

**تحلیل برخی از مکانیسمهای مرفوژنر در ارتباط  
با ویژگیهای سنگهای متراکم**  
**دکتر عبد الحمید وجائی**  
**گروه جغرافیا - دانشگاه تبریز**

اساس ژئومرفولوژی را، بررسی تغییر شکلهای ناهمواریهای پوسته زمین و چگونگی شکل‌بندی روی آنهای تشکیل می‌دهد.<sup>۱</sup> مواد، عوامل، زمان، در این شکل بندی سه پایه عمده محسوب می‌شوند. ولی در چگونگی تاثیر عوامل در روی مواد سازنده ناهمواریها در بعد زمانی، ماهیت ویژگیهای سنگها، که عبارتنداز ترکیبات کانی شناسی، سختی و نرمی، بافت سنگها، طرز استقرار آنها، وجود شیارها و درزها و همچنین منافذ بزرگ و کوچک در آنها، نقش بسیار مهمی را ایفا می‌کند. فعالیت عوامل مرفوژنیک خواه به صورت مکانیکی و یا شیمیایی در ارتباط با ویژگیهای یادشده نقش خود را اعمال می‌دارند. مثلاً "مرفوژنر فیزیکی" یا "شیمیایی" نسبت به درصد نفوذ پذیری متاثر از درزهای درشت و ریز و نحوه گسترش آنها تغییر می‌یابد و بر حسب درصد کانیهای مقاوم دگرگون می‌شود. یک سنگ بلورین که درصد بیشتری از کانیهای آن را کوارتز تشکیل می‌دهد و با سنگ رسوبی که از تجمع دانه‌های کواتزی یا سیمان سیلیسی حاصل می‌شود، چنان مقاومتی از خودنشان می‌دهد که روند فرسایش شیمیایی، حتی در شرایط آب و هوایی مساعد، به حداقل خود می‌رسد. پروفسور گودار<sup>۲</sup> همراه با سایر محققین نقش برخی از این ویژگیها را، به ویژه ترکیبات شیمیایی و کانی شناسی سنگهای بلورین را در فرسایش دیفرانسیل به عنوان عامل بسیار موثر در مرفوژنیک ماسیف سانتراال فرانسه به خوبی نشان داده است.

در ژئومرفولوژی، فرسایش در مفهوم مرفوژنر به کار می‌رود، یعنی ساخت و سازی که نتیجه آن از بین رفتن شکل موجود و به وجود آمدن شکل جدید

1-GODARD. A.

2-GODARD.A. et Ses Collab 1972, P.280.

است. بنابراین برای تحقیق یافتن این منظور شرط اولیه و ضروری آن است که سنگ حالت اتصال و پیوند اولیه خود را به هر طریقی که ممکن باشد از دست بدهد. به عبارت دیگر، از نظر تئوری، مرفوژن در روی سنگها باید کاملاً "بهم متصل بوده و فرضاً" به هیچوجه قابل انفکاك نباشد، امکان پذیرنیست. برای آنکه اتصال و پیوند سنگها از هم بگسلد و مواد قابل حمل فراهم شود (که یکی از شرایط مهم تغییر شکل به شمار می‌رود)، باید نیرویی، در حالات فیزیکی بر آن وارد شود و یا انحلال و تجزیه شیمیایی که صورت دیگری از نیرو است، سنگ را متاثر سازد. بررسی چون و چند نیروها و نحوه کیفیت عمل آنها در روی سنگها مستلزم شرح مفصل از مکانیسم‌های مرفوژن گوناگون و تاثیر آنها در روی سنگها مختلف می‌باشد که از حوصله این مقاله خارج است. در این بحث برای جلوگیری از اطالة کلام به بررسی مکانیسم‌های هوازدگی (به صورت فیزیکی یا شیمیایی) او ارتباط آنها با ترکیبات کانی شناسی سنگها و میزان توزیع شیارها و درزها و حفره‌ها (یا نفوذ پذیری)، اکتفا می‌شود:

۱- متلاشی شدن سنگها در اثری خبندان، که به مکانیسم کریوکلاستی<sup>۱</sup> معروف است، یکی از عوامل مؤثر در تخریب و جداگانه سنگها از هم به شمار می‌رود. این پدیده بیش از هر چیز توجه مهندسین ساختمان را به خود جلب می‌کند، زیرا طول عمر سنگها و حتی سیمان مورد استفاده در بنایها با این مکانیسم سخت در ارتباط است. موج سرمای هوا از طریق آب موجود در شیارها و درزها به درون سنگها نفوذ می‌کند. درشتی و کوچکی منافذ نقش عمده‌ای را در سرعت نفوذ برودت ایفا می‌کند. از آزمایشات متعدد این نتیجه به دست آمده است که نقطه ذوب آب نسبت به قطر سوراخها پایین می‌آید، به طوریکه در سوراخهای به قطر ۳۰۰۰ و ۲۰۰۰ آنگسترم تا ۲-درجه و در منافذ به قطر ۷۵ آنگسترم<sup>۲</sup> به ۷/۵-درجه سانتیگراد می‌رسد.<sup>۳</sup> یعنی حاصل از انجام آب در درزها و منافذ، فشار زیادی به دیواره سنگ وارد می‌آورد که مقدار آن در ارتباط

۱- Cryoclastie

۲- آنگسترم برابر با  $\frac{1}{100000}$  میکرون و یا  $\frac{1}{1000000}$  میلیمتر است و آن را با  $A^{\circ}$  نشان می‌دهند:  
 ۳- رجائی، عبدالحمید، ۱۳۷۱، "نقش نفوذ پذیری سنگها متعلق در فرسایش دیفرانسیل و روش‌های تعیین آن" ، ص ۱-۲۸

با ضریب فشردگی سنگ و یخ از روی فرمول زیر محاسبه می‌شود<sup>۰</sup>

$$P = \frac{1-P}{P_x_r + Xg}$$

$P$  = وزن مخصوص یخ

$X_r$  = ضریب فشردگی سنگ

$Xg$  = ضریب فشردگی یخ

ضریب فشردگی نسبی، از حجم اولیه‌ای است ( $\frac{47}{7}$ ) که در اثر وارد آمدن واحد فشار مثلاً "۱ بار به دست می‌آید.<sup>۱</sup> مثلاً" ضریب فشردگی گرانیت  $6 \times 10^{-4}$  و ضریب فشردگی یخ در مقابله آن  $6 \times 10^{-4} Xg = 0.9 \times 10^{-4}$

است. بدین ترتیب فشاری که بر دیواره<sup>۲</sup> یک سنگ‌گرانیتی وارد می‌شود برابر با ۶۵۰۰ بار است. البته این فشار مناسب با شدت برودت و نوع سنگ متغیر می‌باشد (برای آهک‌های بسیار فشرده ۷۰۰۰ بار است)<sup>۳</sup>. در صورتیکه آب همراه با عناصر دانه ریز، مانند رس و غیره، بادیواره<sup>۴</sup> سنگها در تماس باشد، نیروهایی که منشاء الکتریسته دارند، بین آب و بونهای حل شده و ذرات کولوئیدال<sup>۵</sup> فراهم می‌شود که پروسه‌های حرارتی در موقع انجماد آب از آن متأثر می‌شود.<sup>۶</sup> گرانیتها با توجه به دارا بودن مقاومت مناسب در برابر این پدیده، تا حدودی سالم می‌مانند. در صورتیکه برخی از سنگ‌های آهکی<sup>۷</sup> مانند کره<sup>۸</sup> (گل سفید) به کربوکلاستی کاملاً<sup>۹</sup> حسامی باشد. علاوه بر آن، متلاشی شدن سنگ در اثر یخ‌بندان و تولید قطعات بزرگ (ماکروزلیواسیون<sup>۱۰</sup> ماکروز لپراکسیون<sup>۱۱</sup>) و قطعات کوچک (میکروزلیواسیون<sup>۱۲</sup>)

