

## ماهیت و نقش سیال‌های دگرگونی در تشکیل سنگ‌های دگرگونی دهنو (مشهد)

راحله هاتفی<sup>۱</sup>، فریبرز مسعودی<sup>۲</sup>، حسین معین وزیری<sup>۳</sup> و سید احمد مظاہری<sup>۳</sup>

۱- گروه زمین شناسی، پژوهشکده علوم پایه کاربردی جهاد دانشگاهی

۲- گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه تربیت معلم تهران

۳- گروه زمین شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه فردوسی مشهد

### چکیده

در ناحیه دهنو (مشهد) مجموعه‌ای از سنگ‌های دگرگونی به همراه توده‌های گرانیتوئیدی دیده می‌شود. در میان این شیسته‌ها انواع دارای کلریتوئید توسط لایه‌ای نازک از متاپلیت‌های دارای استرولیت و فاقد کلریتوئید از هم جدا شده‌اند. مطالعه دگرشکلی‌های منطقه نشان می‌دهد که کانی کلریتوئید در این سنگ‌ها از نسل دوم بوده و استرولیت‌ها نیز همزمان با تشکیل  $S_2$  بوجود آمده است. بررسی‌ها نشان می‌دهند که در لایه‌های مجاور هم و با فاصله کمتر از چند متر، شیسته‌های کلریتوئیددار و استرولیت‌دار، به تناوب تکرار می‌شوند. بدین ترتیب می‌توان نتیجه گرفت که این لایه‌ها در فاز دگرگونی مشابهی شکل گرفته و شرایط فیزیکی (فشلار و دما) حاکم بر آنها یکسان بوده است. تجزیه شیمیایی این سنگ‌ها در نمودارهای ژئوشیمیایی در قلمرو سنگ‌های مستعد تولید کلریتوئید قرار می‌گیرد. به عبارت دیگر این سنگ‌ها از نظر شیمیایی یکسان بوده و چنین به نظر می‌رسد که توالی کلریتوئید و استرولیت در لایه‌های متوالی مجاور یکدیگر و در فاصله‌ای محدود توسط سیال‌های دگرگونی کنترل شده است. پایین بودن فوگاسیته اکسیژن ( $XCO_2$  بالا) که با وجود گرافیت تایید می‌شود، دلیل پایداری کلریتوئید و عدم تشکیل استرولیت در بعضی لایه‌ها می‌باشد. از آنجا که استرولیت در بالاترین شرایط دگرگونی منطقه شکل گرفته می‌توان گفت که در اوج دگرگونی در منطقه دهنو نقش سیالات حاوی  $CO_2$  در انجام واکنش‌های دگرگونی و شکل‌گیری کانی‌های متفاوت موثر بوده است. اما حرکت سیال به میزانی نبوده است که بتواند حتی در فواصل چند متری سیال دگرگونی همگنی را بوجود آورد در نتیجه سنگ‌های با شیمی یکسان رفتار متفاوتی را نشان داده‌اند.

**واژه‌های کلیدی:** استرولیت، دگرشکلی، سیال دگرگونی، کلریتوئید، منطقه دهنو

### مقدمه

سیال‌ها در فرایندهای دگرگونی دارای اهمیت ویژه‌ای هستند. فشار سیال در واکنش‌های ذوب، ترکیب آن در دمای انجام واکنش‌های دگرگونی، نقش آن در ایجاد متاسوماتیسم و تغییر ترکیب اولیه سنگ‌ها و همچنین تاثیر آن در انتقال حرارت از مواردی است که طی سال‌های متمادی در حال بررسی می‌باشد (Spear, 1993). از این‌رو ماهیت و رفتار سیال‌های دگرگونی به لحاظ تنوری بسیار مورد مطالعه واقع شده است (Kerrick, 1974, Cesare, 1995, Cui et al., 2003). اما بررسی صحت مدل‌های ریاضی و انتباق آنها با پدیده‌های طبیعی می‌بایست در سنگ‌های دگرگونی مورد آزمایش قرار گیرد که این امر توسط مطالعه سیالات درگیر همراه سنگ‌های دگرگونی (Diamond, 2001) و یا توسط بررسی پاراژنر کانی‌ها در سنگ انجام پذیر است (Spear, 1993). سیالات درگیر معمولاً در سنگ‌های دگرگونی فراوان نیستند لذا استفاده از واکنش‌های دگرگونی و شرایط حاکم بر آنها به عنوان ابزاری در شناخت ماهیت سیال‌ها به کار می‌رود.

