ایزوتوپ اکسیژن نشان می‌دهد که بین ۴-۰ تا ۲۰٪ است (جدول ۱).

### ژئوشیمی

بر مبنای نتایج سنگ نگاری به‌دست آمده و شناسائی انواع مختلف دولومیت‌ها در ناحیه مورد بررسی، آنالیز عنصری (Mg) و ایزوتوپی (Ca, Sr, Mn, Fe) ( $\delta^{18}\text{O}$ ,  $\delta^{13}\text{C}$ ) نیز صورت گرفته است (جدول ۱).

آنالیز عنصری نشان می‌دهد که میزان منیزیم از ۹ تا ۱۲.۵ درصد در تغییر است که این مقدار در دولومیت نوع اول کمترین مقدار (۹٪) و در دولومیت نوع سوم بیشترین مقدار (۱۲.۵٪) است (جدول ۱). میزان درصد کلسیم در این دولومیت‌ها نیز از ۳۰ تا ۳۴ درصد در تغییر است.

میزان استرانسیوم کمتر از سنگ‌های آهکی [۱۶] بوده و از حدود ۲۰ تا ۱۷۹ ppm (میانگین ۸۶ ppm) در تغییر است. پائین بودن میزان استرانسیوم در دولومیت‌های منطقه‌ی مورد بررسی نسبت به سنگ آهک به‌علت ضربیت توزیع کمتر استرانسیوم در دولومیت‌های سازند مزدوران است [۱۷, ۱۸]. زیرا استرانسیوم جانشین کلسیم شده و از آنجا که مقدار کلسیم در دولومیت نصف کلسیت است، میزان استرانسیوم در دولومیت نیز کمتر از کلسیت است. میزان استرانسیوم در دولومیت نوع اول تا سوم



شکل ۸ تغییرات مقادیر Sr, Mn, Fe نسبت به Mg %

دولومیت در شرایط دفن کم عمق تشکیل شده‌اند. در صد منیزیم و کلسیم نشان می‌دهد که این دولومیت به صورت ناپایدار و ناریخت شناخت بوده که این حالت بیانگر کاهش نسبت Mg/Ca طی تشکیل است [۲۱]. وجود دولومیت همراه با استیلویلت نیز این شرایط را تائید می‌کند.

بالا بودن میزان استرانسیوم در این دولومیت‌ها نشان می‌دهد که محلول‌های منفذی دارای میزان Sr/Ca بیشتری در مقایسه با آب دریا هستند. این شرایط را می‌توان به ترکیب کانی‌شناسی اولیه‌ی آراغونیت-کلسیت طی ژوراسیک [۱۶] نسبت داد. در این نوع دولومیت میزان  $\delta^{18}\text{O}$  نسبت به دولومیت‌ها دیگر در ناحیه‌ی مورد بررسی سنگین‌تر و به طور متوسط  $-6\text{ ‰}$  است [۲۲]. دامنه‌ی کم تغییرات  $\text{C}^{13}$  است.

**دولومیت‌های فراگیر نوع دوم (DP2):** تشکیل این دولومیت‌ها زمانی رخ داده است که میزان اشباع شدگی شاره دولومیت ساز بالا بوده است. افزایش اندازه‌ی بلورها با بافت xenotopic نیز در بخش‌های وجود منطقه‌ی بندی، نشان می‌دهد که این دولومیت‌ها تحت تاثیر دگرسانی قرار گرفته‌اند [۲۲]. رشد بلورهای بی‌شکل در این نوع دولومیت‌ها به دمای تشکیل آن‌ها نیز ارتباط دارد [۲۲]. در دمای بالاتر از دمای بحرانی (بالاتر از  $60^\circ\text{C}$ )، اتم‌ها به طور گستره‌ای به سطح بلورها اضافه شده و باعث می‌شود که وجود بلورها تشکیل نشود و در نتیجه بافت حاصل به شکل موزائیک‌های درگیر شده و بلورهای بی‌شکل در آید [۲۲].