۱- (یک بار تقریباً "برابر یک کیلوگرم برسانتیمتر مربع است")

2-BIROT..P.1981,P.54

3-BIROT,P.1981,P.56

4-Colloidale

5- BERTOUILLE,H.1972,P.72

6-Graie

7-Macrogelivation

8-Macrogelification

9-Microgelivation

یا میکروژلیفراکسیون<sup>۱</sup> ، اگر چه با درزها و دیا کلزاها در ارتباط می‌باشد ، لکن به جنس سنگ و سایر ویژگیهای آن نیز بستگی دارد ، مثلاً "سنگهای سیمانی نظیر ماسه سنگها ، در برابر میکروژلیواسیون حساسند در صورتیکه بوخی از سنگهای آهکی در جهات مختلف لایه‌ها متلاشی شده و به شکل نیسم کرهٔ خاصی با درخشندگی ویژه‌ای در می‌آید .<sup>۲</sup>

در واقع تأثیر پذیری سنگها در برابر یخ‌بندان ، که به ژلیویته<sup>۳</sup> آن معروف است ، نسبت به سنگها بسیار متفاوت می‌باشد . کره یا گل سفید و شیستها جزو سنگهای بسیار ژلیو هستند .<sup>۴</sup> کرمه‌ها در اثر یخ‌بندان به سرعت خرد می‌شوند ، به طوریکه ۳۰ الی ۱۰۰ درصد مواد پس از ۵۰ دوره تناوب +۲۰ و -۲۰ درجه و ۱۰۰ درصد مواد پس از ۱۰۰ دوره تناوب در تمامی مسوارد خردمند شوند<sup>۵</sup> . شیستها نیز مانند گل سفیدها نمی‌توانند دوره‌های بیشتری از تناوب یخ‌بندان ، ذوب یخ را تحمل نمایند ، به طوریکه بعداز ۳۰ روز قسمت اعظمی از سنگ ، خردشده و اغلب به صورت دانه‌های ریزی در می‌آید .

سنگهای بلور لایه به ویژه اکتنیتها (شیستها و گنیسم) که ویژگیهای فیزیکی آنها از تمامی جهات یکسان نیست و از این رو به سنگهایی با ساختار آنیزوتrop<sup>۶</sup> معروفند ، معمولاً "درباربر عوامل مکانیکی" ، در جهت ورقه‌ها یا کانیها متلاشی می‌شوند و بدین جهت در برابر مکانیسم کربوکلاستی تأثیر پذیری بیشتری را از خود نشان می‌دهند . اصولاً "شیارها و درزها و یا دیاکلزاها"ی که منشاء تکتونیکی داشته و یا در سطوح شیستوزیته و چینه بندی ظاهر می‌شوند<sup>۷</sup> ، شرایط مناسبی را برای این مکانیسم فراهم می‌آورند . در سنگهای بلور لایه سطوح شیستوزیته ، که از نقاط ضعف سنگها به شمار می‌آیند ، به موازات هم قرار دارند و بدین سبب در اثر

1-Microgelification

2-TRICART.J.1977,P,269

3-Gelivité

4-BIROT.P.1981,P,54

5-Anisotrope

6-Demangeot , Jean. 1990.P.63

فشارهای وارده از طرف بلورهای یخی، به سهولت از یکدیگر جدا شده و موجبات متلاشی شدن سنگرا فراهم می‌آورند. اما ناگزیر از ذکر این مطلب هستیم که پدیده مذکور یک قاعدة عمومی و مطلق نیست، چرا که برخی از سنگهای مورق، حتی متعلق به ناحیه اکتنیتها، مانند مکاشیسته‌دار مقابله کریوکلاستی تا حدودی مقاوم هستند.

در گروه سنگهای ایزوتروپ<sup>۱</sup> نیز، که ویژگیهای فیزیکی آنها دار تمام جهات تا حدودی یکسان می‌باشد، وضع بدین منوال است. برخی از آنها مانند بسیاری از سنگهای آذرین، سنگهای آتش‌نشانی، آهکهای سخت و متراکم و ۰۰۰ مقاومت خوبی از خودنشان می‌دهند، در حالیکه پاره‌ای دیگر نظیر ماسه سنگها، از حیث مقاومت در برابر کریوکلاستی بسیار متفاوت می‌باشند. بعضی از آنها بسیار حساس بوده، بر عکس، برخی دیگر، مانند ماسه سنگهای سیلیسی در برابر این مکانیسم زیاد تأثیر پذیر نیستند، در صورتیکه نفوذ پذیری این سنگها قابل ملاحظه بوده و بین<sup>۲</sup> ۸ تا ۸۰ درصد در نوسان می‌باشد و این ارقام نشانگر نفوذ پذیری بسیار مناسب برای حداکثر تأثیر پذیری کریوکلاستیسم است.

۲- از مکانیسمهایی که موجب ازبین رفتن اتصال سنگهای متراکم گشته و آنها را به صور گوناگون: پوست پیازی<sup>۳</sup>، دانه‌ای، خردۀ‌های درشت و ریز در می‌آورد، تغییرات درجه حرارت است که به ترموکلاستی<sup>۴</sup> معروف است. گروهی از سنگها بادارا بودن ویژگیهای معینی، از قبیل وجود شیارها، منافذ ریز میکروسکپی، یا توزیع عناصر و کانیهای گوناگون، چه از نظر نوع و چه از حیث اندازه دانه‌ها ۰۰۰ برای تأثیر این مکانیسم بسیار مساعد می‌باشند. در این نوع سنگها، تغییرات درجه حرارت بساشدت متفاوت در سطح و اعماق نفوذ می‌کند. انبساط و انقباضی که از آن ناشی می‌شود، نقاط ضعف

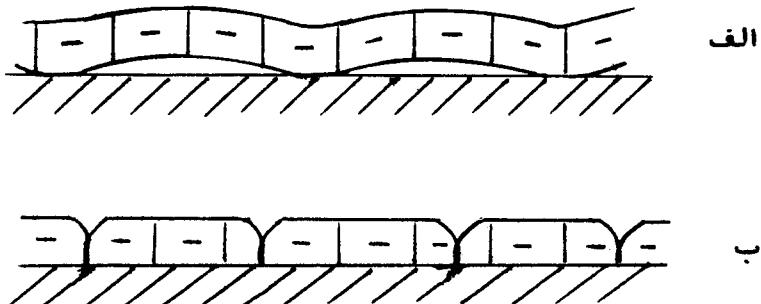
1- Isotrope

2- BIROT.P.HENIN,S.GUILLEN Y.et DELVERT J.1968,P.25

Exfoliation Désquamation ۳- دسکاما سیون یا اکسفولیاسیون

4- Thermoclastie

کانیهای تشکیل دهنده سنگها را مورد استفاده قرار داده و موجب آشکار شدن درزها و گشاد شدن آنها می‌گردد (شکل ۱) . در نتیجه این عمل نفوذ پذیری افزایش یافته و تحول مرفوژنز، بر حسب موارد، به جای اورقه‌های نازکی از سنگ می‌انجامد و یا به تجزیه دانه‌ای منتهی می‌شود و یا هیدرولیز و تجزیه شیمیایی با سهولت انجام می‌پذیرد . برای درک نحوه ارتباط مکانیسم ترمولاستی با ویژگیهای پتروگرافی سنگها، که منجر به تخریب پوست پیازی، یا دانه‌ای و ۰۰۰ می‌شود، تحلیلی از مکانیسم مذکور و چگونگی تاثیر آن در فرسایش سنگها، ضروری به نظر می‌رسد .