در منطقه دهنو (مشهد) برونزدهایی از توده‌های نفوذی شامل گرانیت، گرانودیوریت، دیوریت، رگه‌های آپلیت و پگماتیت به همراه مجموعه متنوعی از سنگ‌های دگرگونی ناحیه‌ای و مجاورتی دیده می‌شوند. سنگ‌های دگرگونی منطقه را اسلیت، فیلیت، گارنت شیست، آندالوزیت شیست، کلریتوئید شیست، استروولیت آندالوزیت گارنت شیست، استروولیت آندالوزیت شیست، مرمر، کوارتزیت و اسکارن تشکیل می‌دهند. منطقه ماگماتیسم و دگرگونی چند مرحله‌ای را متحمل شده اما وجود تنوع سنگی و حضور عناصر ساختاری مناسب این امکان را بوجود آورده که بتوان فرایندهای مختلف را از یکدیگر تفکیک نمود. در میان سنگ‌های دگرگونی، شیستهای دارای کلریتوئید توسط لایه‌ای نازک از سنگ‌های دارای استروولیت و فاقد کلریتوئید از هم جدا شده‌اند. به نظر می‌رسد که تشکیل این میان لایه‌ها با تغییرات سیال همراه آنها در ارتباط باشد (هاتفی و بهاری فر، ۱۳۸۱). در این تحقیق سعی شده است با تعیین جایگاه ساختاری این سنگ‌ها در مجموعه دگرگونی دهنو، ماهیت و نقش سیال‌های همراه دگرگونی در ناحیه مورد بررسی قرار گیرد.

برای انجام این تحقیق شواهد ساختاری سنگ‌های منطقه مورد توجه قرار گرفته و فازهای دگرگونی و نسل‌های مختلف کانی‌های وابسته به آنها تعیین شد. سپس بر اساس پاراژنز کانی‌ها، بخصوص رابطه نسل‌های مختلف کانی کلریتوئید و استروولیت و نتایج حاصل از آنالیز سنگ‌ها، شرایط دگرگونی حاکم و نقش سیال‌ها در شکل‌گیری آنها مورد تجزیه و تحلیل قرار داده شد.

### زمین‌شناسی منطقه

منطقه دهنو در استان خراسان و در فاصله "۱۸°۲۰'۳۶" تا "۱۷°۲۳'۳۶" عرض‌های شمالی و "۴۸°۲۲'۵۹" تا "۱۸°۲۶'۵۹" طول شرقی واقع گردیده است.

این منطقه بخشی از زون ساختمانی بینالود و در مجموعه سنگ‌های دگرگونی و آذرین جنوب - جنوب غرب مشهد قرار گرفته است. (Madjidi 1978) نفوذی‌ها و فازهای دگرگونی متفاوت این مجموعه را از یکدیگر تفکیک و خصوصیات هر یک را بیان نموده است. وی گرانیت‌ها را به انواع  $G_1$ ,  $G_2$  و  $G_3$  تقسیم نموده و سه فاز دگرگونی ناحیه‌ای و دگرگونی مجاورتی را معرفی نموده است.

در اولین مرحله دگرگونی، سنگ‌های پلیتی و رسوبی منطقه در حد رخساره شیست سبز دگرگون شده و شیستوزیته  $S_1$  به وجود آمده و کانی‌های کلریت، موسکوویت و بیویت در جهت  $S_1$  جهت یافته شده‌اند. دومین مرحله دگرگونی از مرحله اول شدیدتر بوده و سنگ‌ها را در حد رخساره آمفیبولیت دگرگون کرده است و شیستوزیته غالب در منطقه را ( $S_2$ ) به وجود آورده است در این مرحله گارنت، آندالوزیت، کلریتوئید و استروولیت‌های سین تکتونیک تشکیل شده‌اند. این مرحله متقارن با گرانیت‌زاوی است و به دنبال آن دگرگونی پسونده که ناشی از فعالیت‌های هیدرولیک بعد از نفوذ توده بوده، سبب تبدیل گارنت به کلریت، آندالوزیت به موسکوویت یا سریسیت، بیویت به کلریت و استروولیت به کلریت شده است.

مجیدی (۱۹۷۸) زون بینالود را به دو بخش تقسیم نموده که منطقه مورد بحث در بخش جنوبی یا زون A قرار دارد. مجموعه دگرگونی رخمنون یافته در منطقه دهنو شامل سنگ‌های دگرگونی غالباً ناحیه‌ای و به مقدار بسیار محدودی سنگ‌های دگرگونی مجاورتی است. توده‌های نفوذی رخمنون یافته در منطقه دهنو جزء توده‌های مزوکرات و فاز ماقمایی  $G_1$  محسوب می‌شوند و شامل تونالیت، گرانودیوریت و کوارتزدیوریت بوده و رگه‌های آپلیتی و پگماتیتی نیز در منطقه درخت بید برونزد دارند. این سنگ‌ها حاوی آنکلاوهایی از

شیستهای، فیلیت‌ها و مجموعه افیولیتی میزبان خود هستند. از نظر کانی‌شناسی، این سنگ‌ها شامل کوارتز، فلدسپات پتاسیک، پلازیوکلاز، بیوتیت و گاهی آمفیبول و پیروکسن به عنوان کانی‌های اصلی و آپاتیت، زیرکن و گاهی گارنت به عنوان کانی‌های فرعی می‌باشند (کریم پور و ولی‌زاده، ۱۳۷۴).

