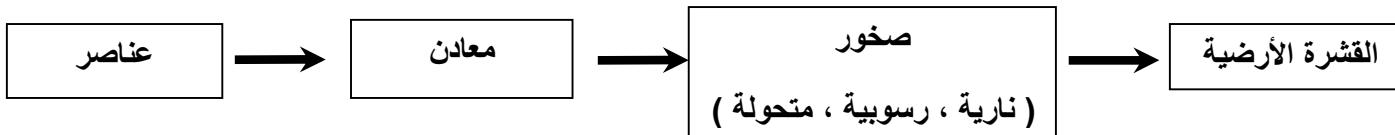
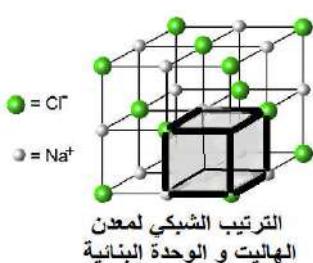
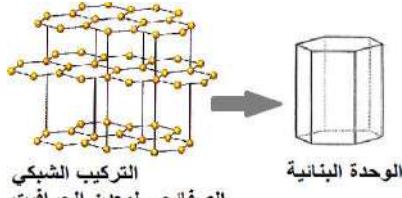


المعادن



❖ **المعدن** : مادة صلبة ، غير عضوية ، تكونت بصورة طبيعية ، لها نظام بلوري مميز و تركيب كيميائي محدد .



❖ تصنف مواد الأرض كمعدن عندما تتميز بالخصائص التالية :

1. **طبيعاً** : يتكون المعدن خلال عمليات جيولوجية طبيعية ،
2. **صلبة** : يكون المعدن صلباً عند درجة حرارة سطح الأرض ،
3. **ذات نظام بلوري** :

تكون الذرات في المعدن مرتبة بشكل هندسي منتظم و متكرر على شكل **وحدات بنائية** (أصغر جزء في البلورة)

ملاحظة : تختلف الوحدات البنائية في البلورات المعدن المختلفة

و تم تصنيفها العالم برافيه إلى ١٤ صنفاً

المواد البلورية : مواد ذراتها مرتبة في شكل منتظم متكرر بالأبعاد الثلاثية

معدن الكالسيت CaCO_3

● مركبات كيميائية مثل : معدن الكوارتز SiO_2

❖ **ذات تركيب كيميائي محدد** :

تتوارد أغلب المعادن في الطبيعة على شكل

● عنصر واحد (الذهب Au ، الفضة Ag ، الكبريت S)

❖ **غير عضوية** :

يعتبر ملح الطعام (الهايليت) معدناً لأن مادة صلبة طبيعية متبلرة غير عضوية

❖ **أشباء المعادن** : مركبات موجودة في الطبيعة تفتقر إلى التركيب الكيميائي أو الشكل البلوري أو كلاهما

ذلك لا تعتبر من المعادن مثل الأوبال (له تركيب كيميائي لكنه غير متبلور)

❖ **يعتبر الثلج معدناً** : لأن له بناء ذري داخلي منتظم و يكون متجمد (صلب) عند درجة حرارة سطح الأرض

عل : لماذا لا تعتبر المواد التالية معدن :

السكر

لأنه عضوي المنشأ يستخرج من قصب السكر

الفحم

لأنه عضوي المنشأ

ال MAS الصناعي و الياقوت الصناعي : لأنهما لا يتكونان في الطبيعة ، حيث يتم انتاجهما بطرق صناعية

الألومينيوم : لأنه نتج بطريقة صناعية

البرد

: لأنه لا يكون صلب عند درجة حرارة سطح الأرض وليس له بناء ذري داخلي منتظم

الخصائص الفيزيائية للمعادن

❖ الخواص الفيزيائية : هي الاكثر استخداما وتنقسم الى :

- ٣- خواص اخرى للمعادن
- ٢- خواص بصرية

الخواص البصرية

اللون	المعنى او البريق	الشفافية	المخدش	التضوء
هو اكتر الخواص وضوحا الا انه لا يعتبر خاصية مميزة للفيل من المعادن	شدة الضوء المنعكس او نوعيته من على سطح اي معدن.	القدرة على انفاذ الضوء	لون مسحوق المعدن.	تحول اشكال الطاقة المختلفة مثل الحرارة او الاشعة فوق البنفسجية او تحت حمراء الى ضوء يختلف عن لونه الاصلي
الكريت - اصفر الملاكيت - اخضر	المعادن التي لها مظهر فلزى مثل : الجالينا	• <u>شفاف</u> ينفذ الضوء والصور واضحة مثل : الكوارتز والكالسيت	غالبا ما تستخدم لتتميز بين المعادن ذات البريق الفلزى	• <u>التفلز</u> : عملية انتاج التضوء اثناء التعرض للمؤثر ولا يستمر بعد زوال المؤثر مثل الكالسيت ← احمر
لها طبقة باهتهة اللون تفقد المعنى مثل: الهيمايت	• <u>شبه فلزى</u> لها طبقة باهتهة اللون تفقد	• <u>نصف شفاف</u> ينفذ الضوء والصور لا ترى مثل: جبس و ميكا	مثال: البيريت	• <u>التفسير</u> : عملية انتاج التضوء اثناء التعرض للمؤثر ويستمر بعد زواله مثل الويلميت ← اخضر
لا تمتلك لمعان مثل : كوارتز	• <u>بريق لافلزى</u> لا ينفذ الضوء	• <u>معتم</u> لا ينفذ الضوء		أهمية تساعد على اكتشاف المعادن المتفسفة داخل الكهوف والمناجم

عل : اللون لا يعتبر خاصية مميزة لاغلب المعادن؟

(لان لها الوان متعددة مثل الكوارتز بسبب احتواها على شوائب)

عل: لاستخدام خاصية اللون لمعدن الكوارتز ؟

(يتواجد بالوان متعددة مثل اللون الوردي بسبب اكسيد الحديد والتitanium)

(واللون البنفسجي بسبب اكسيد المنغنيز.)



الخواص التماسكية

تعتمد على طبيعة الروابط الكيميائية وقوه التماسك.

