

تعرية الصخور Erosion of Rocks

عند دراستنا للصخور رأينا أنها تحفظ لنا سجلاً متكاملًا عن معظم الحوادث والظواهر الطبيعية التي مرت بها الكرة الأرضية خلال فترة مئات الملايين من السنين من عمرها ، ومن قراءتنا لتاريخ الظواهر والتغيرات الجيولوجية أمكننا أن نقارن بين تلك الحوادث والحوادث الطبيعية القائمة في الوقت الحاضر واستناداً إلى ذلك يمكننا تقسيم الظواهر الطبيعية التي تعمل على أحداث التغيرات الجيولوجية في القشرة الأرضية إلى قسمين رئيسيين هما:

أولاً: العوامل الداخلية Internal Factors

إن هذه العوامل تعتمد على التأثيرات الناتجة عن جوف الأرض كالضغط والحرارة وما لهذين العاملين من تأثيرات على القشرة الأرضية حيث أنها تتشقق وتتكرر وتتحدب طبقاتها نتيجة للزلازل والبراكين وحركات الصهير الصخري أو الماكما (Magma) الآتية من الأعماق.

ثانياً: العوامل الخارجية External Factors

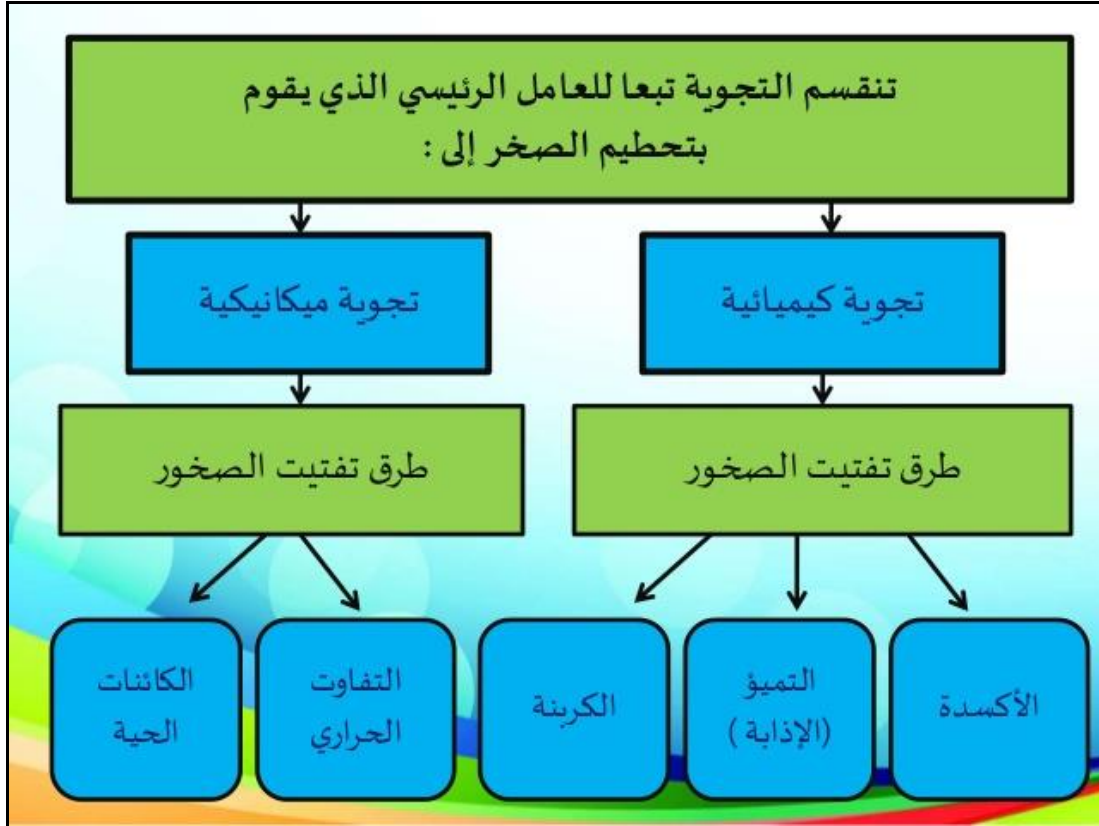
وهذه العوامل تعتمد على التأثيرات الناتجة عن الغلافين الجوي والمائي على السطح الخارجي للقشرة الأرضية ومن أمثلتها التغيرات بدرجات الحرارة والرياح والأمطار والثلوج والثلجات والسيول والأنهار وغيرها من العوامل التي تؤثر وتعمل على تعرية وجه الأرض. وسوف نتطرق في هذه المحاضرة إلى دراسة العوامل الخارجية وتأثيراتها على تشكيل سطح الكرة الأرضية.

