



مجلس مديري مدارس المرحلة الثانوية  
مدرسة رزينة الثانوية بنات



# حقيقية

زاد المتعلم



مديرة المدرسة

أ. سعاد المويل



تصميم أ. علياء العنزي





هل؟ أثناء الانفجار العظيم حدث تمدد وطررد للغازات مبعده عن المركز ؟  
بسبب الفارق الضغطي بين قوة الجذب ومدد الغازات



الفصل الثاني  
الدرس الأول ( نشأة الكون )

الكون

محمل الوجود بما في ذلك النجوم والكواكب والمجرات ومحتويات الفضاء بين المجرات من ماده وطاقت

عمر الكون تقريبا 13.7 مليار عام

قطر الجزء المرئي من الكون حوالي 93 مليار سنة ضوئية

لكون مستمر في الاتصاع

جورج لومينر  
الكون في بداية نشأته كان كتله عازيه عظيمة الكثافة والامعان والحراره

نتيجه لتأثير الضغط الهائل المنبثق من شدة حرارتها انفجار عظيم ففتتها وفتتها مع اجزائها في كل اتجاه فتكونت الكواكب والنجوم والمجرات مع مرور الوقت

نظرية الانفجار العظيم تنص على ان طاقت وماده الكون مجتمعين في بؤره صغيره سميت بالبيضة الكونيه امتازت هذه النره بكثافته لانهايه ودرجة حراره عظيمة ثم انفجرت انفجارا عظيما فتناثرت محتوياتها في كل اتجاه

خائل الانفجار حدث تمدد وطررد للغازات مبعده عن المركز بسبب الفارق الضغطي بين قوة الجذب ومدد الغازات

يتألف الكون من ثلاث نيتات اساسيه السدم

- السدم الغازيه
- السدم الغباريه
- السدم النجميه

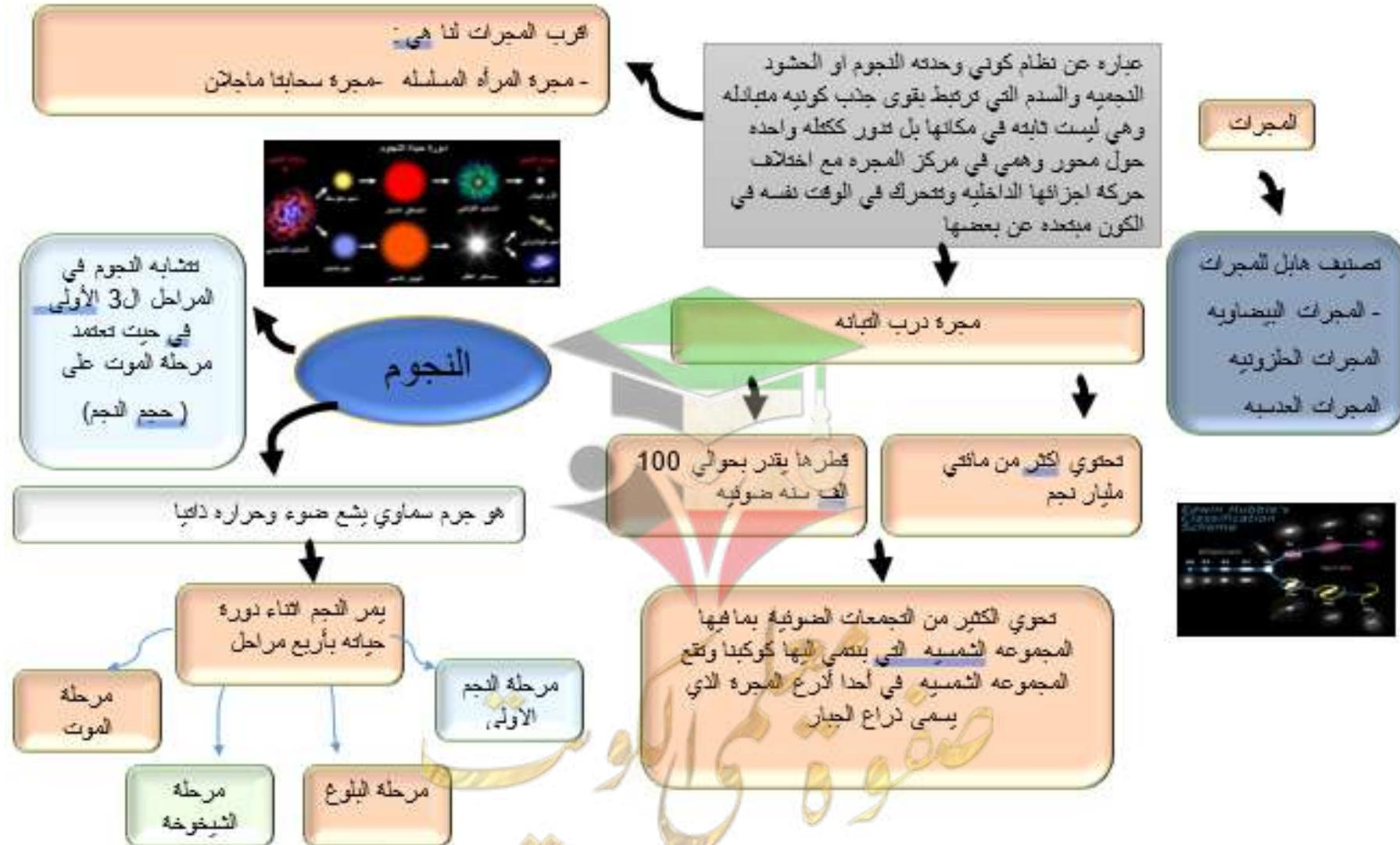
السدم: تجمعات من الغازات والأتريه بعضها قديم الكون نشأ مع بداية نشأة الكون