١- المثانة: مقاومة المعدن للكسر والتتشوه

الرابطة الايونية	النحاس	بسهولة	تكون لينة وتطرق	قابلة للقطع	معامل مرنة
تميل الى ان تكون هشة وتنكسر				تقطع الى رقائق دقيقة	ينتني ثم يعود الى شكله الاصلي بعد زوال الضغط
الفلوريت والهاليت	النحاس			الجبس والتالك	الميكا

٢- الصلادة: هي مقاومة المعدن للتآكل او الخدش

- ١- نوع الرابطة الكيميائية
- ٢- وجود مجموعة الهيدروكسيل (OH) او جزء الماء

٣- الانفصال او التشقيق: هو قابلية المعدن للتشقق والانفصال الى اجزاء محددة ومنتظمة عند تعرضه لضغط معين بحيث

تكون اتجاهات الضغط متوازية او على امتداد سطح مستوية او اماكن الضعف .

(يتناسب الانفصال عكسياً مع قوة الرابطة الكيميائية).

المكسر	المعدن
محاري	ال Kovaritz
ليفي	الAsbestos
غير مستوي	الBiret

٤- المكسر: هو شكل السطح الناتج عن كسر المعدن

٥- الكثافة والنوع:

الكثافة: هي كتلة وحدة الحجم ووحدتها ($\text{غ}/\text{سم}^3$).

الوزن النوعي: نسبة وزن المعدن الى وزن حجم مساوٍ له من الماء عند درجة حرارة 4°C وهو بدون وحدة

امثلة: الكوارتز وزنة النوعي $2,65$ والجالينا $7,5$ وهو احد مصادر الرصاص.

خواص اخرى للمعادن

الانكسار المزدوج	خواص حرارية	خواص كهربائية	المغناطيسية	الرائحة	الملمس	التذوق
الكالسيت	التورمالين	الکوارتز	الهيمايت	البيريت	الارسينوبيريت	تالك
				كبريت	الثوم	صابوني دهنی

علل : معدن الكوارتز لا يوجد فيه اسطح انفصام !!

(بسبب قوة التماسك بين الجزيئات !!)

علل: يستخدم الكوارتز في صناعة الساعات !!

(لان تتوارد على بلوراته شحنات كهربائية عند تعرضه لضغط)

علل: يستخدم التورمالين ميزان الحرارة !!!

(لانه تتوارد على بلوراته شحنات كهربائية عند تعرضه للحرارة)

الخواص الكيميائية للمعادن

ت تكون معادن القشرة الارضية من ثمانية عناصر بنسبة أكثر من ٩٨%.

١- الاكسجين ٤% ٢- السيلكون ٢٣% ٣- الالمنيوم ٤- الحديد ٥- الكالسيوم ٦- الصوديوم ٧- البوتاسيوم ٨- المغنيسيوم

المعادن اللاسيليكتاتية	المعادن السيليكتاتية
تقسم المعادن وفق تركيبها الكيميائي الى معادن عنصرية مثل (الذهب والكريبت والجرافيت) ومعادن مركبة مثل (الكربونات والهاليدات والاكسيد والكريبيتات والكريبتات والفوسفات).	الاكثر انتشارا في الطبيعة وهي تحتوي بشكل اساسي على عنصرین (الاكسجين و السيلكون) وعناصر اخرى

- **المعادن الاقتصادية :** يستخدم العديد من المعادن الاخرى على نطاق كبير في تصنيع المنتجات التي يستخدمها مجتمعنا
- **معدن الكالسيت :** المكون الأساسي للحجر الجيري الروسي ويستخدم لصناعة الاسمنت.

الشكل البلوري للمعادن

البلورة : هي جسم صلب متجانس تحدده من الخارج اسطح مستوية تكونت بفعل عوامل طبيعية تحت ظروف مناسبة .



مظهر البلورة : تختلف احجام البلورات وشكلها بناء على عدة عوامل منها :

- ٤- درجة نقاوة محلول ٣- مكان حدوث التبلور ٢- نوع المحلول ١- مقدار المحلول

الاحجار الكريمة

- يتم تقييم الاحجار الكريمة تجاريًا على أساس أربعة مقاييس :

الصفاء	اللون	القيراط	القطع
--------	-------	---------	-------

أنواع الاحجار الكريمة		احجار ثمينة
احجار كريمة عضوية	احجار شبة كريمة	هي أغلى الانواع تتميز بصلادة عالية التحمل لها وان جذابة لها بريق متألق جذاب

احجار كريمة عضوية (لا تعد من المعادن لأنها عضوية)

الكرمان	المرجان	العاج	اللؤلؤ	الكرمان الاسود
مادة صifie من افرازات اشجار الصنوبريات	الهيكل الجيري للكائنات البحرية	اسنان وانياب بعض الحيوانات	حبات من كربونات الكالسيوم تنتج من المحار	فحm حجري يولد شحنات كهربائية عند حركة العاج ، اللؤلؤ .

الاحجار الكريمة الصناعية المقلدة : يمكن التمييز بينها وبين الحقيقة بقياس شكلها ونوع الشوائب فيها

قارن: بين الكرونديوم الصناعي والكرونديوم الطبيعي؟

لة خطوط نمو مستقيمة	الكورونديوم الصناعي
لة خطوط نمو منحنية	الكورونديوم الطبيعي

علل: على الرغم من ان الذهب والفضة والبلاatin هي ايضا معادن عالية القيمة مثل الاحجار الكريمة الا انها لا تعتبر احجار كريمة بل تصنف كمعان نفيسة ؟

(بسبب سهولة تشكيلها وصياغتها).