شکل ۱- نقش تغییرات درجه حرارت در آشکار و گشادشدن درزها

الف - جداشدن لایه فوقانی و موجدار شدن آن در اثر گرم شدن بیشتر بخش سطحی نسبت به عمق

ب - بازشدن شکاف و ایجاد شکافهای انقباض در اثر سردشدن بیشتر بخش سطحی نسبت به عمق

تغییرات پی درپی و مکرر دما موجب انبساط و انقباض می‌شود. تأثیر آن در سنگ به طور نابرابر صورت می‌گیرد. زیرا تأثیر نوسان حرارت در سطح سنگ به حداکثر خودمی‌رسد، در صورتیکه نسبت به عمق بتدريج کاهش می‌یابد. مثلاً در موقع پایین آمدن درجه حرارت، به دلیل عدم تطابق شدت پایین آمدن دما در سطح و عمق، ویابه عبارت دیگر به علت توزیع نابرابر طیف تغییرات گرما در سطح و عمق یک تا دو سانتیمتری سنگ، به ویژه در سنگهای نامتجانس، لایه نازکی از سطح آن منقبض می‌شود. انقباض درنتیجهٔ نیروی کششی که به سطح سنگ وارد می‌آید. صورت می‌گیرد و هر دو از روی فرمولهای زیر محاسبه می‌شوند.<sup>۱</sup>

$$(1) \Delta = a \Delta t$$

$$(2) T = E a \Delta t$$

$\Delta$  = انقباض لایه سطحی

$a$  = ضریب انبساط یا انقباع سنگ

$\Delta t$  = تغییر درجه حرارت سطحی

$T$  = نیروی کشش

$E$  = ضریب الاستیسیته

طبق محاسبه پرسور بیرون‌همکارانش، وقتی تغییر درجه حرارت در قلمرو خشک به  $530$  درجه می‌رسد، به سطح بعضی از سنگها مانند گرانیت، که ضریب انبساط آن  $8 \times 10^{-5}$  و ضریب الاستیسیته آن  $4 \times 10^5$  است بر اساس فرمول فوق، فشاری برابر  $100$  کیلوگرم بر سانتیمتر مربع وارد می‌آید. البته این فشار برای ایجاد شیار عمودی در یک سنگ گرانیتی کافی می‌باشد. اما چون این سنگ مقاومتی معادل  $150$  بار بر سانتیمتر مربع (معادل  $150$  کیلوگرم بر سانتیمتر مربع) از خود نشان می‌دهد، لذا به وجود آمدن شیار

1- BIROT P., HENIN S., GUILLEMIN Y. et DELVERT J. 1968, P.19

2- BIROT P. 1981, P.93

در سنگدر اثر تکرار پدیده و به طور تدریجی صورت می‌گیرد<sup>۱</sup> تاثیر نیروی کشش در برخی موارد به ویژه در نواحی صحرا ایی ، منجر به پیدایش شبکه‌ای از شیارهای ریز شعاعی می‌گردد . مشاهدات هیات پژوهشی R.S.N.C. فرانسه در روی کوارتزیتها ناحیه خشک ایران، در حوالی کرمان، مؤیدی بر تاثیر این نوع نیروها در ایجاد ترکها است، که به تاثیر تغییرات درجه حرارت، در ارتباط با شدت تشعشع و بافت سنگ، بستگی دارد.<sup>۲</sup>

بدیهی است که هر اندازه تغییرات دما ، حتی در فاصله شبانه روزی با دامنه و فرکانس بیشتر توأم باشد، به همان اندازه در تخریب سنگها و یا لاقل در فراهم آوردن مقدمات تخریب سنگها با ایجاد ترکها ، موثرتر خواهد بود . کاهش اثرات تغییر دما نسبت به عمق یک نمونه سنگی ، که گردانیان حرارتی بین لایه سطحی و بخش زیرین آن خوانده می‌شود، نسبت به قلمروهای مختلف آب و هوایی متفاوت می‌باشد . در اثر آن، سنگهای متصل، بر حسب جنس، نوع کانیها ، درشتی و کوچکی و نحوه توزیع آنها ، جهت گیری محورهای کانیها .<sup>۳</sup> به صورت پوست پیازی و یا ایجاد شیارهای شعاعی و جداشتن مقطعات کروی به نام بول و از هم جدامی گردد . بدین جهت است که نقش این مکانیسم نیز مانند سایر مکانیسمها مطلق و عمومی نیست و کیفیت عمل آن با ویژگیهای سنگها (از قبیل ترکیبات کانی شناسی، شیمیابی، توزیع درزها و سوراخها ، ضریب انبساط سنگها ، رنگ و اختلاف رنگ در سطح و بخش‌های زیرین سنگها) در ارتباط می‌باشد . مثلاً موقعی که سطح سنگ در اثر بجا گذاری مولدی ، تیره رنگ می‌شود ، نسبت به بخش‌های عمقی، بشدت گرم می‌شود و از این رو بشدت تغییر شکل می‌یابد و نمی‌تواند مانند سنگ سالم در انتقال حرارت به قسمتهای زیرین، نقش خود را ایفا نماید . همچنین یک سنگتیره که دارای آلبودیا درصد انعکاس تشعشعی بسیار کم است، مانند بازالت، بشدت گرم می‌شود در اثر ریزش رگبار پس از تابش شدید آفتابی

1-BIROT P., HENINS., GUILLIEN Y. et DELVERT J. 1968, P.20.

2- رجائی، عبدالحمید، ۱۳۵۲، نشریه دانشکده ادبیات و علوم انسانی دانشگاه تبریز، شماره ۱۰۶، ص ۱۷۱-۱۵۲

به همان شدت سرد می‌شوده بدين ترتیب اگر چه بازالت ، تحت تاثییر  
ترموکلاستیسم شدیدقرارمی‌گیرد، لکن الزاماً " تخریب آن به صورت پوست  
پیازی نبوده بلکه غالباً " به شکل گسترش ترک و شیار خودنمایی می‌کند  
در برخی از سنگهای دیگر نیز اثرات تغییرات دما به تجزیه دانهای آنهای  
می‌انجامد، که حاکی از وجود رابطه منطقی بین ویژگیهای سنگ و مکانیسم  
مذکور است. پرفسور تریکار<sup>۱</sup> پیدایش ترکها یا پولیگونهای<sup>۲</sup> ( چندضلعی )  
بزرگرا ، در قلمرو پریگلاسیر، که همان درزهای انقباض حرارتی گوزدزیک<sup>۳</sup>  
در مواد رسی و مورنی می‌باشد<sup>۴</sup>، به تاثیرنوعی ترمو کلاستیسم در ارتباط بانواع  
زمین، استناد کرده است. این مواد منفصل بوده و " در اثر یخ‌بندان ناشی  
از برودت زیاد به یکدیگر متصل گشته اند"<sup>۵</sup>.

در اثر دخالت مکانیسمهای دیگر مانند کاهش سنیگنی بار، که  
منجر به تخریب و متلاشی شدن سنگها درنتیجه پیدایش ترک و شیارهای ریز و  
درشت می‌شود ، نقش ویژگی سنگ آشکار می‌گردد می‌دانیم که سنگهای اعماق  
تحت فشارناشی از توده‌های فوقانی قرارمی‌گیرند . و بدين جهت یک سیستم انقباض  
راتحملمنامایندکه به قابلیت فشردگی مواد مربوط می‌شود . این فشردگی موجب  
نامرئی بودن درزها و دیاکلازها می‌گردد . در صورت از بین رفتن توده‌ای فوقانی در  
اثر سایر عوامل مرفوژنیک و سبلکشن بار سنگها زیرین، تغییرات چشمگیزی در  
آنها حاصل می‌آید که با ضرب انبساط آنها، در ارتباط است . گاهی در اثر تغییر  
شکل‌های یادشده ، سنگهای مورد بحث متلاشی می‌شوند . این امر رامی‌توان، یا  
به وجود دیاکلازهایی که صخره‌های سنگی را محدود می‌کنند استناد کرد و یا  
با پیدایش تعدادی ترک و درزهای چندمیلیمتری در ارتباط دانست . اهمیت  
این پدیده از نظر ژئومرفولژی بسیار زیاد است . مثلاً " تحول دامنه هادرنواحی  
کوهستانی با کندن توده عظیمی از دیواره آنها در ارتباط با پدیده مذکور  
دگرگون می‌شود . متلاشی شدن دیواره معادن، که در سنگهای بسیار متراکم و

1-TRICART J.