التعرية Erosion

هي عملية تفتيت وتجويه (Weathering) المواد الصلبة إلى أجزاء مفككة ونقلها من مكانها إلى أماكن أخرى ، ويمكن أن يتم هذا التفتيت إما بالتحلل الكيميائي وذلك بإذابة تلك المواد مكونة محاليل (Solutions) ، أو قد يكون التفتيت ميكانيكياً وذلك بتأثير المياه السطحية الجارية والثلجات أو بفعل الرياح وغيرها من العوامل الفيزيائية ، وعلية يمكن أن نعرف التعرية بأنها عملية تفتيت ونقل المواد المفتتة. وتشمل التعرية العمليات التالية:

أولاً: التفيت أو التجوية Disintegration or Weathering

تمثل عملية التجوية أهم عامل من عوامل التعرية ، والتجوية نوعان أساسيان هما التجوية الطبيعية أو الميكانيكية (Physical or Mechanical) والتجوية الكيميائية (Chemical Weathering).



1. التجوية الطبيعية أو الميكانيكية Physical or Mechanical weathering

وتشمل جميع عمليات التفيت بدون تغيير التركيب المعدني للصخور ، وهناك عوامل عديدة تقوم بعملية تفيت الصخور وأهمها:

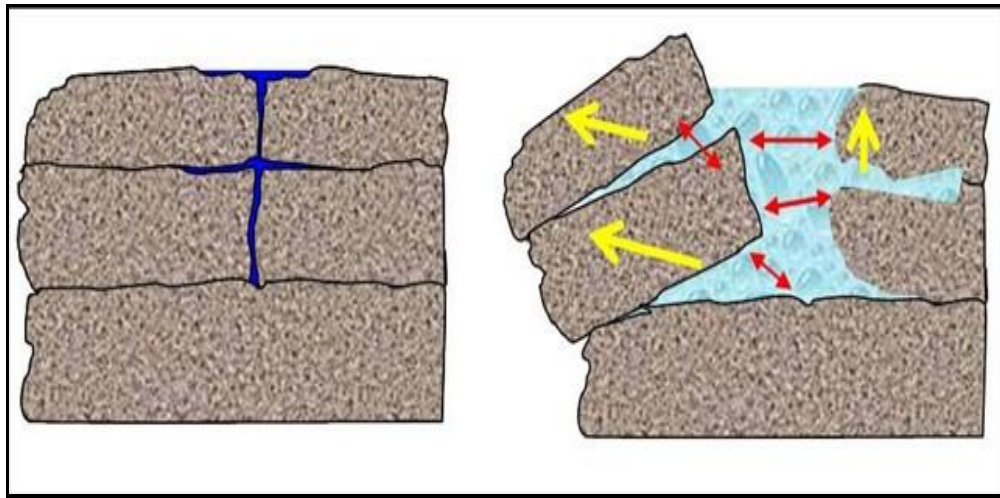
أ. التغيرات بدرجات الحرارة (التفاوت الحراري) Changes in Temperature

إن التمدد والانكماش في الصخور الناتج عن التغيرات بدرجة حرارة الجو كثيراً ما يعمل على تفيت الصخور المكوّنة من معادن لها معاملات تمدد وانكماش متباينة ، وعموماً إن هذه التغيرات بدرجات الحرارة لها تأثير مباشر على القشرة السطحية للصخور وعلى هذا الأساس فأن التغير السريع بدرجات الحرارة يعمل على تكوين ظاهرة التقشر في كثير من الصخور ، حيث إن هذه الصخور تتقشر مكونة أغلفة أو طبقات صفائحية مختلفة السمك تحيط بالصخرة ، ويطلق على هذه العملية عملية التقشر (Exfoliation).