علل: سميت احجار ثمينة ؟

(اغلى الانواع تتميز بصلادة عالية شديد التحمل لها وان جذابة لها بريق متألق جذاب)

علل: تسمية شبة كريمة ؟

(هذه المعادن ليست بالقيمة التجارية لقلة صلادتها او شفافيتها او لوفرتها تستخدم للزينة والتحف والتصنيع)

الصخور النارية

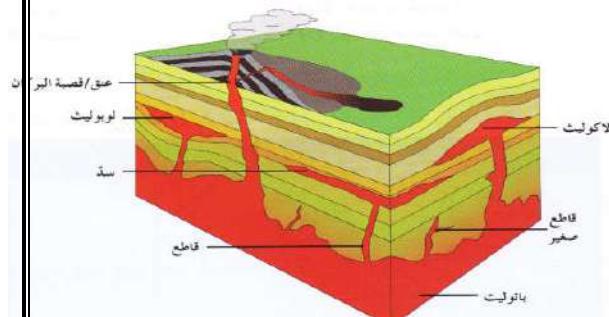
❖ تكون الصخور النارية عندما تبرد المادة المنصهرة وتتصلب.

- المagma (الصهارة) :** (المادة الام للصخور النارية) صهير صخري سيليكاتي يحتوي على غازات وابخرة واهمها بخار الماء ، تتوارد في باطن الأرض.
- اللافا :** الصهارة التي تصل إلى سطح الأرض

هناك نوعين من البراكين عنيفة مدمرة بسبب قذف متغير للصهارة من فوهه البركان و هناك البراكين المائعة والهدئة نتيجة سيلان اللافا .

تصنيف الصخور النارية حسب مكان النشأة

صخور نارية سطحية أو طفحية أو بركانية	صخور نارية جوفية او متداخلة
تتوارد على سطح الأرض ناتجة عن تبريد اللافا	تتوارد في جوف الأرض ناتجة عن تبريد المagma (الصهارة)



أشكال الصخور النارية في الطبيعة :

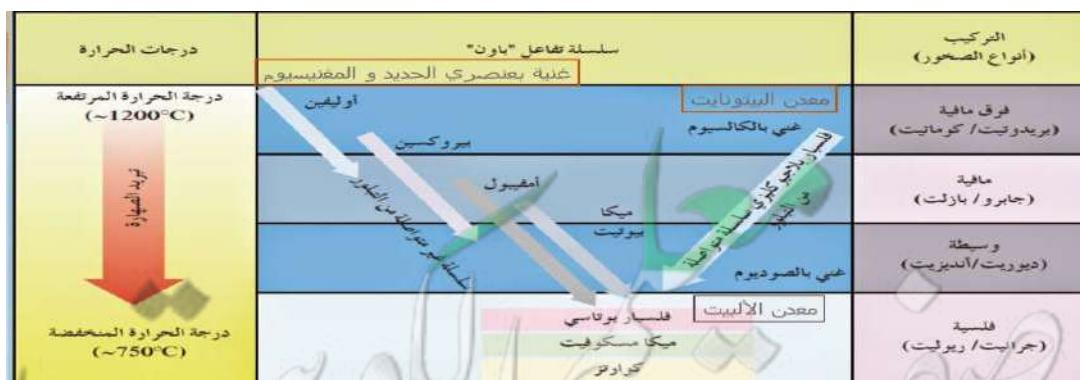
- اكبر الكتل النارية (بايثوليث)
- تكون على شكل انان (لوبوليث)
- التي تأخذ شكل الفطر (لاكوليت)
- قطع الصخور عموديا (قاطع)
- الذي يوازي الطبقات (سد)
- قصبة البركان

تركيب الصخور النارية

- تكون الصخور النارية بصورة رئيسية من المعادن السيليكاتية
- الاكسجين والسليلكون هما الاكثر المكونات وفره في الصخور النارية بالإضافة الى ايونات K, Mg , Fe , Ca , Ne ,

سلسلة باون التفاعلية

المعادن تمثل الى التبلور بحسب درجة تجمد المادة المنصهرة ، مع امكانية الحصول على صخور فلسيّة و مافية من نوع واحد من الماجما الام



تفاعلات باون تتكون من جزئين

التابع التفاعلي المنقطع (غير متواصل)

يتضمن تكون المعادن الغنية بالحديد و المغنيسيوم ببدا التفاعل بتبلور معدن الاوليفين ثم البيروكسين ثم الامفيبيول ثم البيوتيت مع انخفاض درجات الحرارة.

علل : سبب تسمية السلسلة

غير المتواصلة بهذا الاسم؟

بسبب اختلاف المعادن من حيث التركيب الكيميائي والبلوري و خواصها الفيزيائية عند درجات الحرارة المختلفة

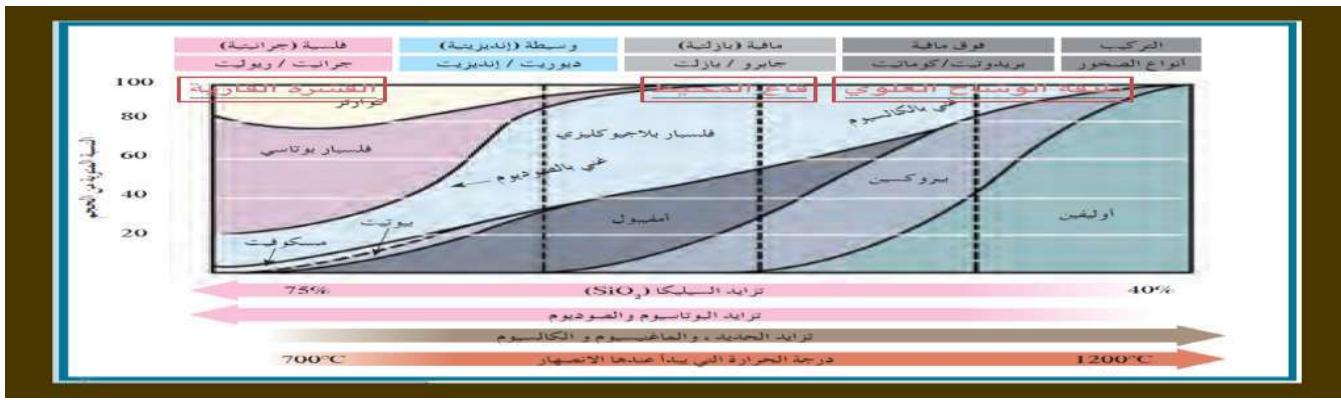
التابع التفاعلي المتواصل

يظهر تكون معادن **البلاجيوكليز** الغنية بالكالسيوم مثل (**معدن البيتونايت**) في البداية حيث درجات الحرارة المرتفعة ثم يحل الصوديوم محل الكالسيوم مع انخفاض درجات الحرارة لتكون معادن **البلاجيوكليز** الغنى بالصوديوم مثل (**معدن الالبيت**) في درجات الحرارة المنخفضة

❖ ما يتبقى من الصهير بعد تبلور الالبيت والبيوتيت فيكون غني بالسيليكا مما يؤدي الى تكون معادن **الفلسبار البوتاسي** ثم **المسكوفيت** ثم **الكوارتز**.