2-Polygones

3-GOZDZIK

4-PAYNAL R.1973,P.125

5-TRICART J.1977,P.21

سخت صورت می‌گیرد، ناشی از کاهش بار درناحیه است. حتی دربرخی موارد قطعات سنگ‌های متراکم بلورین، چند روز پس از استخراج، بسیار خردشده و آرنیزه (به وجود آمدن مواد خرد در اندازه ماسه‌های درشت و ریز) می‌شود که به گشاد شدن درزها و ترکهای ریز و گسترده بستگی دارد.<sup>۱</sup> بدین جهت است که در عمل، برای جلوگیری از خطرات احتمالی ریزش‌های دیواره‌های گالریهای معادن، از موادی به نام سیلکون<sup>۲</sup>، جهت محافظت آنها استفاده می‌شود.<sup>۳</sup> بدین وسیله، از طرفی، نفوذ آب در درزهای حداقل می‌رسد و از طرف دیگر، اتصال سنگ‌های متاثر از انبساط، تا حدودی تأمین می‌گردد.

مکانیسم کاهش بار نیز به تخرب پوست پیازی و یا دانه‌ای وغیره منتهی می‌شود. در این زمینه نیز نقش‌ویژگیهای سنگها، صرف نظر کردنی نیست. مثلاً نیروی کششی که از کاهش بار حامل می‌شود، دربرخی از سنگها منجر به فرسایش پوست پیازی در مقیاس بزرگ می‌شود که به ماگرودسکاما سیون<sup>۴</sup> معروف است. در صورتی که در بعضی دیگر تخرب پوست پیازی در مقیاس بسیار کوچک صورت می‌گیرد که میکرودسکاما سیون<sup>۵</sup> خوانده می‌شود. علت این اختلاف تخرب با یک نوع مکانیسم، با جنس و ویژگی سنگدار ارتباط است.

نوع ماگرودسکاما سیون عموماً "در سنگ‌های متجانس و یکنواخت با کانیهای ریز دانه حاصل می‌شود در حالیکه نوع میکرودسکاما سیون در سنگ‌های نامتجانس با کانیهای گوناگون و اغلب دانه درشت، که دارای ضریب<sup>۶</sup> الاستیسیته متفاوتی هستند، صورت می‌گیرد پروفسور کایو<sup>۷</sup> این پدیده رابه گونه‌ای باترمولکلاستی در ارتباط گذاشته است. بدین شرح که هر اندازه فرسایش پیشرفت کرده و لایه‌هایی از زمین را در ضخامت‌های معین از بین‌پرده، موج‌ب می‌شود که لایه<sup>۸</sup> زیرین آنها به ازای هر ۱۰ متر مواد برداشته شده،  $\frac{3}{10}$  درجه سردرگشت و  $\frac{2}{5}$  کیلوگرم به سانتیمتر مربع از فشار وارد بر آن بخواش کاسته شود. فشدگی و نیروی کشش، یعنی دو پدیده مقتضاد، از این پدیده نتیجه

1-Silcon

2-BJROT P., HENIN S., GUILLIEN Y. et, DELVERT J. 1968, P.11.

3-Macrodésquamation

4-Microdesquamation

5-CAILLEUX A.

می شود . تاثیر پذیری سنگ در برابریکی از این دونیروی مתחاصم، بستگی به ضریب انقباض یا انبساط مواد دارد . مثلاً " طبق محاسبات همین‌مولف، اثرات نیروی کشش در روی گرانیت و گابرو سه برابر بیشتر از نیروی فشردگی است . در سنگهای بازلتی، ماسه سنگی، آهکی، اثرات هردوبیکسان است، لکن در سنگهای ریپسی و نمک طعام، اثر فشردگی سه الی چهار برابر بیشتر از نقش نیروی کشش است .<sup>۱</sup>

تخربی دانهای سنگها در ارتباط با پدیده ترمولاستی، اگرچه در طبیعت اتفاق می‌افتد، اما بجز در پاره‌ای موارد، به آسانی قابل تفسیر نیست . در برخی از لایه‌های سنگها که در بخش سطحی آن تعدادی از دانه‌ها در لایه نازکی از سیمان قرار گرفته‌اند، تجزیه دانه‌ای را به سادگی می‌توان تفسیر نمود . اما در مورد سایر سنگهای متصل و سخت، موضوع بسیار پیچیده و غامض است . در این گونه سنگها، تغییرات مکرر درجه حرارت و گرم‌سردشدن سنگها به طور متناوب موقعی می‌تواند منجر به تجزیه دانه‌ای شود که اتصال کانیهای تشکیل‌دهنده آنها از یکدیگر، و یا لاقل اتصال چنددانه را از چند کانی دیگر از بین ببرد . لازم به توضیح است که ترکیبات نامتجانس برخی از سنگها (خصوصاً سنگهای آذرین درونی، بلورین و بلور لایه که از اتصال کانیهای گوناگون ناشی می‌شوند) در شرایط خاص، برای از بین رفتن اتصال دانه‌ها از شرایط مساعدی به حساب می‌آید . زیرا هر یک از کانیهای دارای یک ضریب انبساط حجمی و یک ضریب انقباض یا فشار پذیری خاصی را دارا می‌باشد که نسبت به هم بسیار متفاوت است . همین ویژگی سبب می‌شود که انبساط و انقباض ناشی از تغییرات درجه حرارت در تماماً کانیهای به یکسان صورت نگیرد . مثلاً " ضریب انبساط کوارتز در برابر افزایش دما (و یا سه برابر بیشتر از کانیهای دیگر است و بعلاوه بیشتر از سایر کانیها نیز قابلیت تراکم داشته و فشار پذیر است . طبق محاسبات کورن<sup>۲</sup> این کانی در اثر گرم شدن به اندازه ۴۰ سانتی‌گراد، انبساط حجم پیدا کرده و فشاری معادل ۵۴۵ کیلوگرم بر

سانتیمتر مربع وارد می آورد . ویژگیهای یادشده موجب می شود که کوارتز در برابر تغییرات درجه حرارت مقاومت بهتری را نسبت به کانیهای دیگر از خودنشان بدهد . در صورتیکه سایر کانیها ، مانند فلذسپاتها ، با تغییر دما ، حالت پلاستیسیته نامحسوسی را به دست آورده و در اثر لغزیدن برگهای میکروسکوپی در روی یکدیگر تغییر شکل می یابند .<sup>۱</sup>

در گروهی از سنگها ، مانند برخی از سنگهای آهکی ، که ظاهرا "دارای بافت متجانس و یکنواخت هستند ، انبساط و انقباض در اثر گرم شدن ، به طور یکنواخت صورت نمی گیرد . همین عدم هماهنگی در انبساط و انقباض ، که به اختلاف جهتگیری محور بلورها بستگی دارد ، به ایجاد ترک و جداگانه دانه ها منجر می شود .<sup>۲</sup> بدین جهت است که وقتی قطعه سنگی تحت فشار معینی قرار می گیرد ، "در حجم کلی آن سیستمی از انقباض پدیدار می شود" و هستد نیرویی که برواحد سطح وارد می آید<sup>۳</sup> بر حسب وضع استقرار و جهت گیری هر واحد " متفاوت می باشد .<sup>۴</sup>

۳- هالوکلاستی و هیدرو کلاستی نیز جزو مکانیسم هایی هستند که در هوازدگی سنگها نقش مرفوض نیک قابل ملاحظه ای انجام می دهند . ارتباط این مکانیسم ها با ویژگیهای سنگها تولید انواع گوناگونی از خرد ه سنگها ( در ابعاد مختلف و یا در نحوه متلاشی شدن آنها ) همانند مگانیسم های فوق الذکر ، از اهمیت زیادی برخوردار است .