ب . الانجماد أو الصقيع Frost

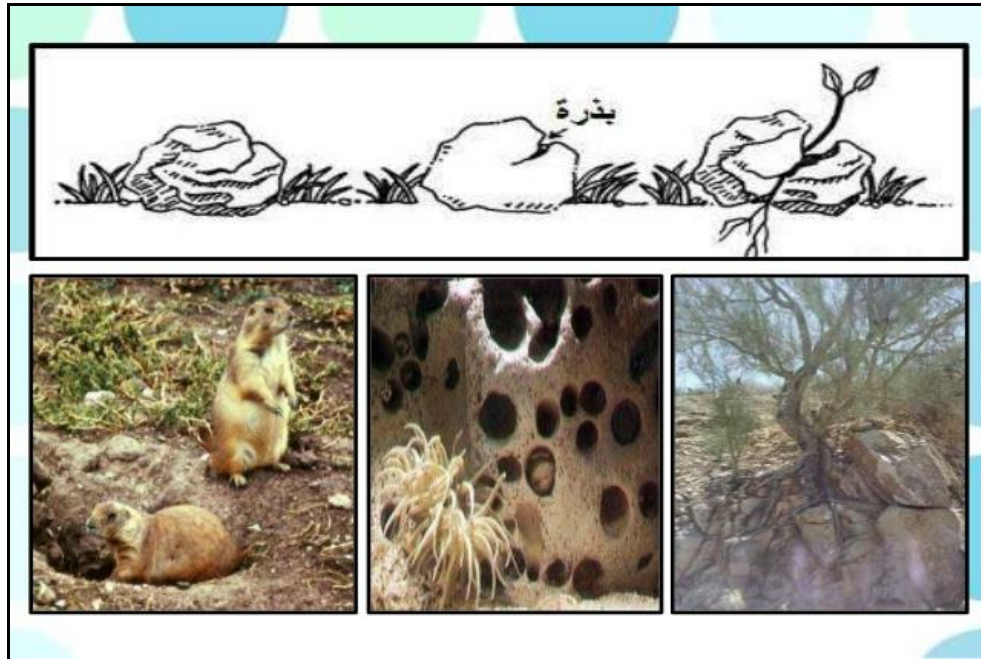
وهذه الظاهرة كثيراً ما تلاحظ في البلدان الباردة حيث ان تمدد الماء الذي يملأ الشقوق نتيجة تحوله إلى جليد (4% زيادة في الحجم) تنتج عنه قوى ضغطية داخلية مرتفعة تؤدي إلى تفكك الصخور وتفتيتها.



ج . نشاطات الأحياء (الحيوانات والنباتات) Animals and Plant activities

تقوم بعض الحيوانات بحفر جحور لها وثقوب في الكتل الصخرية، وأحسن مثال على ذلك دودة الأرض (Earth Worm) حيث تقوم هذه الدودة بتفتيت الصخور ونقل الكثير من المواد المفتتة من مكان إلى آخر ،

حيث تتعرض هذه المواد إلى عوامل التجوية الأخرى وكذلك عندما تتغلغل جذور النباتات داخل الأرض بأعماق مختلفة قد تبلغ عدة أمتار فتفتت حبيبات التربة والصخور التي تعترض امتدادها. وهناك عوامل أخرى بالإضافة إلى هذه العوامل الثلاثة المتقدمة تعمل بدورها على تهشيم الصخور ونفتيتها كتدحرج الكتل الصخرية الكبيرة من على سفوح الجبار نتيجة للجاذبية الأرضية ، كما تؤثر قوة سقوط الأمطار والبرد على الصخور فتفتتها ، وتحت ظروف معينة قد تنمو بلورات بعض المعادن من المحاليل التي تمر بالفواصل والشقوق الموجودة في الصخور فتساعد كذلك على النفتيت.