السدم القديمه	السدم الناتجه من انفجار النجوم
نسبه عاليه من الهيدروجين والهليوم	نسبه قليله من الهيدروجين والهليوم
لاحتوي عناصر ثقيله	نسبه عاليه من العناصر الثقيله

- اشهر اشكال السدم
- سديم الحصان
- سديم الجبار
- سديم السرطان
- سديم الورد



الدرس الثاني : المجرات  
ونورة حياة النجوم



## تابع | دورة حياة النجوم

### النجم الاولي

- ينشأ نتيجة لانكماش سديم بارد جدا من الغازات والغبار المنتشر بالفضاء تحت تأثير الجذب الذاتي لهذه المكونات
- يتكون معظم السديم من غاز الهيدروجين وهو من أخف العناصر
- تبدأ الكتل بالانوران حول مركزها وتتسارع بتقلق السديم نحو مركز الكتله فتتصادم مما يؤدي الي تسخينها لتصل لدرجة حرارة عالية
- عندما تصل درجة الحرارة الي 15 مليون درجة مئوية يبدأ الانماج النووي بين آتوية الهيدروجين فيتكون الهيليوم في مركز الكتله
- تتطلق طاقه حراريه جباره تعمل على توهج الكتله ويميل لون النجم للاحمرار ( طاقة الجذب اكبر من طاقة الاشعاع) يتكتمش النجم

### مرحلة البلوغ

- تزداد كتله النجم الاولي التي تتجمع على مقدار مافي السديم من ماده
- تستقر كتله النجم ليصل الي مرحله البلوغ ويسمى النجم البالغ
- يكون عاده اصفر اللون مثل شمسنا
- اذا كانت كتله النجم كبيره يعطي نوع اخر في البلوغ هو النجم الكتيّف
- طاقتة الجذب = قوة الاشعاع (تستقر كتله النجم )

### دورة حياة النجم

### مرحلة الشيخوخه

- يستمر النجم بالتوهج مع استمرار التفاعلات النوويه
- تتغلب قوة الاشعاع على قوة الجذب نحو المركز فيتمدد وتقل حرارته نسبيا
- يكبر في الحجم ويتحول الي اللون الاحمر مكونا العملاق الاحمر
- اذا كانت الكتله الاصليه كتيّفه يتكون العملاق الاحمر الضخم