نمکهایی که در آب حل شده و در سنگها نفوذ می کنند تحت حالت گوناگون ، مانند تبلور محلول اشباع شده ، رشد و درشت شدن بلور ، هیدرات اسیون ۰۰۰ در متلاشی شدن سنگها به صورت قطعات درشت و ریزه فلسه ای نازک ، به شکل دانه ای ۰۰۰ موثر واقع می شود . این همسان عمل هالوکلاستی<sup>۵</sup> است که اهمیت آن به وسیله آزمایش های گوناگون در روی سنگها مختلف مورد تایید قرار گرفته است .<sup>۶</sup> فشاری که نمکها در اثر

1-BIROT P., HENIN S., GUILLEN Y. et, DELVERT J. 1968, P.20

2-BIROT P. 1981, P. 102

3-BIROT P. 1981, P.4

4-Haloclastie

5-TRICART J. 1977, P.24

حالات گوناگون، از قبیل انبساط برحسب افزایش حرارت، تبلور محلول و رشد بلور، در حالت انیدریدی (کاهش آب محلول نمکی و تبلور به صورت انیدریدی) یا حالت هیدراته (جذب ملکولهای زیادی از آب توسط بلورهای نمک)، به دیواره سنگها وارد می‌سازند، موجب متلاشی شدن آنها می‌گردند.<sup>۱</sup> درزها و منافذ موجبات سهولت عمل این پدیده را فراهم می‌آورند.<sup>۲</sup> گذشته از اینکه "ساختار بلورشناسی" در فعل بودن انحلال، نقش موثری بازی می‌کند.<sup>۳</sup> مثلاً افزایش حرارت با ازدیاد حجم نمک توأم است که به ضریب انبساط آن بستگی دارد (ضریب انبساط نمک طعام NaCl سه برابر بیشتر از ضریب کواتز  $\text{SiO}_2$  است).

در مورد رشد بلورها، طبق محاسبات انجام شده، اگر محلول زاج سفید به حالت فوق اشباع برسد، هنگام تبلور، حدود ۶/۰ درصد با افزایش حجم همراه است که فشار حاصل از آب به ۱۲۷ کیلوگرم بر سانتیمتر مربع بالغ می‌شود. در رشد بلورهای درشت، که به شرایط آب و هوایی و شدت تبخیر بستگی دارد، فشار حاصله نسبت به مکانیسم قبلی نیز بیشتر است. با لآخره در هیدراتاسیون<sup>۴</sup> (به حالت ملکولی یا یونی) ویزگی جذب آب، که در بعضی از بلورهای نمکی وجوددارد، موجب می‌شود که فشار قابل ملاحظه‌ای به دیواره شیارهای سنگهای متصل وارد آید، به طوریکه  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  با جذب ۱۰ ملکول  $40\text{H}_2\text{O}$  کیلوگرم بر سانتیمتر مربع و  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  با جذب همان مقدار آب ۳۰۰ کیلوگرم بر سانتیمتر مربع فشار وارد می‌کند.<sup>۵</sup>

در مکانیسم هیدروکلاستی و تنابوب ترو خشک شدن، موادریزی مانند رس، که توسط آب به شیارها و درزهای سنگها نفوذ می‌کند، دراندک زمانی به مرز مایع (آتربرگ<sup>۶</sup> می‌رسد<sup>۷</sup>، در اثر تکرار این عمل سنگها برحسب جنس

۱- رجائی، عبدالحمید، ۱۳۷۱، نقش نفوذ پذیری سنگهای متصل در فراسایش دیفرانسیل و روشهای تعیین آن، ص ۰۴.

۲- محمودی، فرج ۱۰۰۱، ۱۳۶۸، ۱۳۷۰، ژئومرفولوژی، جلد اول، ص ۱۶۲.

۳- Hydratation افزایش آب در ترکیب سنگها و کانیها، بدون اینکه الزاماً ساختمان اتمی و ملکولی را دگرگون نماید.

4-BIROT P., HENIN S., GUILLIEN Y. et DELVERT J. 1968, P.37

5-Atterberg

6-TRICART J. 1965, P.260

و متناسب با توزیع درزها و یا نوع دانه‌ها، به صور گوناگون و در اندازه‌های مختلف متلاشی می‌شود. ترزاکی<sup>۱</sup> و تالوبری<sup>۲</sup>، مکانیسم مکش منافذ را، که به جذب آب در داخل حفره‌های ریز منجر می‌شود، در ایجاد نیرو ووارد شدن آن به دیواره منافذ دخیل می‌دانند.

۴- با لآخره عمل انحلال خواه به صورتهای کولوئیدال<sup>۴</sup>، ملکولی و یونی، و تجزیه شیمیایی، که در تخرب سنگها نقش قابل ملاحظه‌ای را ایفا می‌کند، در شرایط آب و هوایی مساعد، با ویژگی پتروگرافی آنهای‌اما ملا<sup>۳</sup> در ارتباط می‌باشد. نوعی تجزیه شیاری که موجب فراغ شدن ترکها می‌گردد، به افزایش سرعت جریان آبدار داخل سنگها منجر می‌شود. در این صورت، تنها عناصری که قابلیت انحلال بیشتری دارند به حالت محلول از منطقه خارج می‌شوند. هر اندازه که تماس آب با جدار کانیها بیشتر باشد و کانیها قابلیت حل شدگی بیشتری داشته باشند، به همان اندازه عمل هیدرولیز و انحلال مساد به خوبی صورت می‌گیرد.

تجزیه شیمیایی نظیر عمل انحلال، در اثر برخورد آب با سطوح جدار درزها و منافذ، در شرایط آب و هوایی معین صورت می‌گیرد. در این نوع تجزیه، علاوه بر اینکه ماده به صورت ملکولی یا یونی در می‌آید، یک جانشینی یا جابجایی در عناصر نیز رخ می‌دهد.<sup>۵</sup>، مثلاً بلور کوارتز  $\text{SiO}_2$  در اثر انحلال در آب از حالت چهار وجهی خارج می‌شود. این عمل جابجایی عناصر را امکان پذیر می‌سازد. شما زیرین چگونگی جابجایی عناصر را به خوبی نشان می‌دهد.

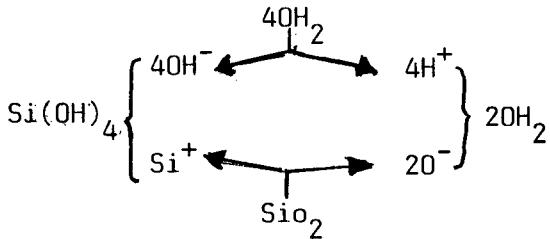
1-TERZAGHI K.

2-TALOBRIE V.

3- BIROT P. 1981, P.83

4-Colloidale

5-BIROT P., HENIN S., GUILLIEN Y. et, DELVERT J. 1968, P.57.