السيليكات الداكنة	السيليكات الفاتحة	التعريف
هي السيليكات الغنية بالحديد والمغنيسيوم و ذات محتوى ضئيل نسبياً من السيليكا	السيليكات الخالية من الحديد والمغنيسيوم تقرباً	
ثقيل	خفيف	وزنها النوعي
الوليفين والبيروكسين والامفيبيول	الكوارتز والفلسبار والمسكوفيت	امثلة معدنية
الصخور البازلتية والصخور فوق مafية	الصخور الجرانيتية	امثلة صخرية

تصنيف الصخور النارية اعتماداً على التركيب المعدني



صخور فوق مافية (بريدوتيت)	صخور بازلتية (مافية)	صخور وسطية (انديزيتية)	صخور جرانيتية (فلسية)	
الاوليفين والبيروكسين بصورة كاملة تقريباً	وفرة في السيليكات الداكنة والفالسبار البلاجيوكليزي الغني بالكلاسيوم	٢٥٪ معادن مافية (الامفيبولي والبيروكسين)	يسود فيها الكوارتز والفالسبار و ١٠٪ معادن مافية (امفيبولي وبيوتيت)	التركيب
دakan	دakan	متوسطة	فاتح	اللون
ثقيل	ثقيل	متوسط	خفيف	الوزن النوعي
تعتبر المكون الاساسي لطبقة الوشاح العلوي	تكن قاع المحيط وبعض الجزر البركانية	ترافق النشاط البركاني عند حواف القارات	تمثل ٧٠٪ من القشرة القارية	مكان الانتشار
بريدوتيت والكومتيت	الجابرو والبازلت	ديوريت والانديزيت	جرانيت و الريولات	امثلة

نسيج الصخور النارية

هو وصف المظهر العام للصخر استناداً إلى الحجم والشكل وترتيب البلورات.

العامل المؤثرة في حجم البلورات

كمية الغازات الذائبة في الصهارة	كمية السيليكا الموجودة	معدل التبريد للصهارة هو العامل السائد
تحوي الصهارة كمية من الغاز تتراوح بين ٥٪ وزنها إلى ١٪ عندما تصدع الصهارة إلى الأعلى يقل تأثير الضغوط عليها فتخرج منها الغازات إما بهدوء أو على شكل انفجارات	يؤثر على لزوجة الصهارة طردياً. الزوجة العالية في الصهارة تعيق تحرك الأيونات إلى موقع التبلور وبذلك تمنع من تكون البلورات	يسمح التبريد البطيء بعزز نمو بلورات أقل وبحجم أكبر والبريد السريع يعزز نمو بلورات أصغر وعدد أكثر

أنواع انسجة الصخور النارية

نوع النسيج	وجه المقارنة	كيفية التكوين	امثلة
النسيج الدقيق	بلورات صغيرة و اعدادها كثيرة يمكن رؤيتها بالمجهر	ينتج عن تبريد الصهارة بسرعة على سطح الارض	بازلت و ريووليت
النسيج الخشن	بلورات كبيرة و اعدادها قليلة يمكن رؤيتها بالعين	ينتج عن تبريد الصهارة ببطء في عمق الفشرة الأرضية	غرانيت و غابرو
النسيج البورفيرى	بلورات كبيرة محاطة ببلورات صغيرة	انتقال الصهارة المحتوية على بلورات كبيرة إلى موقع جديد يزداد فيه معدل التبريد مكونا بذلك صخرا ذات بلورات كبيرة يحيط بها قالب من بلورات صغيرة	غرانيت بورفيرى
النسيج الزجاجي	لا يوجد بلورات	ينتج عن سرعة الكبيرة لتبريد الصهارة فلا يكون هناك وقت كاف للأيونات لتننظم	الاوبيسيديان
النسيج الفقاعي	بلورات دقيقة محاطة بفجوات ناتجة تسرب الغازات عند تصلب الصهارة	ينتج عن السرعة العالية لتبريد الحمم البركانية الغنية بالسليكا التي تقذف إلى الغلاف الجوي فتحبس الغازات في داخلها وتسمح للغازات القريبة من سطح الصهارة أن تتسرّب مخلفة فراغات في الصخر المتجمد	السکوريا والبيومس
البجماتي	بلورات كبيرة جدا	ت تكون الصخور في المراحل المتأخرة من التبلور عندما يكون الماء والمواد الطيرية الاخرة مثل الكلور والكبريت والفلور بنسبة عالية وهي نتيجة البيئة السائلة السائدة	الجرانيت البجماتي
الفاتي	فتات او رماد	دمج وتصلّب الفتات الصخري الذي يقذفه الثوران البركاني الشديد	الطفة الملتحمة

الشعر البيلي : جداول من الزجاج البركاني تولد من براكين هواي بسبب قذف الحمم البركانية البازلتية في الهواء

❖ تتوارد معظم صخور البجماتيت عند حواف كتل الصخور الجوفية الكبيرة على شكل :

١- عروق ٢- كتل صغيرة

❖ اهميتها:

تحتوي على كميات كبيرة من المعادن القيمة والنادرة نسبيا .

علل: كثرة الثقوب بصخر البيومس والسكوريا !؟ بسبب خروج الغازات منها أثناء التبريد .

علل : تكون نسيج البجماتيت !؟ بسبب البيئة السائلة التي تعزز التبلور

علل: أعتبر الأوبسيديان عبر الأزمنة القديمة بأنه مادة مهمة !؟ بفضل مكسره المحاري ذو الحافة .

علل : البلورات في البجماتيت كبيرة جدا !!؟ نتيجة البيئة السائلة التي تعزز التبلور.