### مرحلة الموت

- تستمر عملية التمدد نتيجة الاشعاع حتى تبلغ مداها ويتفجر النجم ( طافرة النواجا) لتبره أجزاءه المتناثره على شكل سديم ينتج عنه نجم مشع ابيض صغير ( القزم الابيض )
- النجم الكتيّف يتميز بكتله كبيره لذلك يكون الانفجار مروعا ( سوبر نواجا)
- الكتلته المتبقية تكون اكبر من القزم الابيض حيث تتركز المواد الثقيله المتحده من انماج نوات الهيليوم مكونه كتله ذات قوة جذب جباره تسمى القلوب السوداء
- تتميز بقوة جذب جباره وتسمى المتكتمس القضييه ( ظل: تسميتها بمكتمس القضياء ؟) تتميز بقوة جذب عاليه جدا لدرجة شربها على جذب ثوتونات الضوء لذلك تبدو كمساحات غير مضيئه في القضياء



ثانوية رزينة - قسم الاحياء والجيولوجيا - ثانوية رزينة- قسم الاحياء والجيولوجيا

الدرس 3 / نشأة المجموعة الشمسية



نظرية  
سحابة  
الغبار

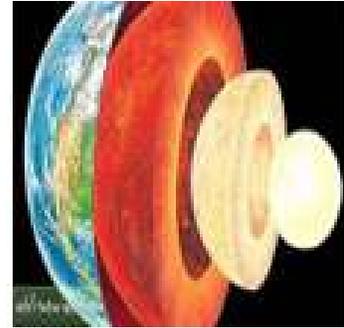
- نور سطحه يارده غير منضمة الشكل وعلقة الحجد من الغبار الكوني والغرات بحيث يمثل الهيدروجين والهيليوم الجزء الأكبر منها في حركة عشوائية
- الضغط الناتج عن اشعة النجوم المنتشرة في الكون حول سطحه أدى الي تحرك مكوناتها ببطء ودوراتها في اتجاه واحد حول نفسها ليتكون قرص مفلطح
- نتيجة قوى التجاذب بين الجزيئات واختلاف سرعتها داخل القرص تكونت نواتم صغيرة واتكملت كل نواتم مكونه نواة كوكب مستقل
- الجزء الأكبر من مادة السحابة الضخمة اجتذبت الي مركزها مكونه الشمس الأولى
- النوية الكواكب اخذت في تنظيم حركتها الداخليه واخذت تتكثف بحيث أصبحت المواد الثقيله تتجه الي مركزها كذلك الضغط الناتج عن تجاذب الجزيئات في نواة الشمس واصطدامها مع بعضها الي تولد الحرارة داخلها مع ارتفاع درجة الحرارة تدريجيا
- بدأت التفاعلات النوويه في نواة الشمس وبدأ الاشعاع في تنقية الأجواء المحيطه بالنوية الكواكب من الغازات الخفيفه بخاصه اقربيه من الشمس

تطور الأرض المبكر  
كيف تطورت الأرض من كتله صغريه الي كوكب من فيه ثارات ومحيطت وخالق جوى

نتيجة لعملية التميزه في تحول الأرض من كتله تتكون من مواد معظفه متجانسه الي جسد مقسم من الداخل الي اقله متحدة المركز تختلف عن بعضها كيميائيا وكيميائيا

الأرض في بداية تكوينها كانت يارده وصلبه ولايوجد حولها خالقا غازي او مائي وبيئات يعد تلك الحرارة تزداد داخلها للأسباب التاليه





تأثير نشأة المجموعة الشمسية

بدأت الأرض بالتصهار نتيجة للعوامل التي سبق التميز وتلك كتلتي

صعدت المواد المنصهرة الأقل كثافة ناحية السطح مكونة القشرة الأرضية وهي مواد غنية بالسليكا والألمونيوم والصوديوم والبوتاسيوم

تصلبها طبقة أكبر سمكها متوسطة الكثافة هي طبقة الوشاح (أي أن كثافة مواد الأرض تزداد كلما اتجهنا نحو مركز الأرض)