### دمای تشکیل دولومیت

برای تعیین دمای تشکیل دولومیت از معادله فریدمن و انیل [۱۹] استفاده شده است:

$$\delta^{18}\text{O}_{\text{dol}} - \delta^{18}\text{O}_{\text{w}} = (3.2 * 10^6 / T^2) - 1.5$$

در این معادله  $\delta^{18}\text{O}_{\text{dol}}$  مقدار ایزوتوپ اکسیژن دولومیت بر حسب  $\text{PDB}$ ،  $\delta^{18}\text{O}_{\text{w}}$  مقدار ایزوتوپ اکسیژن آب در زمان ژوراسیک بر حسب  $\text{SMOW}$  و  $T$  دمای تشکیل بر حسب درجهٔ کلوین است.

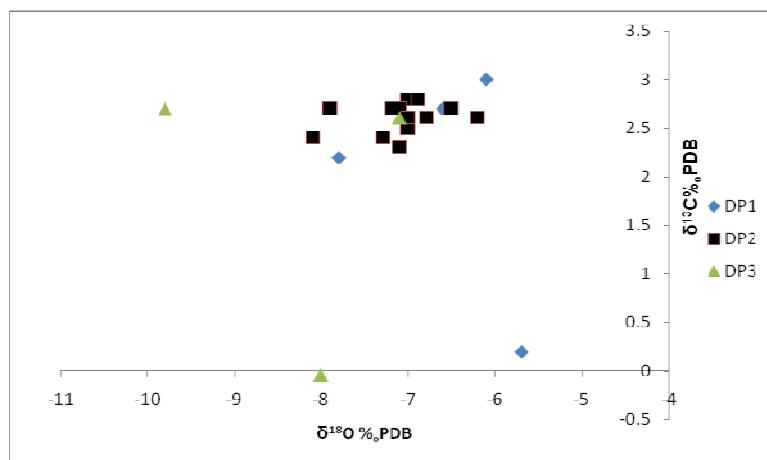
اگر مقدار ایزوتوپ اکسیژن انواع دولومیت‌های ناحیه‌ی مورد بررسی با استفاده از معادله‌ی بالا محاسبه شود، دولومیت‌های نوع اول  $C^{13} - 58$ ، دولومیت نوع دوم  $C^{13} - 64$  و دولومیت نوع سوم  $C^{13} - 80$  درجهٔ سانتی‌گراد به دست خواهد آمد.

### بحث و بررسی

با توجه به تلفیق داده‌های سنگنگاری و ژئوشیمی، شرایط تشکیل انواع دولومیت‌های ناحیه‌ی مورد بررسی به شرح زیر است:

**دولومیت‌های با بافت انتخابی: سیبیلی و گرگ (۱۹۸۷)** فرایندهای مختلفی برای تشکیل این نوع دولومیت‌ها ارائه کرده‌اند. اگر محلول دولومیت ساز ابر اشباع نباشد، زمینه می‌تواند دولومیتی شود ولی فسیل‌ها دولومیتی نشده باقی می‌ماند (شکل ۴ الف). اگر زمینه گلی اولیه آراغونیتی، و فسیل‌ها کلسیتی باشند، دولومیت می‌تواند به طور انتخابی در زمینه آراغونیتی هسته‌زنی کند که این نظر در دولومیت‌های مزدوران بهدلیل کانی‌شناسی اولیه مخلوط آراغونیت-کلسیت [۱۶، ۲۰] محتمل‌تر است.

**دولومیت‌های فراگیر نوع اول (DP1):** با توجه به اندازه‌ی نسبتاً ریز و نیمه شکل‌دار بودن بلورها، بالا بودن میزان Sr (میانگین  $50\text{ ppm}$ ) و پائین بودن نسبی میزان Mn ( $150\text{ ppm}$ )، این نوع



شکل ۹ ترسیم مقادیر  $\delta^{13}\text{C}$  در مقابل  $\delta^{18}\text{O}$  در انواع دولومیت‌ها.

سبک‌ترین میزان  $O^{18}$  δ (‰PDB) بـ $-9.8$  در خودارند که میـ $-$  تواند به علت افزایش دما همزمان با افزایش عمق تدفین است. در این دولومیتها Sr کمترین مقدار (ppm ۷۵) در حالی که Mn (ppm ۷۰) بیشترین مقدار را نسبت به دولومیتهای دیگر دارد. به طور کلی بر اساس بررسی‌های که با میکروسکوپ کاتدولومینسانس در انواع دولومیتهای منطقه‌ی مورد بررسی انجام شد هیچ گونه نورافشانی در این دولومیتها مشاهده نمی‌شود که می‌تواند بالا بودن میزان Fe و نیز بالا بودن عمق تدفین باشد.