سنگ‌های دگرگونی ناحیه‌ای عمدتاً متاپلیت بوده و شامل اسلیت، فیلیت، میکاشیستهای کلریتوئیدار، گارنت دار، آندالوزیت دار و استروولیت دار هستند. همچنین مرمر، کوارتزیت و متاپسامیت سنگ‌های دگرگونی پلیتی را همراهی می‌کنند. دگرگونی مجاورتی در منطقه، درجه پایین دگرگونی را نشان می‌دهد، به طوری که حتی کانی کردیریت در سنگ‌ها ظاهر نشده است. تنها شواهد واضح دگرگونی مجاورتی حضور دو توده اسکارن در حواشی رخنمون‌های توده در محله‌ای دهنو و دره کاکوتی است.

#### شیستهای کلریتوئیدار

در ناحیه دهنو در ۱۵ کیلومتری شمال غرب مشهد، شیستهای کلریتوئیدار رخنمون دارند. کلریتوئید در شیستهای پلیتی خاکستری تا سیاه‌رنگ و ریزدانه به صورت پورفیروبلاستهای شکل دار به رنگ سبز تیره و به اندازه ۲ تا ۵ میلی متر دیده می‌شود. مهمترین کانی‌های همراه کلریتوئید کانی‌های کوارتز، کلریت، موسکوویت و بیوتیت هستند. فیلوسیلیکات‌ها جهت یافته بوده و فولیاسیون سنگ را می‌سازند اما بلورهای کلریتوئید جهت یافتنگی مشخصی نشان نمی‌دهند.

در فاصله‌ای چند متری، شیستهای دارای میان لایه‌هایی هستند که در آنها کلریتوئید حضور ندارد ولی سنگ‌ها دارای استروولیت هستند. در صورتی که استروولیت از کلریتوئید بوجود آمده باشد، تشکیل این سنگ‌ها در فاصله‌ای اندک امکان بررسی شرایط حاکم بر دگرگونی بجز حرارت و فشار را فراهم می‌نماید. اما با توجه به تاثیر فازهای دگرگونی متعدد در منطقه و وجود نسل‌های مختلف کلریتوئید و استروولیت در سنگ‌های دگرگونی می‌بایست ارتباط زمانی تشکیل این دو کانی در منطقه مشخص شود. بدین منظور مطالعات ساختاری برای تشخیص توالی وقایع و زمان تشکیل کانی‌های دگرگونی در منطقه انجام شد. همچنین به منظور بررسی پروتولیت شیستهای کلریتوئیدار و میان لایه‌های فاقد آن، تعداد ۵ نمونه از سنگ‌های دارای کلریتوئید و فاقد کلریتوئید و دارای استروولیت انتخاب و به روش XRF در آزمایشگاه کانپژوه تجزیه شدند. نتایج حاصل در جدول ۱ آمده است.

Rock	گارنت کلریتوئید شیست	استروولیت آندالوزیت گارنت شیست	گارنت کلریتوئید شیست	کلریتوئید شیست	کلریتوئید شیست
SiO <sub>2</sub>	61.8	67.1	57.7	60.4	57.9
TiO <sub>2</sub>	0.5	0.6	0.3	1.0	0.9
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	19.6	15.0	20.8	19.1	21.4
F <sub>e</sub> O <sub>3</sub>	0.9	3.6	1.0	2.0	0.9
FeO	7.1	4.7	7.5	4.9	7.3
MnO	1.9	2.0	4.6	0.8	2.2
MgO	1.8	1.8	1.7	2.8	1.7
CaO	0.2	0.5	0.8	0.6	0.2
Na <sub>2</sub> O	1.1	0.9	1.9	1.6	1.8
K <sub>2</sub> O	2.1	1.0	2.3	3.8	2.9
L.O.I	2.9	2.7	3.2	2.8	3.0
C	0.2	0.2	0.3	0.3	0.2
Zn	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Total	100.1	100.1	102.1	100.1	100.4

جدول ۱- نتایج آنالیز شیمیایی پنج نمونه از شیستهای منطقه که در آزمایشگاه کانپژوه انجام شده است.

## نسل‌های مختلف کلریتوئید و استروولیت

دگرشکلی و ارتباط آن با تبلور کانی‌های دگرگونی در منطقه توسط معین وزیری و همکاران (۱۳۸۴) بررسی شده و حداقل سه فاز اصلی دگرشکلی معرفی شده است. فازهای دگرشکلی باعث تشکیل سه فاپریک صفحه‌ای  $S_1$ ،  $S_2$  و  $S_3$  گردیده‌اند. کلریت، موسکوویت و بیوتیت در  $S_1$  حاصل شده‌اند و در زمان تشکیل  $S_2$  در

جهت فولیاسیون جدید قرار گرفته‌اند و تبلور آنها بعد از  $S_2$  نیز ادامه پیدا کرده که سودومورفیسم سریسیت و موسکوویت بجای آندالوزیت و کلریت بجای گارنت و استروولیت دلیلی بر تبلور پس تکتونیک آنها می‌باشد.