صعدت المواد المنصهرة الأكثر كثافة مثل الحديد المنصهر إلى مركز الأرض مكونة لب الأرض

تكون الغلاف الغازي الأولي للأرض نتيجة تصاعد الغازات والمواد الطيارة من تصدعات القشرة الأرضية وثوران البراكين

- بخار الماء
- ثاني أكسيد الكربون
- الميثان

بعد ذلك تكثف كون السحب وبدأت الأمطار الغزيرة الجارية تملأ المناطق المنخفضة مكونة المحيطات الأولية التي كانت مياهها حارة (عذبة)

بدأت ملوحة المحيطات تزداد بالتفريغ نتيجة لانابة المياه الجارية للأملاح والمعادن الموجودة في القشرة الأرضية بعد تفككها في عمليات التجوية وصيها في المحيطات

البيكتيريا الخضراء المزرقه بدأت منذ حوالي 3,5 مليار سنة بإنتاج عمليات البناء الضوئي ومن ثم إطلاق غاز الأوكسجين في الماء وبمجرد ازدياد الكثافة الجيه المنتجة للأوكسجين بدأ الأوكسجين في التراكم بالغلاف الجوي

صفوة معلمى الكو

ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا

ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا









## الخواص التماسكية: هي خواص تعتمد على طبيعة الروابط و قوة التماسك / ترتبط بسهولة تكسر او تشوه للمعدن تحت تاثير الاجهاد بنوع الروابط الكيميائية

من الخواص التماسكية: المتانة / الصلادة / الانفصام(التشقق) / المكسر / الكثافة و الوزن النوعي

الرابطة الايونية	الرابطة الفلزية	قابلة للقطع	قابل للمرونة
تميل الى ان تكون هشّة و تتكسر	تكون لينة و تطرق بسهولة	تقطع الى رقائق دقيقة	ينثني ثم يعود الى شكله الاصلي بعد زوال الضغط عنه
امثلة : الفلوريت - الهاليت	النحاس	الجبس - التلك	الميكا

هي مقاومة المعدن للتشوه و التاكل

المتانة



الخاصية الاكثر تميزا

الصلادة

**الصلادة: هي مقاومة المعدن للتاكل و الخدش**  
يحدد عن طريق حك المعدن بلوح المخدش او بمعدن اخر معلوم الصلادة  
مقياس الصلادة هو مقياس موهس وهو عبارة عن ترتيب نسبي يتكون من عشرة معادن مرتبة من الاصغر الى الاكبر  
تعتمد صلادة المعدن على: ١- نوع الرابطة الكيميائية / ٢- وجود مجموعة الهيدروكسيل

شكل السطح الناتج عن كسر المعدن في اتجاه غير اسطح الانفصام

المكسر



هو قابلية المعدن للتشقق و الانفصام الى اجزاء محددة و منتظمة عند تعرضه لضغط معين بحيث تكون اتجاهات الضغط متوازية او على امتداد اسطح مستوية او اماكن الضعف  
\*يتناسب الانفصام عكسيا مع قوة الرابطة الكيميائية  
بسبب قوة تماسك جزيئاته  
علل: معدن الكوارتز لا يوجد فيه اسطح انفصام :-

الانفصام او التشقق

**\*الكثافة:** هي كتلة وحدة الحجم ووحدتها الجرام لكل سم مكعب  
\*الوزن النوعي: نسبة وزن المعدن الى حجم مساو له من الماء عند حرارة 4 وهو بدون وحدة

