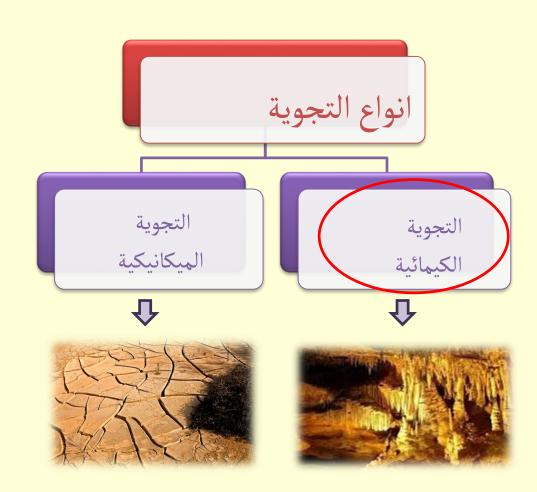
بسم الله الرحمن الرحيم

التجوية الكيميائية

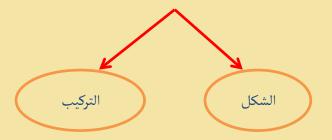
صفاء محمد الدرعية عاشر

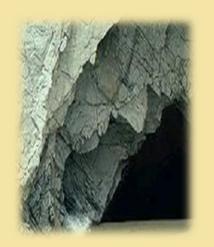
انواع التجوية:-



تعريف التجوية الكيميائية:-

هي تآكل الصخور وتحللها نتيجة تفاعل غازات الغلاف الجوي مع المعادن المكونة للصخور وتحويلها الى معادن أخرى مختلفة:





= معادن أخرى

+ المعادن المكونة للصخور

غازات الغلاف الجوي

طرق التجوية الكيميائية الكربنة التميؤ (الإذابة) الأكسدة

الأكسدة:-

تعريفها:

هي اضعاف الصخر نتيجة تفاعل الأكسجين مع المعدن المكون للصخر في ظل وجود ماء.

مثال:

صخور البازلت التي تحتوي على معدن الحديد الذي يتحول الى اكسيد الحديد فيصبح بذلك اضعف مقاومة.

حديد + أكسجين = أكسيد الحديدوز



التميؤ:-

تعريفه:

هو اتحاد الهاء مع بعض العناصر التي تتكون منها معادن الصخور .

النتيجة:

عنصر أقل تهاسكا من العنصر الأصلي.

كيفية الحدوث:

تمدد معادن الصخر وزيادة حجم المادة الأصلية التي التحدت مع الماء فتضغط على الصخر وتضعفه وتفككه.



التميؤ:-

مثال:



الكربنة:-

كيفية حدوث العملية:

تتم هذه العملية بإذابة مياه الأمطار لغاز ثاني اكسيد الكربون الموجود في الجو فيتفاعل مع الكربونات في الصخور محولا لها الى بيكربونات الكالسيوم القابلة للذوبان فيتفتت الصخر.

تنشأ عن هذه العملية مظاهر جيولوجية مثل:

الهوابط والصواعد



أقراص العسل



عيداً المحالية

هي عملية تحطم الصخور وتفتتها دون إحداث أي تغير في خصائصها الأصلية بفعل (تقلبات درجات الحرارة)

طرق التجوية الميكانيكية







الحيوانات

النباتات

التفاوت الحراري



مناطق باردة



مناطق حارة

التفاوت الحراري في المناطق الحارة

تتميز المناطق الحارة بمدى حراري كبير (درجة الحرارة نهاراً 40 س وتنخفض ليلا الى 10 س)