محتوى السيليكا كمؤشر للتركيب الكيميائي :

يتراوح محتوى السيليكا في الصخور ما بين :

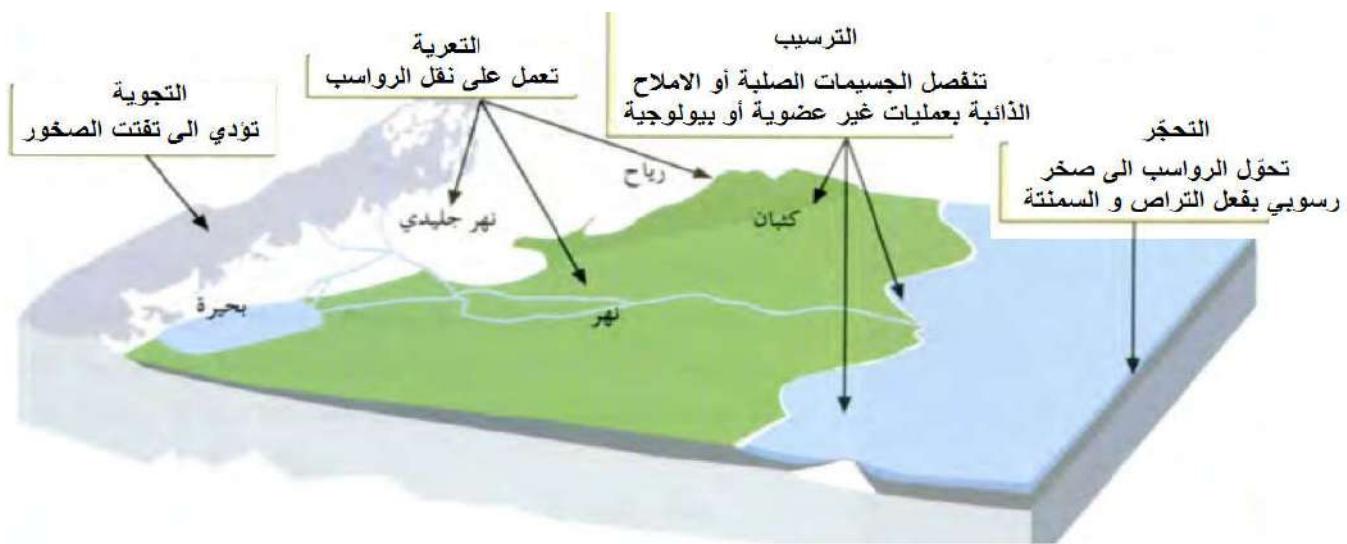
أقل من ٥٪ في الصخور فوق مafic و أكثر من ٧٠٪ في الصخور الفلسية.

علاقة اللون الصخور النارية بوزنها النوعي :

الفلسبار	الاوجيت	التركيب
وفرة في السيليكا وندرة المعادن التي تحتوي على حديد وMagnesium	وفرة في المعادن التي تحتوي على حديد وMagnesium وندرة في السيليكا	التركمي
فاتحة	داكنة	اللون
خفيف	ثقيل	الوزن النوعي



منشأ الصخور الرسوبيّة



❖ انواع الصخور الرسوبيّة

- ١- فتاتية
- ٢- كيميائية
- ٣- عضوية

الصخور الرسوبيّة الفتاتية (الميكانيكية)

المواد التي تنشأ ويتم نقلها كجسيمات صلبة ناجمة عن التجوية الميكانيكية والكيميائية معاً

❖ المكونات المعدنية الرئيسية للصخور الفتاتية هما :

١- المعادن الطينية: هي نتاج التجوية الكيميائية لمعادن السيليكات وخاصة الفلسبار

٢- الكوارتز: وهو يتواجد بكثرة في الفتاتية .

هناك معادن شائعة في الصخور الفتاتية هي الفلسبارات والميكا

علل : تواجد الكوارتز بكثرة في الصخور الفتاتية ؟؟

(لأنه متين و مقاوم للتجوية الكيميائية)

على ما وجود الفلسبار والميكا ؟؟؟

(على ان التعريّة والترسيب كانا سريعين بدرجة كافية لحفظ بعض المعادن الاولية قبل حلّها)

❖ المعيار الاولى للتمييز بين الصخور الرسوبيّة الفتاتية هو **حجم الحبيبات**

❖ التيارات المائية او الهوائية تفرز الحبيبات بحسب الحجم اي التيار الاقوى حبيبات اكبر .

من الصخور الرسوبيّة الفتاتية: ٤- الطين الصفيحي ٣- الكونجلوميرات ٢- البريشيا ١- الحجر الرملي

الصخور الرسوبيّة الكيميائية

ت تكون نتائج ترسب المعادن المذابة في المحاليل الكيميائية بواسطة عمليات كيميائية مثل :
التبلور والترسيب من المحاليل المشبعة

✓ انواع الصخور الرسوبيّة الكيميائية :

١- **الصخور الكربوناتية:** تكون نتيجة ترسب كربونات الكالسيوم الذائبة من المحاليل الكلسية وتترسب على شكل ارجونيت لتحول بعدها إلى الكالسيت الاكثر ثباتا .