من طرق التجوية الميكانيكية : الكائنات الحية

تسهم الكائنات الحية في حدوث التجوية الميكانيكية .
وضعي ذلك .

الحيوانات

تعمل الحيوانات مثل
الجرذان والأرانب والديدان
على حفر بيئها وجحورها في
باطن الأرض فيعمل ذلك
على إضعاف الصخر

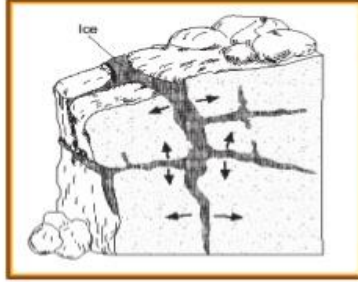
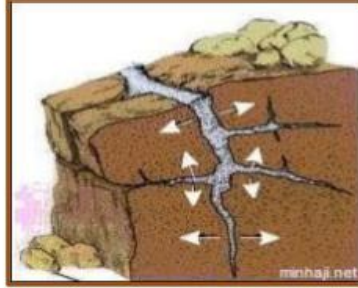
النباتات

عندما تتضخم جذور
لنباتات وتمتد تعمل على
توسيع الشقوق في
الصخور أو تحريكها من
أماكنها



دور النبات في زيادة
اتساع الشقوق في الصخور

يعد التفاوت الحراري أقوى وأوضح أثرا في المناطق الباردة



كيف تتم عملية تفتت الصخور في المناطق الباردة ؟

تتجمد المياه ليلا بفعل انخفاض درجة الحرارة

تتسرب المياه إلى شقوق وفواصل الصخور

يزداد حجم الماء المتجمد في الشقوق من 9% إلى 11%

يصل عنفه لدرجة تفوق طاقة الصخر على التماسك فيتهشم ويتفتت

بم تتميز المناطق الحارة ؟

بمدى حراري كبير (الفرق بين أعلى وأدنى درجة حرارة في اليوم أو الشهر أو السنة) حيث ترتفع الحرارة نهارا لتصل إلى (40س) وتنخفض ليلا إلى أقل من (10 س) .

ما تأثير ذلك على الصخور ؟

إضعاف الطبقة السطحية للصخور

تتمدد المعادن المكونة للصخور نهارا وتنكمش ليلا

تقشر (انفصال قشور أو صفائح رقيقة من أسطح الصخور) وتفكك الطبقة السطحية وتفكك أسطح الصخور

حلقات دائرية: في حالة الصخور غير متجانسة المعدن: الجرانيت

أفقية: في حالة الصخور المحطمة متجانسة: الحجر الجيري

2 . التجوية الكيميائية Chemical Weathering

ويطلق على التجوية الكيميائية أحياناً التحلل (Decomposition) وتعتمد على وجود الماء والمواد الصلبة والغازات الذائبة أو غير الذائبة في الصخور ، وتختلف قابلية ذوبان المعادن في الماء حيث إن وجود بعض الغازات الذائبة فيه كالأوكسجين وثاني اوكسيد الكربون والمركبات العضوية الأخرى تزيد قدرته على تقطيت وتآكل الصخور التي تمر بها. ويعتمد تأثير التجوية الكيميائية على عاملين أساسيين هما طبيعة العمليات الكيميائية ونوعية الصخور المتجوية. عند مقارنة هذا النوع من التجوية بعوامل التجوية الطبيعية فإن التجوية الكيميائية أكثر تعقيداً وأكثر شدة في تأثيرها على الصخور ومكوناتها المعدنية ، وبالحيقة إن هذه التجوية تعمل على تغيير مكونات الصخور الأصلية إلى مواد أخرى تختلف عنها اختلافاً كلياً. ويمكن أن تحصل عملية التجوية الكيميائية بإحدى التفاعلات الكيميائية التالية:

أ . عملية الأكسدة Oxidation

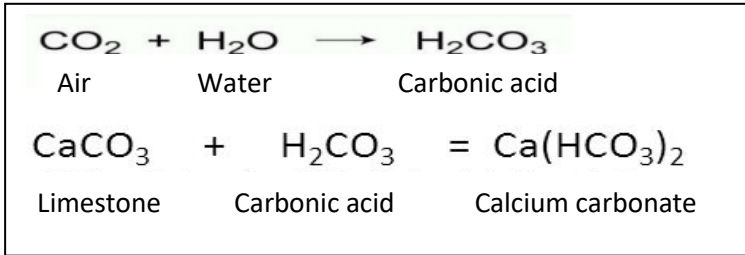
من المعلوم أن الهواء يحتوي على نسبة 20% من الأوكسجين الحر (Free oxygen) وأن عدداً كبيراً من المعادن كالباييريت (Pyrite) (FeS_2) تتأكسد بسهولة وذلك لألفة الحديد الشديدة بالأوكسجين وبذلك يتكون بهذه العملية معدن جديد هو الليمونات ($Fe_2O_3 \cdot nH_2O$) (Limonite) ويتحرر الكبريت (S) الذي يتحد بدوره مع الماء ليكون محلولاً ضعيفاً من حامض الكبريتيك ، وهذا الحامض له قدرة كبيرة على تعجيل التحلل الكيميائي للصخور الغنية بالبايريت. إن عملية الأكسدة تعطي ألواناً مختلفة للتربة والصخور الرسوبية التي تحتوي عليها كاللون الأحمر والأخضر والأصفر.



ب . عملية تغلغل المحاليل Leaching of Solution

من المعروف إن الماء مذيب جيد لكثير من المعادن والصخور حيث إن حجر الجير (limestone) (كما مبين في الصورة) والدلومايت (Dolomite) وصخر الملح (Rock Salt) والجبس (Gypsum) أكثر المواد ذوباناً بالماء ، كما إن المواد الجيرية تزداد قابلية ذوبانها بالماء عندما يكون الأخير حاوياً على ثاني اوكسيد الكربون (CO₂) كما هو الحال في ماء المطر مكوناً حامض الكربونيك (Carbonic Acid) (H₂CO₃) والذي يتفاعل مع الكالسايت أو حجر الكلس مكوناً مادة بيكاربونات الكالسيوم (Calcium Bicarbonate) سريعة الذوبان بالماء وبذلك تنتقل هذا المواد بواسطة المحاليل. كما إن الماء يذيب العديد

من الأملاح مثل الهاليت وكذلك الجبس.



ج . عملية التميؤ Hydrolysis or Hydration

وهي عبارة عن إتحاد كيميائي لجزيئات الماء مع مركب ما لتكوين مادة جديدة تختلف بالخواص عن المركب الأول ، وأحسن مثال لهذه العملية هو تحول معدن الانهايدرايت (Anhydrite) (CaSO₄) إلى معدن الجبس (Gypsum) (CaSO₄.2H₂O) وذلك باتحاد الأول مع جزيئتي ماء ، ويصحب هذا التفاعل أو الاتحاد زيادة في الحجم ، حيث إن جميع المعادن المتأثرة بهذه العملية يكون لقوة التمدد تأثير كبير على المواد المحيطة بها مسببة تشققاً أو تقشراً للسطوح الخارجية للصخور .

Feldspar Hydrolysis




<http://www.mii.org/Minerals/Minpics1/Plagioclase%20feldspar.jpg>
http://www.uwm.edu/Course/422-100/Mineral_Rocks/kaolinite1.jpg

Feldspar → Kaolinite (clay)

Chemical Weathering

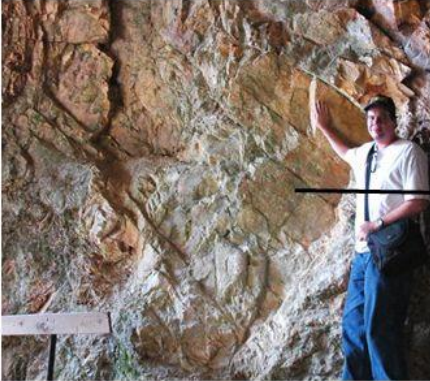

Hydrolysis


(H⁺ or OH⁻, the constituents of water, replace other ions of a mineral)