الكثافة و الوزن النوعي



## خواص اخرى للمعادن

**التذوق**  
الهاليت (ملح الطعام)

**الملمس:**  
\*دهني: جرافيت  
\*صابوني: التلك

**خواص حرارية:**  
التورمالين

**المغناطيسية:**  
المجنيثيت

**خواص كهربية:**  
الكوارتز

**الانكسار المزدوج:**  
الكالسيت

**الرائحة:**  
\*الثوم: الارسينوبيريت  
\*الكبريت: البيريت



**علل: يستخدم**  
التورمالين في  
صناعة ميزان  
الحرارة  
لانه تتولد على  
بلوراته شحنات  
كهربية عند تعرضه  
للحرارة



**\*علل: يستخدم**  
الكوارتز في صناعة  
الساعات  
لان تتولد على  
بلوراته شحنات  
كهربية عند تعرضه  
للضغط

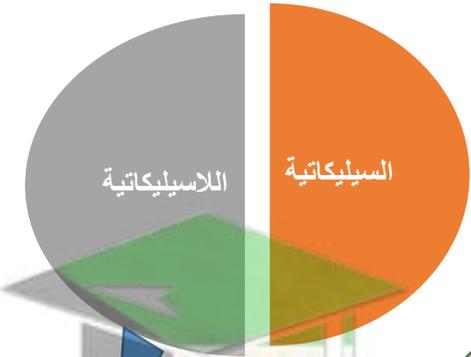
ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا.ثانوية رزينة-قسم الاحياء و الجيولوجيا

# الخواص الكيميائية للمعادن

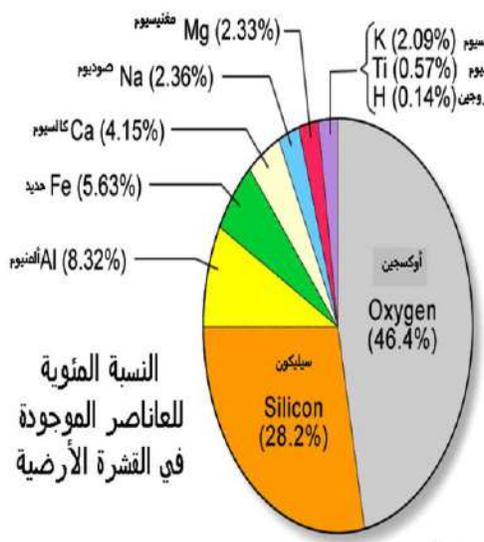
**التركيب الكيميائي للمعادن**  
\*تتكون القشرة الارضية من ٨ عناصر بنسبة ٩٨%

المعادن الاقتصادية:تستخدم في تصنيع المنتجات

## انواع المعادن حسب التركيب الكيميائي



المعدن	الصيغة الكيميائية	الخواص الكيميائية	تطبيقات
الكربون	C	غير فلزي، صلب، غير قابل للذوبان في الماء، غير موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة البلاستيك، صناعة الفحم.
الكبريت	S	غير فلزي، صلب، غير قابل للذوبان في الماء، غير موصل للكهرباء.	صناعة الكبريتات، صناعة المطاط، صناعة الكبريتات.
الكالسيوم	Ca	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الإسمنت، صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد.
المغنيسيوم	Mg	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الألمنيوم، صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد.
البوتاسيوم	K	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الكبريتات، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة البوتاسيوم الكلوريد.
التيتانيوم	Ti	فلزي، صلب، غير قابل للذوبان في الماء، غير موصل للكهرباء.	صناعة الطائرات، صناعة السفن، صناعة التوربينات.
النيوبيوم	Nb	فلزي، صلب، غير قابل للذوبان في الماء، غير موصل للكهرباء.	صناعة الطائرات، صناعة السفن، صناعة التوربينات.
الزركون	Zr	فلزي، صلب، غير قابل للذوبان في الماء، غير موصل للكهرباء.	صناعة الطائرات، صناعة السفن، صناعة التوربينات.
النيكل	Ni	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة النيكل.
الحديد	Fe	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة الحديد.
المنغنيز	Mn	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة المنغنيز.
الزنك	Zn	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة الزنك.
البرونز	Cu	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة البرونز.
الفضة	Ag	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة الفضة.
الذهب	Au	فلزي، صلب، قابل للذوبان في الماء، موصل للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة الذهب.