الدولوميت	الحجر الجيري البتروхи	الهوابط والصواعد	الترافرتين	الحجر الجيري
يتكون من كربونات الكالسيوم والمغنيسيوم وتنتج عن احلال الحجر الجيري بكرbonates المغنيسيوم الذائبة	يتكون من حبيبات كروية صغيرة جدا ناتجة عن تفاعلات كيميائية تحدث في البحر ويؤدي ترسيب طبقات دقيقة حول نواه دقيقة يشبه بيض السمك (البطاريج)	حجر جيري تتخذ الهوابط شكل اعمدة مخروطية تتدلى من السقف وترتفع الصواعد نتيجة ترسب كربونات الكالسيوم	حجر جيري ينتج من ترشح المياه الغنية بالكالسيوم حول الفوارات واللينابيع الحارة وتميز بمسامية عالية	ترسب مادة كربونات الكالسيوم المذابة في المحاليل ويشمل انواع مختلفة

سؤال : قارن بين الحجر الجيري والدولوميت ؟؟؟

الدولوميت اثقل واكثر صلابة ولا يتفاعل بنفس السرعة مع حمض الهيدروكلوريك الخفيف

٢- **المتبخرات:**

ترسيب الاملاح الذائبة في البحر و البحيرات نتيجة التبلور

ومن انواعها:

١- الجبس	CaSO ₄ .2H ₂ O	CaSO ₄ .2H ₂ O
٢- الملح NaCl	٢- انهيدرات CaSO ₄	٢- انهيدرات CaSO ₄ .2H ₂ O
يوجد على شكل طبقات سميكة جدا وبلورات واضحة	كريات الكالسيوم اللامائة	كريات الكالسيوم المائية
يتربّس متأخرا	يتربّس ثانيا	يتربّس اولا
اكثر ذوبان	متوسط الذوبان	اقل ذوبان

✓ نستنتج انه الاقل ذوبان يتربّس اولاً والاكثر ذوبان يتربّس اخراً

علل : صلادة الجبس اقل من الانهيدريت ؟ لأنّه يحتوي على الماء في تركيبه.

كيف تتوارد الصخور الملحيّة ؟ على شكل طبقات سميكة جدا.

٣- **الصخور السلسية:**

ت تكون من السليكا عديمة التبلور ويتواجد على شكل عقد او درنات او طبقات.

الفانت

الشيرت (الصوان)

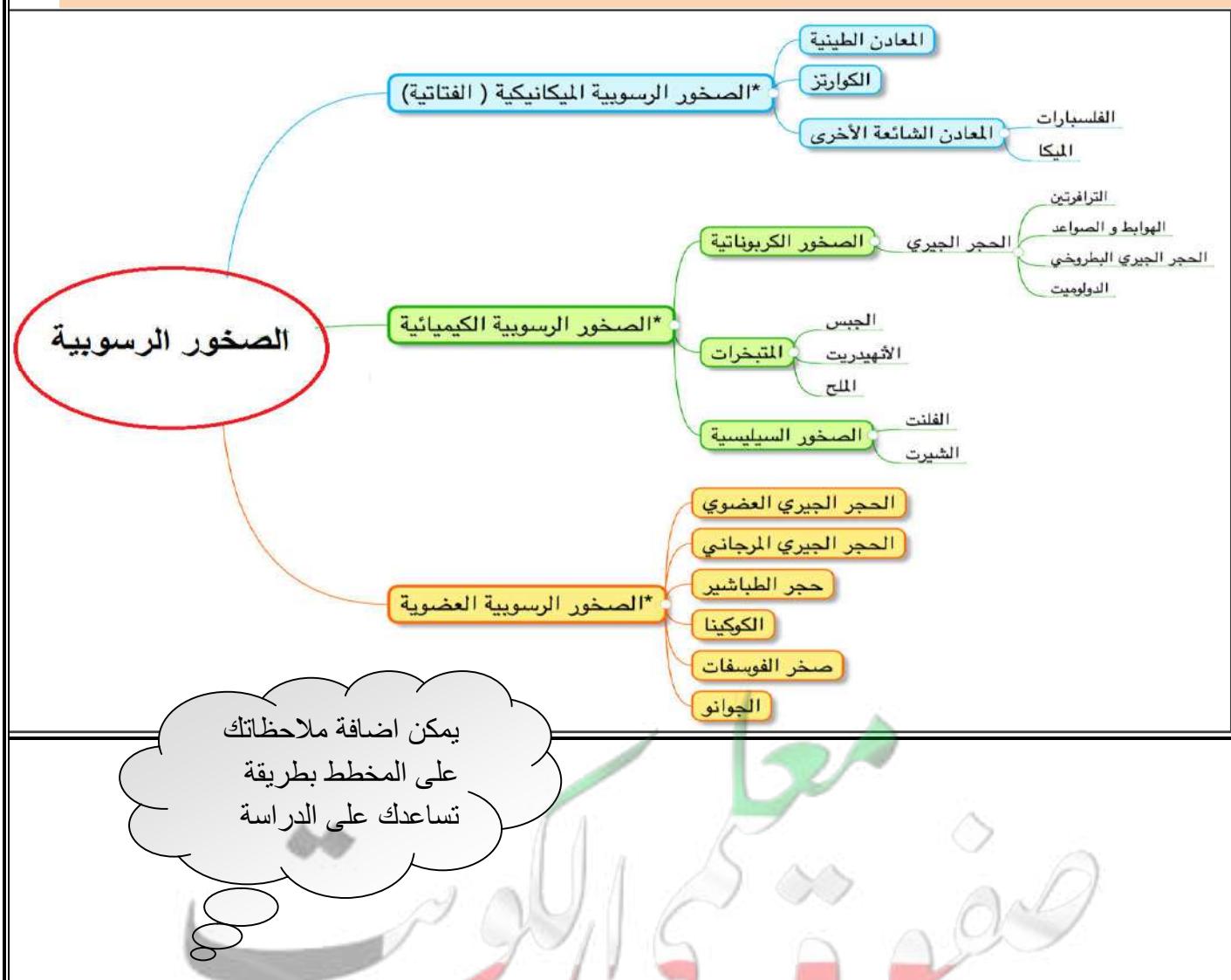
الصخور الرسوبيّة العضوية:

تتألف هذه المجموعة من الصخور الناتجة عن تراكم بقايا الحيوانات والنباتات المختلفة.