به طوریکه در شمای فوق مشاهده می‌شود  $\text{4OH}^-$  با  $2\text{H}_2^+$  یون  $\text{O}^-$  جابجا شده است. بدین ترتیب آرایش ملکولی و ترکیبات شیمیایی ماده‌اولیه به هم خورده و یکماده جدید با ترکیب شیمیایی و آرایش ملکولی نو به دست می‌آید. برای آبهای جاری، اصولاً "فرصت کافی برای انجام پدیده‌های فوق فراهم نمی‌آید. بدین سبب است که اولاً" شدت انحلال و تجزیه شیمیایی به حداقل می‌رسد، ثانیاً " تنها عناصر با قابلیت حل شدگی بیشتر در آن حل می‌شوند. اما شبکهٔ درزها و منافذ سنگها، از سرعت جریان آب به طور قابل ملاحظه‌ای می‌کاهند و زمینه را برای عمل تجزیه فراهم می‌سازند. باید اضافه کرد که سرعت انحلال و یا تجزیه شیمیایی، علاوه بر تخلخل، با اندازه متوسط دانه‌های تشکیل دهنده یک بلور یا سنگدر ارتباط است. زیرا هر اندازه که دانه‌های ریزتر باشند سطح برخورد آب با عناصر بیشتر می‌شود.

ظرفیت جذب آب یک سنگ، در ارتباط با منافذ و درزهای آن، که عامل ضعف یک سنگ به شمار می‌رود، در فرسایش شیمیایی از اهمیت خاصی برخوردار است. در برخی از قلمروهای آب و هوایی، مانند بین المدارین گرم و مرطوب، پارهای از سنگهای خاص، نظیر گرانیت، تعدادی از مواد خود را در اثر انحلال و تجزیه شیمیایی بتدربیج از دست می‌دهد و به صورت سنگ پوسیده‌ای در می‌آید، بدون آنکه حجم آن تغییر پیدا کند. بدین جهت می‌توان آن را ایزوولومتریک<sup>۲</sup> می‌نامند.<sup>۳</sup> در مراحل اولیه این نوع تجزیه، شستشوی ناقص

1-MILLOT

2-Isovolumétrique

3-TRICART J., et KILIAN J. 1979, P.94.

که از طریق شیارها صورت می‌گیرد موجب می‌شود که محیط، حالت قلیایی داشته باشد. در این شرایط رس از نوع مونت موریونیت<sup>۱</sup> حاصل می‌شود. این رس سیلیکات آلمینیوم‌هیدراته، به فرمول  $[Si_4O_{10}(OH)_2]Al_2(OH)_2$ <sup>۲</sup> دارای ساختار لایه‌ای است<sup>۳</sup> و در ترکیب آن مقدار زیادی سیلیسیم Si به کار رفته است.<sup>۴</sup> با پیشرفت تجزیه، لایه‌هایی از ملکولهای آب برگهای آن را از هم جدا می‌کند، به گونه‌ای که فاصله بین برگهای A<sup>۵</sup> می‌رسد<sup>۶</sup> و آن را از روی انحراف اشعه ایکس در میکروسکوپهای ویژه مورد شناسایی قرار می‌دهند.<sup>۷</sup>

پس از آنکه شستشوی مواد از قسمت زیرین سنگ به حد معین برسد، محیط تدریجاً به حالت اسیدی در می‌آید و تجزیه دریک چنین محیطی ادامه می‌یابد. با اسیدی شدن محیط انحلال فلذسپاتها افزایش می‌یابد و رس از نوع کائولینیت به وجود می‌آید. ولاس<sup>۸</sup> دریک محیطی که P.H آن اغلب اسیدی بوده و بین ۴/۶ تا ۸ در نوسان بود، توانسته است پودرهای فلذسپات را به صورت معلق فراهم می‌آورد.

در نتیجه تماس آب با کانیها، ابتدا انحلال کاملی از آنها، بویژه از میکاها، فلذسپاتها حاصل می‌شود. پس از آنکه فلذسپاتها در شرایط معین آب و هوایی به صورت انحلال ملکولی و یونی در آمدند، مجدداً "ترکیب دینگری از آلمین و پخشی از سیلیس دریک سازند جدید (نئوفورماتیون)<sup>۹</sup> صورت می‌گیرد.

### 1-Montmorillonite

۲-این ساختار به فیلتوز Phylliteuse معروف است.  
DERRVAN MAX, 1988, P.66

3-DERRUAN Max. 1988, PP. 165, 325

4-JUNG J. 1969, P.32

5-CAILLERE S., HENIN S., TRAUTREAUM., 1982, P.102

6- WOLLAST

7-Néoforimation

فلدسبات‌های پتاسیک مانند اورتوز<sup>۱</sup> و میکروکلین<sup>۲</sup>، گرچه از مقاومت بیشتری برخوردار بوده و در غالب شرایط می‌توانند ویژگی‌های خود را حفظ نمایند، اما در آب و هوای گرم و مرطوب تحت تاثیر انحلال قرار گرفته و پس از طی مراحل گوناگون، کانی‌های جدید رسی از نوع کائولینیت از آنها حاصل می‌شود، مراحل فعل و انفعالات به شرح زیر خلاصه می‌شود:

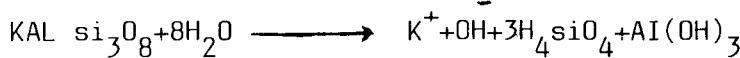
مرحله اول: انحلال عناصر فلدسبات:

میکروکلین

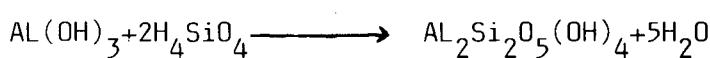
اسیدسیلیسیک



مرحله دوم: رسوب آلومینیم به صورت ژیبسیت<sup>۳</sup> یا هیدرا رزیلیت  
ژیبسیت



مرحله سوم: تولید کائولینیت از ژیبسیت:



اگر چه کانی‌های مختلف در اثر تجزیه شیمیایی به صورت بسیار گوناگون تجزیه شده و مواد مختلف از آنها حاصل می‌آید، ولی به سادگی نمی‌توان نتیجه گرفت که از تجزیه شیمیایی هر کانی ماده خاصی تولید می‌شود، بلکه گاهی عکس این نتیجه به دست می‌آید. مثلاً علاوه بر اینکه از تجزیه فلدسبات‌های پتاسیک، کائولینیت به وجود می‌آید، بعضی کانی‌های دیگر نیز مانند آئورتیت<sup>۴</sup> (Ca[Si<sub>2</sub>Al<sub>2</sub>O<sub>8</sub>]) از گروه پلاژیوکلازها<sup>۵</sup> که قطب کالیسم آنها را تشکیل می‌دهد و یا بیوتیت<sup>۶</sup>

$\text{K}(\text{Mg}, \text{Fe})_3[\text{Si}_3\text{Al}_1\text{O}_{10}(\text{OH})]$  از گروه میکاها، می‌توانند

کائولینیت تولید کنند. در صورتیکه تجزیه عده‌ای از کانی‌های دیگر

1-Orthose

2-Microcline

3-Gibbsite

4-Hydargilite, ROUBAULT M., FABRIES J., TOURET J., et WEISBROD A. 1963, P.249.

5-Anortite

6-Plagioclases

7-Biotite

کائولینیت، نمی‌دهند مثلاً، اولیوین<sup>۱</sup>  $(Mg, Fe)_2SiO_4$ ، از گروه پریدوت‌ها<sup>۲</sup>، که در اثر تغییر شکل‌های ناشی از تاثیر آبهای معدنی (هیدروترمال<sup>۳</sup>) مورد تجزیه قرار می‌گیرد، با جابجایی  $Fe^{++}$  و  $Mg^{++}$  به ماده جدیدی به نام سرپانتین<sup>۴</sup>  $Mg_6Si_{10}O_8(OH)_4$  تبدیل می‌شود. ویا تنها برخی از کانیها مانند بیوتیت، در نتیجه تغییر شکل‌های ناشی از تجزیه شیمیایی قادر به تولید ورمیکولیت<sup>۵</sup> است که نقش سورفونیک آن در متلاشی ساختن سنگها صرف‌نظر کردنی نیست.