گارنت‌ها به دو صورت دارای سایه فشاری و بدون سایه فشاری وجود دارند که انواع دارای سایه فشاری پیش

$S_2$  و انواع بدون سایه فشاری هم  $S_2$  می‌باشند.

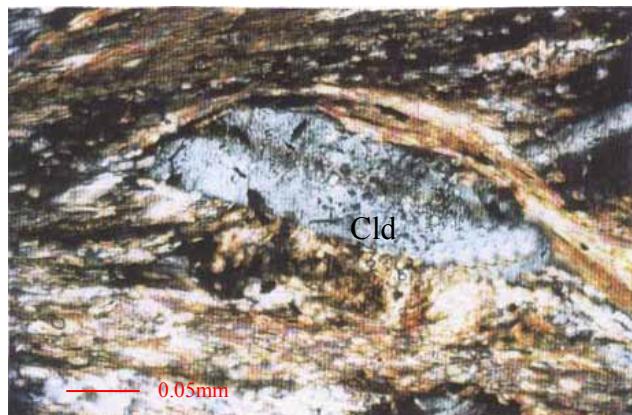
آندالوزیت‌ها نیز به دو صورت وجود دارند، آندالوزیت‌های دارای سایه فشاری که قبل از  $S_2$  حاصل شده‌اند و آندالوزیت‌های فاقد سایه فشاری که هم زمان با  $S_2$  هستند. تبدیل آندالوزیت به سریسیت و موسکوویت، نیز دلیلی بر تبلور این کانی پیش از  $S_3$  (قبل و همزمان با تزریق توده‌های نفوذی) می‌باشد.

کلریتوئید طیف وسیعی از نظر زمانی با دگرشکلی‌های حاکم بر منطقه نشان می‌دهد. این کانی در سه موقعیت پیش، هم و پس  $S_2$  دیده می‌شود. وضعیت قرارگیری کلریتوئید در سنگ و ارتباط آن با فولیاسیون با وجود سایه فشاری مبین پیش  $S_2$  بودن آن (شکل ۱) و قرارگیری آن بر روی کلیواژ  $S_2$  و بدون سایه فشاری بودن دلیلی بر هم  $S_2$  بودن آن است (شکل ۲) اما کلریتوئیدهایی نیز وجود دارند که بر روی سریسیت‌های حاصل از دگرگونی قهقهایی آندالوزیت‌ها تشکیل شده‌اند که احتمالاً باید پست  $S_2$  باشند (شکل ۳).

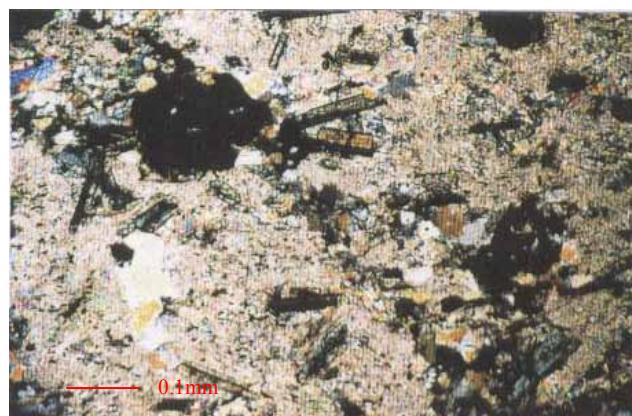
رابطه تبلور استروولیت با دگرشکلی از آن جهت مهمتر می‌نماید که این کانی در حرارت و فشار بالاتر نسبت به کانی‌های قبلًا ذکر شده، تشکیل می‌گردد، بنابراین حداکثر شدت دگرگونی منطقه را نشان می‌دهد. با وجود تعداد کم بلورهای استروولیت در مقاطع و در منطقه، مطالعات بافتی نشان دهنده تبلور این کانی هم زمان با  $S_2$  می‌باشد زیرا هم جهت با فولیاسیون و بدون منحرف کردن آن قرار گرفته است (شکل ۴)، به علاوه شیستوزیته  $S_2$  را در خود ثبت نکرده و نیز پس  $S_2$  می‌باشد زیرا بلورهای اتومورف آن بر روی سریسیت‌های حاصل از آلتراسیون آندالوزیت رشد کرده و در داخل آندالوزیت محصور گردیده است (شکل ۵).



شکل ۱- تصویر میکروسکوپی از کلریتوئیدهایی که قبیل از  $S_2$  متابولور شده و تحت اثر تکتونیک دارای سایه فشاری شده‌اند .(XPL)



شکل ۲ تصویر میکروسکپی از یک کلریتوئید سین تکتونیک (XPL).