ومن أنواعها:

الجوانو	الفوسفات	الكوكينا	حجر الطباشير	الجيри المرجاني	الجيри العضوي
تراكم بقايا روث الطيور	تراكم هياكل وعظام الحيوانات الفقارية	كسرات الأصداف التي تجمعت بواسطة مادة لاحمة	صخر لين ناصع البياض قليل الصلادة وهو مكون من هياكل حيوانات بحرية وحيدة الخلية	تراكم هياكل المرجان	يتكون بفعل نشاط الكائنات الحية وترامك العظام والواقع

مخطط لأنواع الصخور الرسوبيّة :



التركيبات الاولية للصخور الرسوبيّة:

- ❖ توفر التركيب والبيئات الرسوبيّة تفسير تاريخ الأرض وتعكس الظروف المختلفة التي ترسّبت فيها كل طبقة .
 - ❖ تتميز الصخور الرسوبيّة تواجدها على شكل طبقات فوق بعضها من الرواسب المترادفة من الأقدم إلى الأحدث .
 - ❖ **الطبقة :** سمك صخري متباين يتميز بسطحين محددين متوازيين .
 - ❖ تختلف الطبقات عن بعضها :
- ١- التركيب الكيميائي ٢- التركيب المعدني ٣- نسيجها ٤- درجة الصلادة ٥- التماسك

التركيبات الاولية:

١- **مستويات التطبق** عبارة عن المستويات الفاصلة بين الطبقات.

- **الطبقة الكاذب (المتقاطع):** الطبقات على شكل رقائق مائلة بالنسبة إلى مستويات التطبق الرئيسية.
- **الطبقة المتدرج :** حالة التطبق يتغير حجم الحبيبات داخل الطبقة الواحدة تدريجياً من الخشن عند الأسفل إلى الدقيق الناعم في الأعلى.

٢- علامات النيم

علامات النيم التيارية:

هي عبارة عن تمويجات صغيرة في الرمل الذي يظهر على سطح أحدى الطبقات الرسوبيّة



علامات النيم التذبذبية:

تكونت بواسطة الهواء أو الماء المتحركين أساساً باتجاه واحد فقط وتكون غير متماثلة

تنتج عن حركة الأمواج السطحية ذهاباً وإياباً في بيئة ضحلة

✓ يتم استخدام علامات النيم لتحديد اتجاه حركة الرياح أو التيارات المائية القديمة



٣- التشققات الطينية

تدل على أن الرواسب التي تكونت فيه كانت مبنية وجافة بصورة متناوبة (يُجف الطين المبتل وينكش)

و يحدث في بيئة البحيرات الضحلة والآهوار الصحراوية

العقيدات	الجيودات	نوع التركيب
جيودات أخرى ممتلئة بالكامل بالبلورات ما يجعلها صلبة كلياً	تجاويف صخرية ذات تكوينات بلورية داخلية	التعريف

❖ الطغيان والانحسار

الانحسار	الطغيان	الاسم
هو انخفاض مستوى البحر نتيجة حركات رافعة بحيث يكشف جزء من قاع الرف القاري الذي يضاف الى المساحة الساحلية.	هو ارتفاع مستوى البحر بحيث يغطي الشاطئ وتصبح المنطقة الشاطئية ضمن الحوض الترسبي.	المفهوم
بسبب تراجع مياه البحر.	بسبب تقدم البحر وطغيانه على اليابسة.	سبب التسمية
رافعة	هابطة	نوع الحركة الناتجة
ارتفاع المنطقة	انخفاض في المنطقة	التغير الحادث
قارية انتقالية بحرية	بحرية انتقالية قارية	رسم القطاع الجيولوجي

بيئات الصخور الرسوبيّة:

(هي المكان الذي تترَّاكم فيه الرواسب)

❖ وتصنف الى ثلاثة فئات:

٣ - بيئة انتقالية او ساحلية او شاطئية .

٢ - بيئة بحرية

١ - بيئة قارية

نوع الرواسب	الفحمية (الفحم الحجري)	الكريوناتية	رواسب طمية	شاطئية (رمل)	الملحية	مرجانية
بيئة الترسيب	بيئة مستنقعات	بيئة بحرية عميقه	قارية نهرية	قارية شاطئية	بيئة حرارة شديدة ، وبحار مغلقة ، وبيئة صحراوية	مياه ضحلة ودافئة

تذكير :

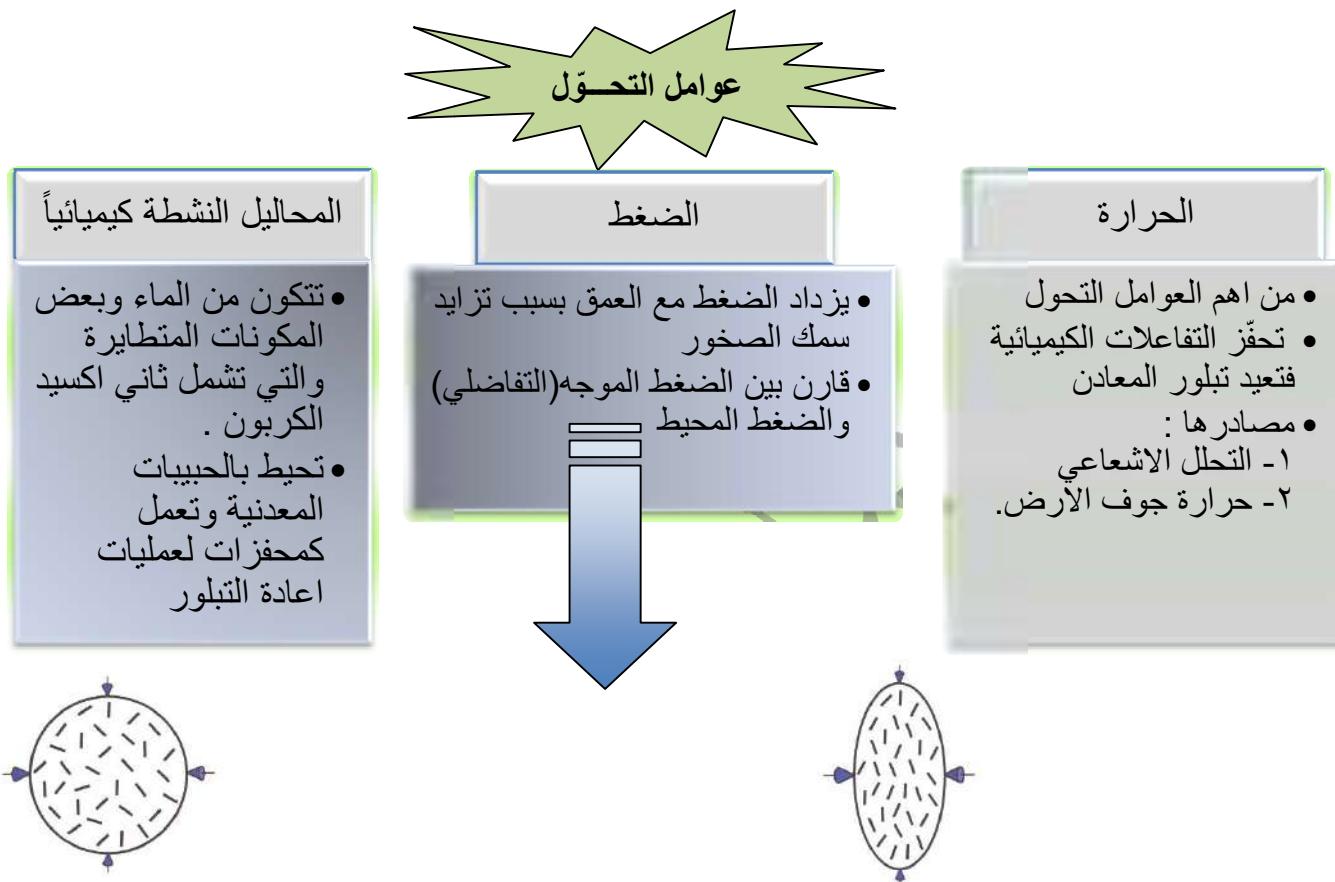
توفر التراكيب والبيئات الرسوبيّة تفسير تاريخ الأرض وتعكس الظروف المختلفة التي ترسّبت فيها كل طبقة