#### خاستگاه منیزیم

خاستگاه منیزیم مورد نیاز برای انواع دولومیتهای ناحیه مورد بررسی می‌تواند از راه‌های مختلف شکل گرفته باشد. آب دریا، انحلال کلسیت دارای منیزیم بالا طی تدفین [۲۸، ۶]، دیاژنر کانی‌های رسی در شیل‌های سازند زیرین [۲۹، ۱۰] و سورابه‌های حوضه‌ای [۳۰، ۷] از مواردی است که می‌تواند در تشکیل این دولومیتها نقش مهمی داشته باشد. از آنجا که شیل‌های سازند چمن بید از مقدار بالائی کانی رسی برخوردار است، تبدیل اسمکتیت به ایلیت طی تدفین یکی از محتمل‌ترین منابع تامین منیزیم در تشکیل دولومیتهای ناحیه‌ی مورد بررسی است. بررسی‌های میکروسکوپ الکترونی (SEM, EDS) وجود کانی‌های رسی در بین بلورهای دولومیت را تایید می‌کند که موید خاستگاه منیزیم برای دولومیتی شدن است (شکل ۱۰ الفـ بـ).

#### برداشت

دولومیتهای بخش تحتانی سازند مزدوران در شمال شرق چنان‌بیشتر به صورت جانشینی انتخابی و یا فراگیر تشکیل شده‌اند. نوع فراگیر شامل دولومیتهای ۱) ریز تا متوسط بلور با سنگین‌ترین مقدار ایزوتوپ اکسیژن ۲) درشت بلور با مقدار ایزوتوپ اکسیژن سبک‌تر نسبت به نوع اول و ۳) در نهایت ته نشینی به طور مستقیم در فضاهای خالی که تشکیل بلورهای درشت دولومیت را داده است و نتیجه‌ی تشکیل در دمای بالاتر از  $80^{\circ}C$  است که این نوع دولومیت کمترین میزان ایزوتوپ اکسیژن را دارد. تنوع این دولومیتها بر اساس تغییر در شکل، اندازه و مرزهای بلوری است که بیانگر تشکیل در شرایط دیاژنر و عمق تدفین متفاوت است.

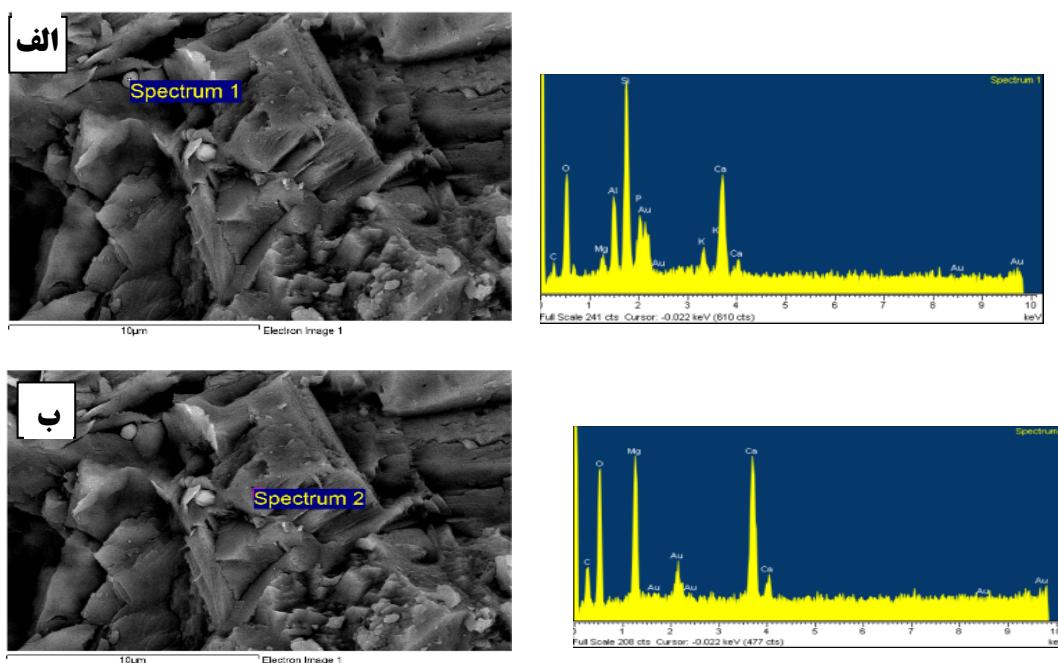
بررسی‌ها نشان می‌دهد که بافت درشت دانه غیرمسطح و بـ $\downarrow$  شکل، بر اثر جانشینی سنگ آهک‌های اولیه در دمای بالاتر از  $60^{\circ}C$  درجه‌ی سانتی‌گراد [۲۳] و در شرایط تدفین کم عمق طی فرونشینی تشکیل شده‌اند. میزان درصد Ca و Mg در این نوع دولومیت به ترتیب  $11\%$  و  $32\%$  درصد است که نشان می‌دهد روند دولومیتی شدن به سمت پایداری و حالت ریخت‌شناخت است [۲۴].