شکل ۳ تصویر میکروسکپی از کلریتوئیدهایی که تحت اثر  $S_2$  قرار نگرفته و بعد از آن متبلور شده اند(XPL)



شکل ۴-تصویر میکروسکپی موقعیت استارولیت نسبت به فولیاسیون(PPL)، بنظر می‌رسد که این کانی هم تکتونیک باشد.



شکل ۵- حضور یک بلور کوچک استارولیت در داخل آندالوزیت (XPL).

## بحث

### رابطه تبلور کلریتوئید با استروولیت

کلریتوئید در یکی از دو سیستم منوکلینیک یا تریکلینیک متبلور می‌گردد. نوع منوکلینیک در سنگ‌های دگرگونی درجه بالاتر و نوع تریکلینیک در سنگ‌های دگرگونی درجه پایین‌تر به وجود می‌آید. کلریتوئیدهای نسل دوم دارای سیستم تریکلینیک بوده و بر اساس مطالعات Plimer and Moazez (1979) از نوع پلیمورف درجه پایین دگرگونی هستند. لذا نبود کلریتوئیدهای نسل دوم در شیسته‌ها و حضور استروولیت‌های  $S_2$  در سنگ می‌تواند نشان دهنده واکنش دگرگونی باشد.

به طور معمول در دگرگونی پیشرونده ظهر استروولیت با ناپایداری کلریتوئید همراه است بدین ترتیب که با افزایش درجه دگرگونی از مقدار کلریتوئید کاسته شده و بر مقدار استروولیت افزوده می‌گردد اما در منطقه ده نو، بین دو لایه کلریتوئید شیست، لایه نازکی از استروولیت شیست دیده می‌شود که در آن هیچ اثری از بلورهای کلریتوئید وجود ندارد. با توجه به این که فاصله این ۳ باند کمتر از ۳۰ متر است لذا به نظر نمی‌رسد که تغییرات شرایط فیزیکی مانند حرارت و فشار موجب این تنوع سنگی شده باشد. محققان عوامل دیگری مانند تفاوت ترکیب شیمیایی پروتولیت، نوع و فشار سیال را برای این تغییر ناگهانی پاراژنز معرفی کرده‌اند (مانند Spear, 1993).

### - پروتولیت کلریتوئید شیست‌ها

در گذشته تصور می‌شد که کلریتوئید یک کانی کمیاب است و تنها تحت شرایط استرس در سنگ‌هایی با ترکیب شیمیایی محدود به وجود می‌آید (Harker, 1932). با ادامه تحقیقات بر روی پروتولیت سنگ‌های دگرگونی، پترولوزیست‌ها به ترکیب شیمیایی مناسب برای تشکیل کلریتوئید توجه کرده‌اند، به طوری که Halfedrahl (1961) تحقیق گسترهای بر روی شیمی سنگ‌ای دارای کلریتوئید انجام داد و محدودیت‌های تشکیل کلریتوئید توسط ترکیب شیمیایی کل سنگ میزان را به صورت زیر عنوان کرد:

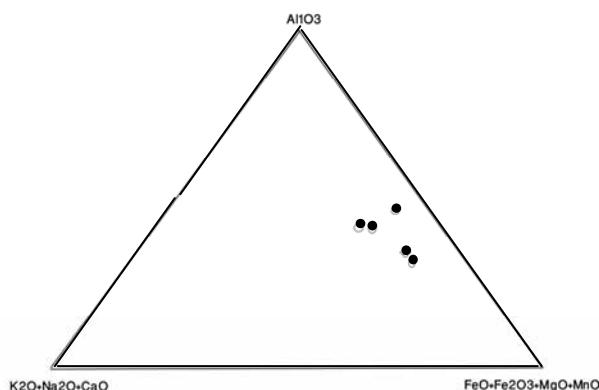
- کلریتوئید در سنگ‌های با محدوده وسیعی از مقادیر سیلیس می‌تواند ظهر کند. در سنگ‌های دارای کلریتوئید معمولاً آلومین بیشتر از کل اکسیدهای مافیک ( $FeO+Fe_2O_3+MgO+MnO$ ) سنگ است و آلومین

اضافی موجود در ساختمان کلریتوئید، آلومینی است که بعد از محاسبه مقدار آلومین مصرف شده در ساختمان موسکوویت یا بیوتیت، پاراگونیت یا آلبیت و مارگاریت یا اپیدوت باقی می‌ماند.