از مطالب فوق می‌توان چند نکته مهم را استنتاج کرد:

- ۱- تجزیه شیمیایی سنگ‌های متصل، بخصوص بلورین و بلور لایه، یا رس به وجود می‌آورد و یا هیدروکسیدهای فلزی را تولید می‌کند.
- ۲- کانیها در برابر فرسایش شیمیایی به صور گوناگون عکس العمل نشان می‌دهند. که در تجزیه میکروکلین به کائولینیت یا بیوتیت به ورمیکولیت مشاهده می‌شود.
- ۳- شرایط محیط طبیعی مانند درجه حرارت، اسیدیت، نوع اسیدهای موجود در زمین (انواع اسیدهای آلی و معدنی)، درصدانیدریدکربنیک ۰۰۰، در تجزیه شیمیایی کانیها و نوع مواد به دست آمده نقش به سبزایی ایفا می‌کند. پروفسور بیرون‌شان داده است که تجزیه میکروکلین (مراحل گوناگون آن را دیدیم)، در صورتیکه شرایط طبیعی محیط با  $PH$  زیادتر توأم با  $K^+$  بیشتر مشخص باشد، ثبات کائولینیت از میان رفته و نتیجه به پیدایش سریسیت<sup>۶</sup> (یا هیدروموسکویت<sup>۷</sup> که با میکای سفید به نام موسکویت<sup>۸</sup>

1-Olivine

2-Péridotes

3-Hydrothermale

4-Serpentine

5-PERRUCHOT A.1976, PP, 225, 233 et BIROT P.1981, P.156.

6-Vermiclite

7-Sérécite

8-Hydromuscovite

9-Muscovite

بیدلیت <sup>۱</sup> [Si<sub>3</sub>AlO<sub>10</sub>](OH)<sub>2</sub>KAl<sub>2</sub><sup>+</sup> هم فرمول می‌باشد) و یاسمکتیت <sup>۲</sup> آلومین (که نام دارد) منتهی می‌شود.<sup>۳</sup> همانگونه که فرمول زیر نشان می‌دهد:

$$\text{KAlSi}_3\text{O}_8 + \text{nH}_2\text{O} \rightarrow (\text{Si}_3\text{AlO}_3)\text{O}_{10}\text{Al}_2(\text{OH})_4 + 2\text{K}^+ + 2\text{OH}^-$$

و نیز وقتی فشار ویژه اندیردیکربنیک آتسمر کمتر باشد، از تجزیه فلدسپات پتاسیک علاوه بر کائولینیت، مقداری مونت موریونیت و سریسیت نیز تولید می‌شود، در صورتیکه با افزایش فشار مخصوص آتسمر، تجزیه فلدسپات <sup>۱۰</sup> برابر افزایش یافته و فراورده بdest آمده کلا" از نوع کائولینیت می‌باشد. همچنین هنگامیکه آب، با اخذ مقداری اسیدهای آلی ناشی از تجزیه موجودات زنده، حالت اسیدی پیدامی کند، در تجزیه شیمیایی کانیها دگرگونیها یابی صورت می‌گیرد. علاوه بر آن، تجزیه کانیها نسبت به نوع اسید موجود در آب نیز تغییر می‌یابد، از مقایسه عمل آب مقطر و آب اسیددار با PH معادل <sup>۵/۷۴</sup> ، که منشای اسیدی آن CO<sub>2</sub> و یا اسیدهای آلی مانند اسیداستیک <sup>۶</sup> (HOOC-CH<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-CO<sub>2</sub>H)، اسیداسپارتیک <sup>۷</sup> (OH-C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>-CO<sub>2</sub>H) اسیدسالیسلیک <sup>۸</sup> یا اورتوهیدروکسی بنزوئیک <sup>۹</sup> (HOOC-CHOH-CHOH-CO<sub>2</sub>H)، یک اسیدالکلی (HOOC-COOH)، اسیداکسالیک <sup>۱۰</sup> (CH<sub>3</sub>-CHOH-CO<sub>2</sub>H)، اسید لکتیک <sup>۱۱</sup> نتایج گوناگونی به دست آمده است. آزمایش روبر <sup>۱۱</sup> نشان داده است که

1-Semectite

2-Beidellite

3-BIROT P.1981, P.143.

4-Acetique

5-Aspartique

6-Salicylique

7-Ortho Hydroxybenzoïque

8-Tartrique

9-Lactique

10-Oxalique

این فرمولها اغلب از منبع شماره ۲۳ جلد های ۱۱ و ۱۵ و ۱۸ و ۱۹ استفاده شده است).

11- ROBERT M.

محلولی از اسید لالتیک و اسیداکسالیک، در ۶۰ درجه حرارت، موجب می‌شود که استخراج  $K_2O$ . $Al_2O_3$  و  $SiO_2$  صورت بگیرد و  $Al$  رسوب نکندو این خود یکی از نشانه‌های ویژه‌ای از عمل اسیدهای آلی به شمار می‌روده اثر اسیداکسالیک در این زمینه  $\frac{5}{6}$  برابر بیشتر از اسید لالتیک بوده است.<sup>۱</sup>

#### نتیجه؟

سنگ‌های سخت و متصل به وسیله سیستمی از ترکیب مجموعه‌ای از فاکتورها، مانند تخلخل و نفوذ پذیری، چگونگی توزیع آنها، انواع کانیهای درشتی و کوچکی آنها، ساختار سنگ، بافت کانیها و طرز استقرار و جهت گیری آنها، نوع سیمان به کار رفته در سنگ‌های رسوی ۰۰۰ ویژگیهای خاصی را دارا می‌باشد. همین ویژگیها کیفیت تاثیر پذیری سنگرا در مقابل مکانیسمهای گوناگون هوازدگی، به حالت فیزیکی و شیمیایی، هدایت می‌کنند هریک از فاکتورهای یادشده، نقش خود را به نوعی در برابر مکانیسمهای مرفوژنیک ایفا می‌نماید. برخی از آنها جزو عوامل مقاوم به حساب آمده و بعضی دیگر از عوامل ضعف به شمار می‌آیند. مثلاً "توزیع پذیری" مترآکمی از درزها (بدلیل فراهم آوردن موجبات نفوذ آب)، کانیهای سیاه آهن و منیزیم دار (به علت سهولت اتحلال یا تجزیه در برابر مکانیسم شیمیایی)، در درشتی دانه‌ها (به مناسبت اعمال فشار در اثر انبساط آنها متناسب با ابعاد محدود کننده کانی)، اختلاف جنس کانیهای (به جهت دارا بودن ضرایب انبساط و لاستیسیته متفاوت)، ۰۰۰ عواملی هستند که در مجموع موجب کم مقاوم شدن سنگها می‌شود و بر عکس، اما در ایفای نقش هر کدام از آنها حدود مرزی وجود دارد. به طوریکه پاره‌ای از سنگ‌های بسیار منفذ دار، مانند بسیاری از سنگ‌های ماسه‌ای و بعضی از سنگ‌های آهکی، با بیش از ۱۰ درصد نفوذ پذیری، در برابر یخ‌بندان به سهولت متاثر نمی‌شوند. زیرا نفوذ پذیری در مقابل کریوکلاستی در یک حد معینی که بین ۳ تا ۶ درصد در نوسان است، به ایفای نقش در حذنهایی خود می‌پردازد.<sup>۲</sup> بدین