Weathering of granite

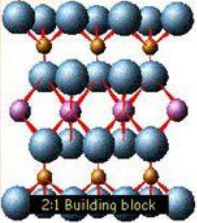
$$2\text{KAlSi}_3\text{O}_8 + 2\text{H}^+ + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{K}^+ + \text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_5(\text{OH})_4 + 4\text{SiO}_2$$

K-feldspar
Kaolinite
Quartz
(a secondary mineral)



Clay mineral
Sheet silicate



2:1 Building block

غالباً ما تحدث التجوية الميكانيكية جنباً إلى جنب مع عملية التجوية الكيميائية ، وقد تشارك الكائنات الحية بشكل مباشر أو غير مباشر في هذه العمليات التي تعتمد شدتها ونوعيتها على الظروف الجوية ، فمثلاً في الظروف الجوية المتطرفة كالأجواء القطبية (Polar) أو القاحلة (Arid) أو في المناطق الجبلية تكون عمليات التعرية الميكانيكية هي السائدة بينما تحت الظروف الجوية الأخرى تلعب عملية التجوية الكيميائية الدور الرئيس ، كما إن سرعة التجوية تختلف اختلافاً كبيراً بالنسبة للصخرة الواحدة ، وإن هذا التباين في السرعة يعود إلى اختلاف المواد التي تدخل في تركيب الصخرة فالأجزاء الصلبة منها تقاوم التجوية وتبرز على شكل سلاسل وأضلاع فوق الصخور التي تكون مقاومتها للتجوية ضعيفة ويسمى هذا النوع من التجوية بالتجوية التفاضلية (Differential Weathering). ويمكن أن نسلسل هنا عدد من المعادن حسب شدة مقاومتها للتجوية وابتداءً من الأقل مقاومة إلى الأشد وهي الأوليفين والبايروكسين والبلاجيوكليز الغني بالكالسيوم والهرونبلند والبايوتايت والبلاجيوكليز الغني بالصوديوم ثم الاوثوكليز والمسكوفائيت والكوارتز والمعادن الطينية. ومن الجدير بالذكر بان هذا التسلسل يمثل معكوس تسلسل تبلور المعادن من الصهير أو ما يسمى بسلسلة تفاعل باون وذلك لان المعادن الأولى قد تكونت في ظروف حرارة وضغط عاليين تختلف عما هو سائد الآن وكذلك تكون غير متوازنة طبيعياً ولذلك تكون اضعف المعادن لمقاومة التجوية.

ثانياً: النقل والترسيب Transportation and Sedimentation

وهذه العملية هي عبارة عن نقل المواد المفتتة والمفككة الناتجة عن عملية التجوية من مكان تكوينها إلى محل ترسيبها. وإن أهم عوامل النقل هي:

- أ . الجاذبية الأرضية.
- ب . الرياح.
- ج . الثلجات.
- د . الامواج والتيارات البحرية.
- هـ . الأنهار.

وسوف نوجز دور كل عامل من هذه العوامل كما في الجدول التالي:

جدول يبين عوامل النقل في الطبيعة

نوع التأثير والنقل	مكان التأثير	عامل النقل
نقل الصخور المفتتة والمفككة من الأماكن الجبلية والمرتفعات إلى الأماكن المنخفضة	المنحدرات	الجاذبية الأرضية
تقوم على نقل حبيبات الرمال والأترربة مكونة الكثبان الرملية	على جميع السطوح الأرضية وخاصة في الصحاري	الرياح
تكسير وتهشيم وقلع الكتل الصخرية الكبيرة من الطبقات الأرضية ونقلها من المرتفعات إلى الأماكن المنخفضة	السلاسل الجبلية في المناطق القطبية وفي جميع الأماكن التي تتجمع فيها الثلوج	الثلاجات
تعمل كالمنشار الأفقي فتقصر السواحل الجدارية مكونة أشكالاً مختلفة	في السواحل المفتوحة وعلى قيعان المياه الضحلة	الأمواج والتيارات البحرية
تكسير الصخور ونقلها إما بواسطة الجر (Traction) أو بواسطة التعلق (Sliding) أو بواسطة المحلول (Suspension) ثم ترسيبها.	على جميع السطوح الأرضية	الأنهار