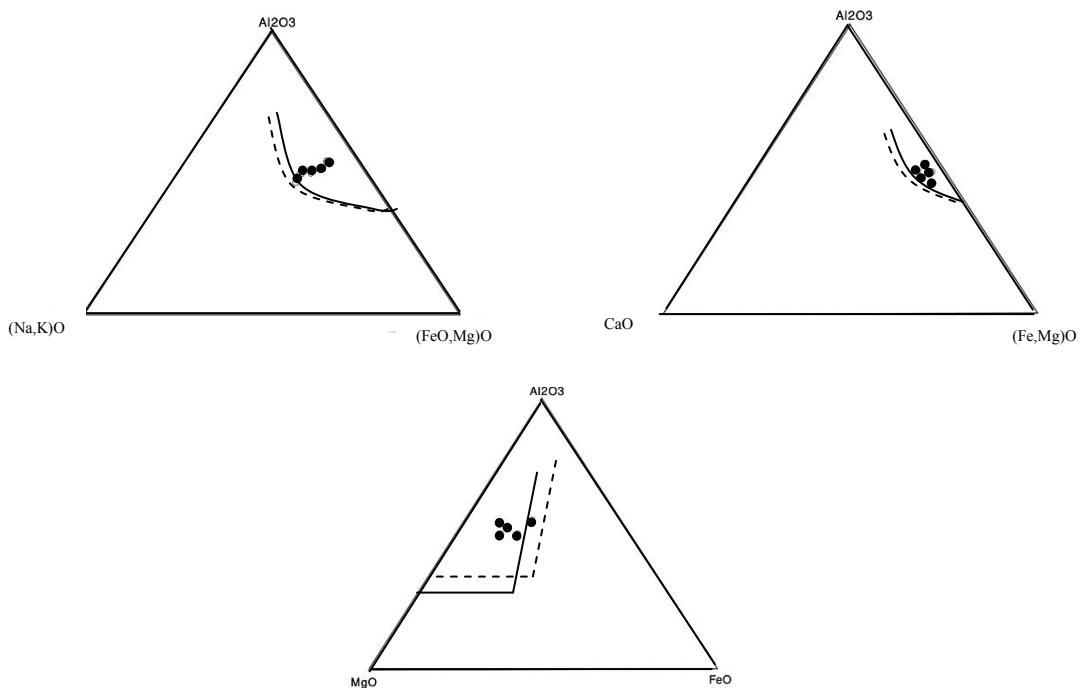
- در این سنگ‌ها، مجموع مقادیر اکسیدهای آهن و منگنز بیشتر از مقدار اکسید منیزیم ( $\text{FeO}+\text{MnO}>\text{MgO}$ ) و نیز مجموع مقادیر اکسیدهای آهن دو ظرفیتی و منیزیم بیشتر از مقدار آهن سه ظرفیتی است ( $\text{FeO}+\text{MgO}>\text{Fe}_2\text{O}_3$ ). Halfedrahl این خصوصیات را در ۵ هیستوگرام و یک نمودار مثلثی نشان داد. موقعیت نمونه‌های تجزیه شده منطقه از شیستهای کلریتوئید دار و یا استروولیت دار و در قلمرو سنگ‌های کلریتوئید دار هلفدرال قرار می‌گیرند (شکل ۶).

(1969) Hoschek در بررسی ترکیب شیمیایی سنگ‌های دگرگونی، مشخص نمود که رسوبات دگرگون شده دارای کلریتوئید نسبت به سنگ‌های دگرگون شده فاقد کلریتوئید از نظر کلسیم و آلکالی‌ها فقیرتر و از نظر آلومینیوم غنی تر و دارای نسبتهای  $\text{Mg}/\text{Fe}$  پایین‌تری هستند. او نشان داده که میدان ترکیبی سنگ‌های رسوبی دگرگون شده دارای کلریتوئید از سنگ‌های رسوبی دارای استروولیت محدودتر است (شکل ۷).

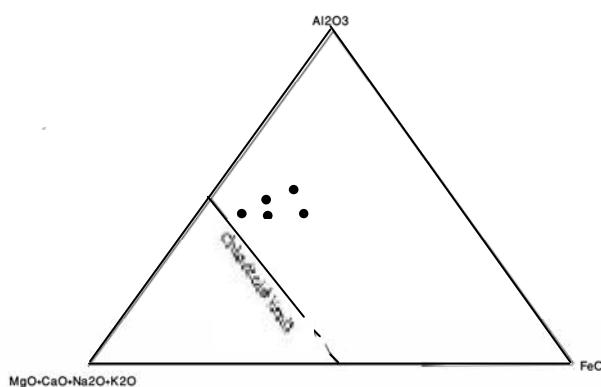
از طرف دیگر Fillin(1996)، تعداد ۱۴۷ تجزیه شیمیایی از مناطق مختلف را برروی نمودار مثلثی منتقل نمود و ملاحظه نمود که این نقاط در دو محدوده جدا از یکدیگر متتمرکز می‌شوند. فیلین این دو محدوده را توسط خطی که آن را مرز کلریتوئید نامید، از هم جدا نمود. او نمونه‌های قرار گرفته در بالای خط مذکور را پلیت‌های دارای کلریتوئید و نمونه‌های قرار گرفته در زیر این خط را پلیت‌های فاقد کلریتوئید نامید. بر روی نمودار یاد شده کل نمونه‌های تجزیه شده بدون در نظر گرفتن وجود یا نبود کلریتوئید با استروولیت در بالای خط جدا کننده یعنی محدوده سنگ‌های دارای کلریتوئید قرار گرفته‌اند (شکل ۸). بر اساس این نمودار، شیستهای کلریتوئیدار و فاقد کلریتوئید و دارای استروولیت منطقه مشهد از نظر ترکیب شیمیایی در قلمرو سنگ‌هایی قرار می‌گیرند که بالقوه توانایی تبلور کلریتوئید را دارند و تفاوت سنگ‌ها از نظر وجود یا نبود دو کانی کلریتوئید و استروولیت به دلیل تفاوت ترکیب شیمیایی آنها نیست.