1-ROBERT M.1975,PP.63,400 et Birot P.1981,PP.141,589

2-WINCKELL A.1971,P.171

بدین جهت است که برای مقاوم کردن بتوانهای ساختمانی دربرابر عمل یخ‌بندان، موادی را بدان اضافه می‌کنند. با این عمل نفوذ پذیری بتون را، که در حالت معمولی<sup>۱</sup> درصد است افزایش می‌دهند. در مورد سایر ویژگیهای نیز، علیرغم روابط عمده‌ای که هریک از آنها با مکانیسمهای فرسایش نشان می‌دهد، نمی‌توان از تاثیر عمومی و مطلق صحبت کرد، بلکه همانگونه که شرح آن گذشت، یک نوع سنگ‌بادارا بودن ویژگیهای همگن، ممکن است به صور گوناگون فرسایش یابد و یا از تجزیه شیمیایی یک نوع کانی، مواد گوناگونی حامل آید و یا از چند نوع کانی متفاوت یک نوع مواد به دست آید. تنها در مورد برخی از سنگها، مانند نوعی آهکها، پروسه‌های یکسانی عامل انحصاری مرفوژنر می‌شود.<sup>۲</sup> بنابراین می‌توان نتیجه گرفت که:

ـ او لا " همانگونه که پروفسور کل اشاره می‌کند، " نقش ویژگیهای سنگ‌نگاری " نسبی است<sup>۳</sup> و این ویژگیها " کم و بیش تابع ویژگیهای محیط‌های زیست اقلیمی می‌باشد "، به طوریکه یکنوع سنگ می‌تواند بر حسب مناطق مختلف، گاهی به صورت برجسته و زمانی به شکل پست ظاهر شود و یا اینکه مقیاس مقاومت سنگها، در رابطه با عرض جغرافیایی و زمان قابل تغییر می‌باشد.<sup>۴</sup>

ثانیا "، علاوه بر ارتباط مستقیمی که هریک از سیستم ویژگی سنگی متصل با مکانیسمهای مرفوژنر دارا می‌باشد و همچنین علاوه بر اینکه بین مجموعه ویژگیها و حالات هوازدگی نوعی پیوند وجوددارد، شرایط محیط نیز (که از ترکیب در جه حرارت، اسیدی یا قلیایی بودن، نوع اسیدهای معدنی یا آلی، درصد اندیردیدکربنیک هواو... حاصل می‌شود)، موجب رابطه دیگری می‌شود. رابطه اخیر گاهی در تشید نقش هریک از ویژگیها و گاهی در دگرگون شدن آنها موثر می‌افتد. بدین ترتیب سیستم پیچیده تروکسترده‌تری در مطالعه روابط به وجود می‌آید که بدون انجام تحقیقات عمیق، سیستماتیک و بین رشته‌ای کشف واقعیات آنها امکان پذیر نخواهد بود.

1-KHOBZI Jeack. 1972, P.57

2-COQUE, Roger. 1984, P.20

۳- محمودی، فرج ا. ۰۰۰، ۱۳۶۸ و ۱۳۷۰، ژئومرفولژی، جلد دوم، ص ۲۳

## فهرست مذاابع

- ۱- رجائی، عبدالحمید، ۱۳۷۱ ، " نقش نفوذ پذیری سنگهای متصل در فرسایش دیفرانسیل و روش‌های تعیین آن " نشریه دانشکده ادبیات و علوم و انسانی دانشگاه تبریز، زیر چاپ صفحه ۱-۲۸ نوشه اصلی .
- ۲- رجائی، عبدالحمید، ۱۳۵۲ ، " بررسیهایی در زمینه ژئومرفولژی نواحی آتشفسانی کناره جنوبی دشت لوت ایران " نوشه بوت و ۰۰۰، نشریه دانشکده ادبیات و علوم انسانی دانشگاه تبریز، سال ۵۲، شماره مسلسل ۱۰۶، صفحات ۱۷۱-۱۵۲ .
- ۳- محمودی، فرج ا. ۰۰۰، ۱۳۶۸ و ۱۳۷۰ ، ژئومرفولژی، تالیف ژوره کـ، جلد اول ، ۱۳۶۸ ، ژئومرفولژی ساختمانی و دینامیک بیرونی، انتشارات دانشگاه تهران، ۴۰۸ صفحه .
- جلد دوم، ۱۳۷۰ ، ژئومرفولژی اقلیمی، انتشارات دانشگاه تهران ، ۴۳۶ صفحه .
- 4- BERTOUILLE ,H 1972 Effets du gel Sur les sols Fins: Rév . de Géom.dyn.N 02-XX leannée pp. 71-85.
- 5- BIROT P.1981,Les Processus d' érosion a'la surface des Continents Masson,Paris,Newyork,Barcelon,Milan,Mexico,Rio de Janeiro,605p.
- 6- BIROT P.HENIN S., GUILLIEN Y.et DELVERT J.1968. Contribution a'L'étude de la désagrégation des roches,C.D.U. Paris 232p.
- 7-BIRO T P. 1968.précis de geographie générale A.C.Paris, 340p.
- 8-CAILLÈRE S.,HENIN S., TRAUTUREAU M. 1982. Minéralogie des argiles-II: Classification et nomenclature - Masson`Paris, New York, Barcelon, Milan ,Mexico,Rio de Janeiro,189 p.

- 9- COQUE, Roger. 1984. Géomorphologie, 3<sup>e</sup> édi- collec. U . Armand collin ,Paris, 430p.
- 10- DEMANGEOT, Jean. 1990, Les milieux. naturels . du globe - 3<sup>e</sup> édi. - Masson - Collec.Géographie Paris...277p.
- 11- DERRUAU Max 1988,:Précis de géomorphologie - 7<sup>e</sup> édi Masson - Paris... 533p.
- 12- GODARD A.et ses collab .1972. Quelques enseignements affortés far la massif central français dans L'etude géomorphologique des roches cristalline Rev.de Geographys. et G'eol. dyn.Vol,5,Fac 3-pp.265-297.
- 13- JUNG J. 1969. Précis de pétrographie 3<sup>e</sup> éd. Masson et Cie, Paris, 332p.
- 14-KHOBZI Jeack.1972, Erosion chimique et mecanique dans la genèse de dépressions,Pseudo - Karstiques Souvent endoréiques. Rev.de géom dyn .No,2,XX1<sup>e</sup> année.pp. 57-71.
- 15- PERRUCHOT A.1976.Contribution a'l'étude des gites silicates de nickel- Bull,Soc,Tr.Minéralogie,p.225-233.
- 16- RAYNAL R.1973.La géomorphologie Périglaciaire au congrès de Montréal ...Rév.de Géom.dyn.No-3-XX11<sup>e</sup>année pp. 125-130.
- 17- ROBERT M.1975 Principe de détermination qualitative des minéraux argileux a'l'aide des,Rayon x.Problèmes Partiqliers posés par les minéraux argileus les plus frequents dans les sols des regions tempérées.Ana.Agron Vol.26,No 4,pp.363-400.

- 18-ROUBAULT M., FABRIES J., TOURET J., et WEISBROD A.  
1963. Détermination des minéraux des roches au microscope.  
Polarisant. édit. Lamarre-poinat paris, 365p.
- 19-TRICART J. 1977. Précis de géomorphologie-2e-T. Géom.  
dynamique générale. S.E.D.E.S. Paris , 345p.
- 20-TRICART J. 1965. Principes et Méthodes de la  
géomorphologie Masson et cie .Paris, 496p.
- 21-TRICART J., et KILIAN J. 1979. L'éco-Géographie, et  
l'aménagement du milieu naturel. FM/HÉRODOTE. Paris, 326p.
- 22-WINCKELL A. 1971. Role respectif de la tectonique  
récente et de l'érosion différentielle dans L'élaboration  
du relief de la retombée Nord-Ouest de La montagne -  
Limousine - Thèse de 3<sup>e</sup> cycle Inst.de géog.de Clermont-  
Fd, 164p.
- 23-GRAND LAROUSSE , 22v.