استخدامات الصخور الرسوبيّة :

في البناء وصناعة الجص والاسمنت	الصخور الكلسية
صناعة الفخار والقرميد واحجار البناء (الطاوبق) والسراميك	الصخور الطينية
في الكيمياء والزراعة ويتم استخراج النفط من الصخور الرسوبيّة	الصخور الملحيّة

الصخور المتحولة

التحول: تغير نوع الصخور الى نوع اخر ويشمل التغير في المظهر والصفات والنسيج والتركيب المعدي والكيميائي



أنواع أنسجة الصخور المتحولة

١- **الأنسجة المتورقة:** الترتيب وفق مسطحات للحببات المعديّة وتعتمد غالباً على مستوى التحول للصخر الأم.

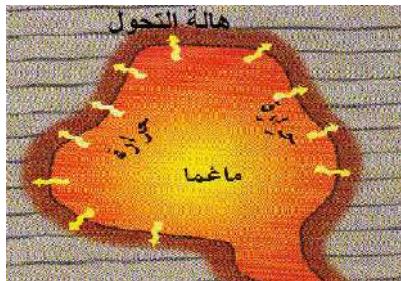
النسيج النيسوري	النسيج الشيستوزية (الصفائحية)	الانشقاق الصخري (الاردوazi)
تنفرز المعادن خلال عمليات التحول عالي المستوى كما في البيوتيت الداكنة والسيликات الفاتحة (الكورترن والفلسبار).	تنمو حبيبات الميكا والكلوريت في الاردواز إلى حجم أكبر من الحجم الأصلي نتيجة الضغط و الحرارة	يشير إلى الأسطح المستوية المتقاببة جداً والتي ينشق الصخر على طولها عند طرقه.
صخر النيس تحول من صخر الجرانيت	الشيست ناتج تحول الاردواز بشكل كبير	الاردواز ناتج عن تحول الطين الصفيحي

٢- الأنسجة غير المتورقة:

تتألف هذه الصخور من حبيبات بلورات معادنها متساوية الابعاد مثل الكوارتز والكالسيت وتكون بفعل التحول الحراري .

أمثلة على صخور غير متورقة : الرخام و الكوارتزيت

بيانات التحول:



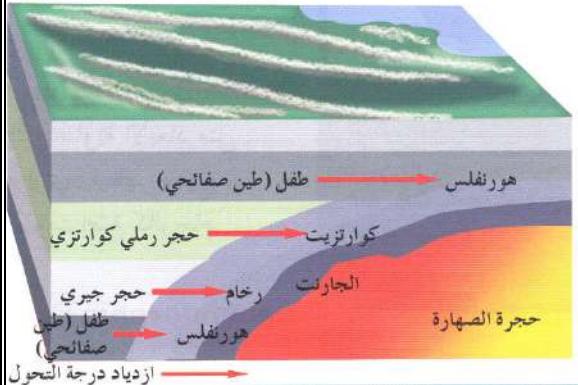
١- **التحول الحراري او التلامسي :** يحدث عندما يكون الصخر محاطاً او ملائقاً لجسم ناري منصهر في نطاق يسمى هالة متحولة .

- ١- كتلة الجسم الناري وحرارته
- ٢- التركيب المعدني للصخر المضييف

❖ يتولد الهورنفلس عن التحول التلامسي للطفل

❖ يتولد الكوارتزيت عن التحول التلامسي للحجر الرملي

❖ يتولد الرخام عن التحول التلامسي للحجر الجيري



القريبة من الجسم النارى	البعيدة عن الجسم النارى
معدن مميزة	معدن المميزة
درجة الحرارة المنخفضة	درجة الحرارة المرتفعة
امثلة عليها : الكلوريت	امثلة عليها : الجارن

٢- **التحول بالمحاليل الحارة** : محلال حارة غنية بالأيونات يرتبط مع التحول التلامسي وله القدرة على تغيير التركيب المعدني و الكيميائي للصخر المضييف.

٣- التحول بالدفن :

تراكم كثيف جداً لطبقات الصخور الرسوبيّة يعمل على إعادة تبلور المكونات المعدنية او النسيج او التركيب المعدني للصخر بسبب الحرارة و الضغط الموجه من دون حدوث تشوّه ملحوظ



٤- التحول الأقلمي :

- ينتج عن حركات القشرة الأرضية البناءية للجبال والقارات (بين لوحين صخريين متصادمين) في مناطق شاسعة تحت تأثير الضغط المرتفع.

- يؤدي إلى ترتيب المعادن على شكل رقائق متوازية و متعامدة على اتجاه الضغط .