کل ۶- تغییرات  $\text{FeO}+\text{Fe}_2\text{O}_3+\text{MgO}+\text{MnO}$  در سنگ‌های دارای کلریتوئید(اقتباس (1961 ، Halfedrahl)



شکل ۷- محدوده ترکیب شیمیایی سنگ‌های دارای کلریت‌ئید و استروولیت. محدوده مشخص شده با خط ممتد نشان دهنده قلمرو تبلور کلریت‌ئید و محدوده مشخص شده توسط خط چین بیانگر قلمرو تبلور استروولیت می‌باشد (اقتباس از Hoschek ، 1967 ،).



شکل ۸- نمودار ژئوشیمیایی مشخص کننده میدان حضور کلریت‌ئید در متاپلیت‌ها (اقتباس از Fillin ، 1996 ،)

#### - نوع و نقش سیال‌های دگرگونی

در فرآیندهای دگرگونی نوع سیال، میزان آن و مقدار حرکت آن در طی دگرگونی همواره مورد توجه بوده است. تعیین مقدار عددی سیال‌های همراه دگرگونی آسان نیست اما در مورد نوع سیال‌های دگرگونی و مقدار حرکت آن بررسی‌های زیادی انجام شده است (Spear ، 1993 ، Nabelek and Wilke (2002)).

$\text{CO}_2$  مهمترین همراه آب در سنگ‌های دگرگونی پلیتی است و حضور آن انجام واکنش‌های دگرگونی را کنترل می‌نماید. وجود این سیال می‌تواند در منطقه مورد مطالعه تشکیل استروولیت را نیز کنترل کرده باشد. Holdway (1978) بالاتر بودن  $\text{XH}_2\text{O}$  را برای تشکیل کلریتوئید موثر می‌دانند و بیان می‌کنند که بالا بودن فوگاسیته  $\text{CO}_2$  مانع از تشکیل کلریتوئید حتی در سنگ‌هایی با ترکیب شیمیایی و فشار و حرارت مناسب می‌شود. در مقابل Likhanov et al. (2001) در سنگ‌های دگرگونی مورد مطالعه خود همراهی گرافیت با کلریتوئید را گزارش کرده و نقش سیال را در تشکیل کلریتوئید ضعیف می‌دانند. با توجه به اینکه در نمودارهای Hoschek (1961), Halfedrahl (1969) و Fillin (1996) ترکیب شیمیایی سنگ‌های کلریتوئید دار و بدون کلریتوئید (اما دارای استروولیت) ده نو در قلمرو سنگ‌هایی قرار می‌گیرند که بالقوه توانایی تبلور کلریتوئید را دارند و با فاصله‌های چند متری و به طور ناگهانی پاراژنز  $[\text{Ctd}^+ - \text{Std}^-]$  به پاراژنز  $[\text{Std}^+ - \text{Ctd}^-]$  تبدیل می‌شود، موضوع تفاوت شیمیایی پروتولیت سنگ‌های دگرگونی و تغییرات حرارت و فشار در این سنگ‌های متفاوت منتفی می‌شود.

از طرف دیگر مطالعات میکروسکپی نشان داده که کلریتوئیدهای نسل دوم غالباً دارای ساخت پوئی کیلیتیک بوده و ادخال‌های این کانی بیشتر از نوع گرافیت هستند. با توجه به این مطالعه چنین به نظر می‌رسد که تنابع تبلور کلریتوئید و استروولیت به فواصل کم در شیسته‌های ده نو باید نتیجه عملکرد تاثیر سیال بر این لایه‌ها باشد. پایین بودن فوگاسیته اکسیژن ( $\text{XCO}_2$  پایین) که با وجود گرافیت تایید می‌شود (Spear, 1993) و بالا بودن  $\text{XH}_2\text{O}$  دلیل پایداری کلریتوئید و عدم تشکیل استروولیت در بعضی لایه‌ها بوده است. به نظر می‌رسد که ماهیت سیال دگرگونی توسط میزان کربن سنگ اولیه کنترل شده و حرکت سیال‌های دگرگونی محدود و به حدی نبوده است که بتواند سیالی همگن در مقیاس ناحیه‌ای بوجود آورد.