در این نوع دولومیت میزان درصد Ca کمتر و میزان درصد Mg بیشتر از نوع اول است. میزان ایزوتوپ اکسیژن با درصد Ca ارتباط مثبت و با درصد Mg ارتباط وارون نشان می‌دهد که موید پایدار شدن این دولومیتهای طی تدفین است [۱۵]. میزان  $O^{18}$  δ در این نوع دولومیت در حدود میانگین PDB  $-7.8\%$  است که نسبت به انواع قبلی کاهش یافته است. سبک شدن ایزوتوپ اکسیژن می‌تواند به دلیل تغییرات دیاژنتیکی (تبلوغ دوباره و یا نئومورفیسم) دولومیتهای نوع اول در طی تدفین در عمق بیشتر باشد.

$C^{13}$  δ در این دولومیت‌ها تغییرات کمتری را نشان می‌دهد که حاکی از این است که میزان  $C^{13}$  δ طی تدفین کمتر تغییر می‌کند. به طور کلی ایزوتوپ کربن بر خلاف ایزوتوپ اکسیژن هنگام تدفین تغییرات کمی دارد.

در این نوع دولومیت میزان Sr نسبت به نوع قبلی کاهش یافته (ppm ۹۰) و میزان منگنز افزایش یافته است که این حالت را می‌توان در ارتباط با شرایط احیائی و محیط تدفینی دانست. در این دولومیتها نیز به دلیل دفن عمیق و شرایط احیائی بالا هیچ نورافشانی مشاهده نشده است. دمای محاسبه شده برای تشکیل این نوع دولومیت  $64^{\circ}C$  درجه‌ی سانتی‌گراد است. بنابراین شواهد وجود تبلور دوبارع طی تدفین در این نوع دولومیت را می‌توان با افزایش در اندازه‌ی بلورها، سبک شدن  $Mn$  δ  $O^{18}$  کاهش در میزان Sr و افزایش در میزان Mn نشان داد.

**دولومیت نوع سوم (D<sub>P3</sub>):** سیمان‌های دولومیتی معمولاً آخرین نسل تشکیل دولومیتها هستند به طوری که هیچ نوع شکلـهای جانشینی دوباره در آن‌ها دیده نمی‌شود [۲۵]. این نوع دولومیتها که دارای بافت زنوتوبیک با مرزهای بلورین نامنظم است، در دمای بالای  $80^{\circ}C$  و حتی گاه بیش از  $100^{\circ}C$  درجه‌ی سانتی‌گراد تشکیل می‌شود [۲۶، ۲۷]. دولومیت نوع سوم از



شکل ۱۰ الف) تصاویر SEM و آنالیز EDS از بلور دولومیت. ب) تصاویر SEM و آنالیز EDS از حضور کانی رسی (اسمکتیت) در زمینهٔ دولومیت را نشان می‌دهد