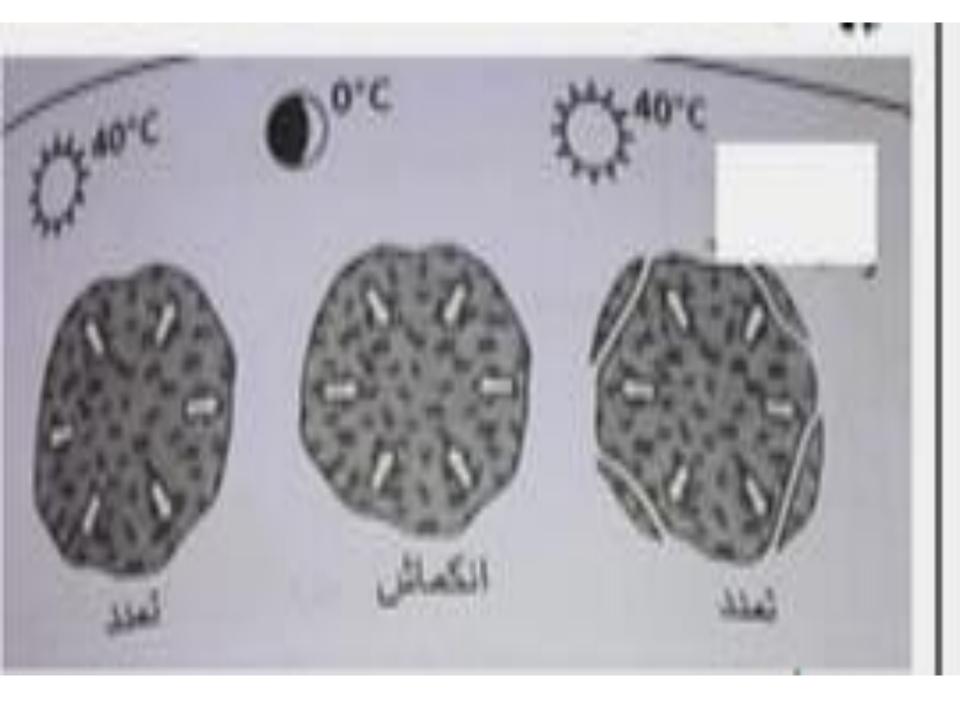


تمدد المعادن نهاراً وانكماشها ليلاً

تـمدد + انـكـمـاش خور إضعاف الطبقة السطحية للصخور

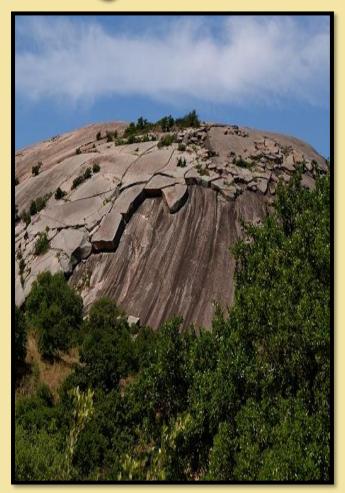
صخور غير متجانسة المعدن (الجرانيت) حقشر الطبقة السطحية بشكل حلقات دائرية

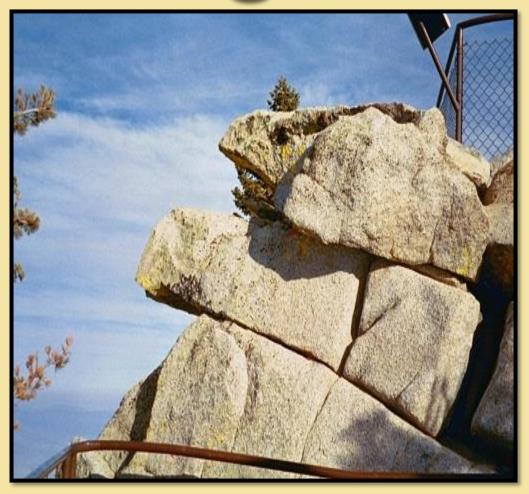
صخور متجانسة المعدن(الحجر الجيري) على يظهر التفكك بشكل أفقي



التقلق

التقشر





التفاوت الحراري في المناطق الباردة