### نتیجه‌گیری

مطالعه شیسته‌های کلریتوئیدار در منطقه دهنو نشان می‌دهد که در برخی لایه‌ها، واکنش تبدل کلریتوئیدهای نسل دوم به استروولیت‌های نسل دوم صورت گرفته است. انجام این واکنش توسط ماهیت سیال‌های دگرگونی کنترل شده است. پایین بودن فوگاسیته اکسیژن و بالا بودن  $\text{XH}_2\text{O}$  دلیل پایداری کلریتوئید و عدم تشکیل استروولیت در بسیاری از لایه‌ها بوده است.

لذا حرارت و فشار دگرگونی برای تشکیل استروولیت در منطقه کافی بوده است. با توجه به این موضوع که استروولیت یکی از کانی‌هایی است که در بالاترین شرایط دگرگونی همزمان با تشکیل  $\text{S}_2$  شکل گرفته می‌توان گفت که در اوج دگرگونی در منطقه دهنو نقش سیالات حاوی  $\text{CO}_2$  در انجام واکنش‌های دگرگونی و شکل‌گیری کانی‌های متفاوت موثر بوده است. حرکت سیال‌های دگرگونی محدود بوده و به میزانی نبوده که بتواند حتی در فواصل چند متری، سیال دگرگونی همگنی را بوجود آورد و سنگ‌های با شیمی یکسان، رفتار متفاوتی را نشان داده‌اند.

### منابع

- معین وزیری، ح؛ مظاہری، ا؛ هاتفی، ر. و بهاری فرع، ۱۳۸۴. دگرشکلی و ارتباط آن با تبلور کانی‌های دگرگونی در منطقه دهنو (مشهد-خراسان). نهمین همایش انجمن زمین‌شناسی ایران.

- ولی زاده، م. و کریم پور، ح، ۱۳۷۴. منشأ و موقعیت تکتونیکی گرانیت‌های جنوب مشهد. مجله علوم دانشگاه تهران، ۲۱، ۷۱-۸۲.
- هاتفی، ر. و بهاری فر، ع، ۱۳۸۱. تغییرات ناگهانی پاراژنر در سیستم‌های کلریتوئیددار یا استروولیت‌دار ناحیه ده نو (مشهد). ششمین همایش انجمن زمین‌شناسی ایران.

- Cesare, B., 1995. Graphite precipitation in C-O-H fluid inclusions; close system compositional and density changes, and thermobarometric implications. Contrib. Mineral. Petrol., 122, 25-33.
- Cui, X., Nebelek, P. I. and Liu, M., 2003. Reactive flow of mixed CO<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>O fluid and progress of calc-silicate reactions in contact metamorphic aureoles; insights from two-dimentional numerical modeling. J. Metamorphic Geol., 21, 663-684.
- Diamond, L. W., 2001. Review of the systematic of CO<sub>2</sub>-H<sub>2</sub>O fluid inclusions. Lithos, 55, 69-99.
- Fillin, D., Key, R.M. and Khoo, T.T., 1996. The chloritoid schists of Shetland and their thermal metamorphism. J. Geol., 32,(1), 67-82.
- Halfedrahl, L.B., 1961. Chloritoid: its composition, X-ray and optical properties, stability and occurrence. J. Petr., 2: 49-135.
- Harker, A., 1932. Metamorphism. London, 360p.
- Holdway, M.J., 1978. Significance of chloritoid- bearing and staurolite- bearing rocks in the Picuris Range, New Mexico. Geol. Soc. America Bull., 89: 1404-1414.
- Hoschek, G., 1969. The stability of staurolite and chloritoid and their significance in metamorphism of pelitic rocks. Contr. Min. Petr., 22: 208-232.
- Likhanov, I.I., Reverdatta, V.V., Sheplev, V.S., Verschinin, A.E., and Kozlov, p.S., 2001. Contact metamorphism of Fe- and Al- rich graphitic metapelites in the Transangarian region of the Yenisei Ridge, eastern Siberia, Russia. Lithos. 58: 55-80.
- Kerrick, D. M., 1974. Review of metamorphic mixed-volatile (H<sub>2</sub>O-CO<sub>2</sub>)equilibria. Am. Mineral., 59, 729-762.
- Madjidi, B., 1978. Etude Petrostructurale de la ergion de Mashhad(Iran). These docteur. Ingeniever, Univ. Sci. ct. Med.
- Plimer, I.R. and Moazez-Lesco, Z., 1981. Porphroblast normal reverse and unzoned garnets from the Drakht-Bid aureole, Mashhad, Iran. TPM. Tsch, Min. Petr. Mitt., 28:245-263.
- Nabelek P.I. and Wilke M., 2002. Carbonic fluid production during regional and contact metamorphism in the Black Hills. USA. Goldschmidt Conference Abstracts.
- Spear, F. S., 1993. Metamorphic phase equilibria and pressure-temperature-time paths. Mineralogical Society of America, Book Crafters, Inc., Chelsea, Michigan, U.S.A.