*sequence interpretation of diagenesis in mixed siliciclastic–carbonate sediments: Mozduran Formation(Upper Jurassic), south of Agh-Darband, NE Iran”, Carbonates and Evaporites 25 (2010) 231–246.*

[۴] ترشیزیان ح، ”نقشه زمین شناسی ۱:۱۰۰۰۰۰ چهاران، سازمان زمین شناسی و اکتشافات معدنی کشور (۱۳۸۱)

[۵] افشار حرب ع، ”زمین شناسی کپه داغ”， انتشارات سازمان زمین شناسی و اکتشافات معدنی کشور (۱۳۷۳) ۲۷۵ صفحه

[۶] Warren J., “Dolomite: occurrence, evolution and economically important Associations”, Earth-Science Reviews 52 (2000) 1–81.

[۷] Qing H., Bosence W. J., Rose E., “Dolomitization by penesaline sea water in Early Jurassic peritidal platform carbonates, Gibraltar, western Mediterranean”, Sedimentology 48 (2001) 153-163.

[۸] Schmidt M., Xeflida S., Botz R., Mann S., “Oxygen isotope fractionation during synthesis of Ca Mg-carbonate and implication for sedimentary dolomite formation”, Geochemica et Cosmochimica Acta 69 (2005) 4665-4674.

[۹] Dill G.H., Wehner H., Kus J., Botz R., Berner Z., Stuben D., Al-Sayigh A., “The Eocene Rusayl Formation, Oman, Carbonaceous rocks in calcareous shelf sediments: Environment of deposition, alteration and hydrocarbon potential”,

چندین خاستگاه برای منیزیم مورد نیاز جهت دولومیتی شدن در نظر گرفته شده‌اند که عبارتند از ۱) منیزیم موجود در آب دریا ۲) منیزیم حاصل از تبدیل LMC به HMC ۳) منیزیم حاصل از دیاژنر کانی‌های رسی در شیل‌ها که در بخش پائینی سازند چمن بید) این دولومیت‌ها قرار دارد و ۴) شورابه‌های (سازند چمن بید) این دولومیت‌ها قرار دارد و ۴) شورابه‌های حوضه‌ای عوامل مهم کنترل کننده‌ی این فرایندها به احتمال زیاد می‌توان کانی اولیه‌ی اجزای آهکی، اندازه‌ی بلورهای آن‌ها، زمان دولومیتی شدن و ماهیت شاره‌های دولومیتی کننده نام برد.

#### مراجع

- [1] Adabi M.H., Rao C.P., *Petrographic and geochemical evidence of original mineralogy of Upper Jurassic carbonate (Mozduran Formation), Sarakhs Area, Iran*, Sedimentary Geology 72 (1991) 253-267.
- [2] Moussavi-Harami R., “Depositional history of Upper Jurassic (Oxfordian–Kimmeridgian) carbonates and evaporites in northeastern Iran”, (abs.). In Proceedings of the 28th international Geological Congress, Washington DC (1989) 2471.
- [3] Mahboubi A., Moussavi-Harami R., Carpenter S. J., Aghaei A., Collins L. B., “Petrographical and geochemical evidences for paragenetic

بخش حوضه کپه داغ، نهمین گردهمایی علوم زمین، سازمان  
زمین شناسی کشور ) ۱۳۶۹ صفحه ۳۴

- [21] Searl A., "Discontinuous solid solution in Ca-rich dolomites: the evidence and implications for the interpretation of dolomite petrographic and geochemical data", In: Purser, B., Tucker, M., Zenger, D. (Eds.), Dolomites. A Volume. Honour of Dolomieu. Int. Assoc. Sedimentol. Spec. Publ. 21 (1994) 361–376.
- [22] Gregg, J.M., Shelton K.L., "Dolomitization and dolomite neomorphism in the back reef facies of the Bonneterre and Davis Formations (Cambrian), southeastern Missouri", Journal of Sedimentary Petrology 60 (1990) 539–562.
- [23] Jackson K.A., Gilmer G.H., "Critical surface roughening: Farady discussions of the chemical Society", The Farady Division, Chemical Society, London 61 (1976) 53-62.
- [24] Tzen-Fu Yuia, Shou-Yeh Gong., "Stoichiometry effect on stable isotope analysis of dolomite", Chemical Geology 201 (2003) 359–368.
- [25] Al-Aasm I.S., Lonnee J., Clarke J., "Multiple fluid flow event and the formation of saddle dolomite: case studies from middle Devonian of Western Canada Sedimentary Basin", Marine and Petroleum Geology 19 (2007) 209-217.
- [26] Radke B.M., Mathis R.L., "On the formation and occurrence of saddle dolomite", Journal of Sedimentary Petrology 56 (1980) 1149–1168.
- [27] El-Saiy A.K., Jordan B.R., "Diagenetic aspects of Tertiary carbonates west of the northern Oman Mountains", United Arab Emirates: Journal of Asian Earth Science 31 (2007) 35-43.
- [28] Mukhopadhyay J., Chanda S.K., Fukuoka M., Chaudhuri A.K., "Deep-water dolomites from the protozoic Penganga Group in the Pranhita-Godavari Valley, Andhra Pradesh, India", Journal of Sedimentary Research 66 (1996) 223-230.
- [29] Sternbach C.A., Friedman G.M., "Ferroan carbonates formed at depth require porosity well-log correction: Hunton Group, Deep Anadarko Basin (Upper Ordovician to Lower Devonian) of Oklahoma and Texas. Transactions of Southwest Section", American Association of Petroleum Geologists Bulletin (1984) 167-173.
- [30] Qing H., Mountjoy E.W., "Multistage dolomitization in Rain bow buildups, Middle Devonian Keg River Formation, Alberta, Canada", Journal of Sedimentary Research 59 (1989) 114-126.
- International Journal of Coal Geology 72 (2007) 89-123.
- [10] Adabi M.H., "Multistage dolomitization of Upper Jurassic Mozduran Formation, Kopet-Dagh Basin, N.E. Iran", Carbonates and Evaporites 24 (2009) 16-32.
- [11] Tucker M.E., "Carbonate diagenesis and sequence stratigraphy", In: V.P. Wright (ed), Sedimentology Review, Blackwell, Oxford (1993) 51-72.
- [12] Dickson J.A.D., "A modified staining technique for carbonates in thin section", Nature 205 (1965) 587.
- [13] Lindholm R.C., Finkleman "Calcite staining: semiquantitative determination of ferrous iron", Journal of Sedimentary Petrology 42 (1972) 239.242.
- [14] Sibley D.F., Gregg J.M., "Classification of dolomite rock textures", Journal of Sedimentary Research 57 (1987) 967–975.
- [15] Reinhold C., "Multiple episodes of dolomitization and dolomite recrystallization during shallow burial in Upper Jurassic shelf carbonates: eastern Swabian Alb, southern Germany", Journal of Sedimentary Research 121 (1998) 71–95.
- [۱۶] رفیدوستی، موسوی حرمسی ر، محبوبی ا، جوانخت م، "تاریخچه رسوبگذاری، زئوشیمی و چینه نگاری سکانسی سازند مزدوران (ژوراسیک فوقانی) در شمال چهاران (شمال شرق ایران)", مجله پژوهش‌های علوم زمین. شماره ۱ (۱۳۸۷) صفحه ۱-۲۳.
- [17] Land L.S., "The isotopic and trace element geochemistry of dolomite: the state of the art. In: Zenger, D.H., Dunham, J.B., Ethington, R.L. Eds., Concepts and Models of Dolomitization", Society of Economic Paleontology and Mineralogy Special Publication 28 (1980) 87–110.
- [18] Veizer J., "Chemical Diagenesis of carbonates: theory and application of trace element technique: Stable Isotopes in Sedimentary Geology", Society of Economic Paleontology and Mineralogy Short Course, no.10 (1983) 03-1 to 3-100.
- [19] Friedman I., O'Neil J.R., "Complication of stable isotope fractionation factors of geochemical interest", in: M.Fleischer (ed.), Data of Geochemistry (6<sup>th</sup>ed.) U.S. Geological Survey. Profitional Paper. 440-KK (1977) 12 pp.
- [۲۰] آدابی م، "مطالعه ایزوتاپ‌های کربن و اکسیژن و عنصر فرعی سنگ‌های آهکی سازند مزدوران واقع در شرقی ترین