**عنصرية:**  
الذهب / الكبريت / الجرافيت

من اهم المجموعات المعدنية واكثرها انتشارا و هي تحتوي على عنصري الاكسجين و السليكون بالاضافة الى عناصر اخرى

**مركبة:**  
الكربونات / الهاليدات / الاكاسيد / الكبريتات

يستخدم الكالسييت كمكون اساسي للحجر الجيري الرسوبي ويستخدم في صناعة الاسمنت



التركيب	الصيغة الكيميائية	الخواص الكيميائية	تطبيقات
الكربونات	CO <sub>3</sub>	غير فلزية، صلبة، غير قابلة للذوبان في الماء، غير موصلة للكهرباء.	صناعة الإسمنت، صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد.
الهاليدات	Hal	غير فلزية، صلبة، قابلة للذوبان في الماء، موصلة للكهرباء.	صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة الهاليدات.
الأكاسيد	Ox	غير فلزية، صلبة، غير قابلة للذوبان في الماء، غير موصلة للكهرباء.	صناعة الحديد والصلب، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة الأكاسيد.
الكبريتات	SO <sub>4</sub>	غير فلزية، صلبة، قابلة للذوبان في الماء، غير موصلة للكهرباء.	صناعة الكبريتات، صناعة الكالسيوم الهيدروكسيد، صناعة الكبريتات.



خط تخطيط المادة المختبرة

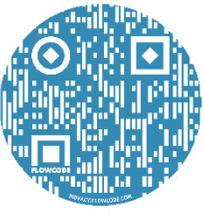
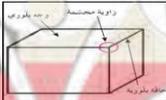
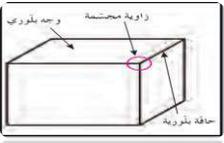
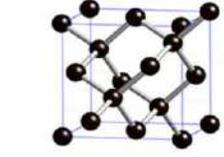
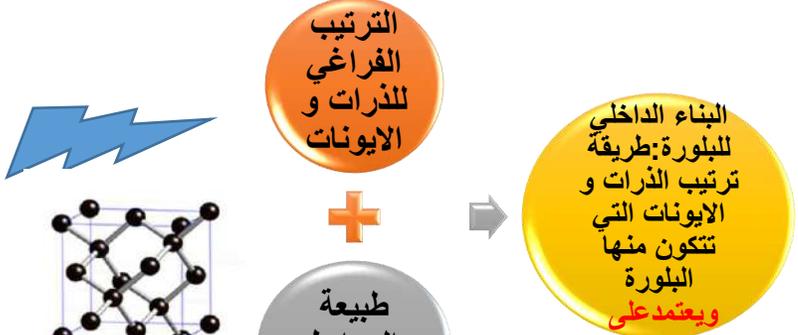
ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا

عندما تتوفر الظروف الملائمة لذرات او ايونات مادة اثناء تكونها بحيث تترتب في الابعاد الثلاث فينتج عنها شكل هندسي منتظم يسمى **بالمادة المتبلرة**

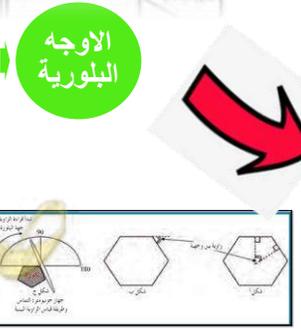


هو جسم صلب متجانس تحده من الخارج اسطح مستوية تكونت بفعل عوامل طبيعية تحت ظروف مناسبة من الضغط و الحرارة

### الشكل البلوري للمعادن



كاملة الاوجه  
ناقصة الاوجه  
عديمة الاوجه



الزوايا الزاوية بين وجهية

الخواص الخارجية للبلورة

حواف البلورة

الزاوية بين الوجهية	الزاوية المجسمة	الحواف البلورية	الاجوه البلورية
الزاوية المحصورة بين العمودين المقامين على متجاورين	نتيجة عن تلاقي اكثر من وجهين بلوريين	نتيجة عن تلاقي وجهين بلوريين متجاورين	الاسطح المستوية التي تحد البلورة وتعتبر عن التركيب الداخلي للبلورة

مظهر البلورة

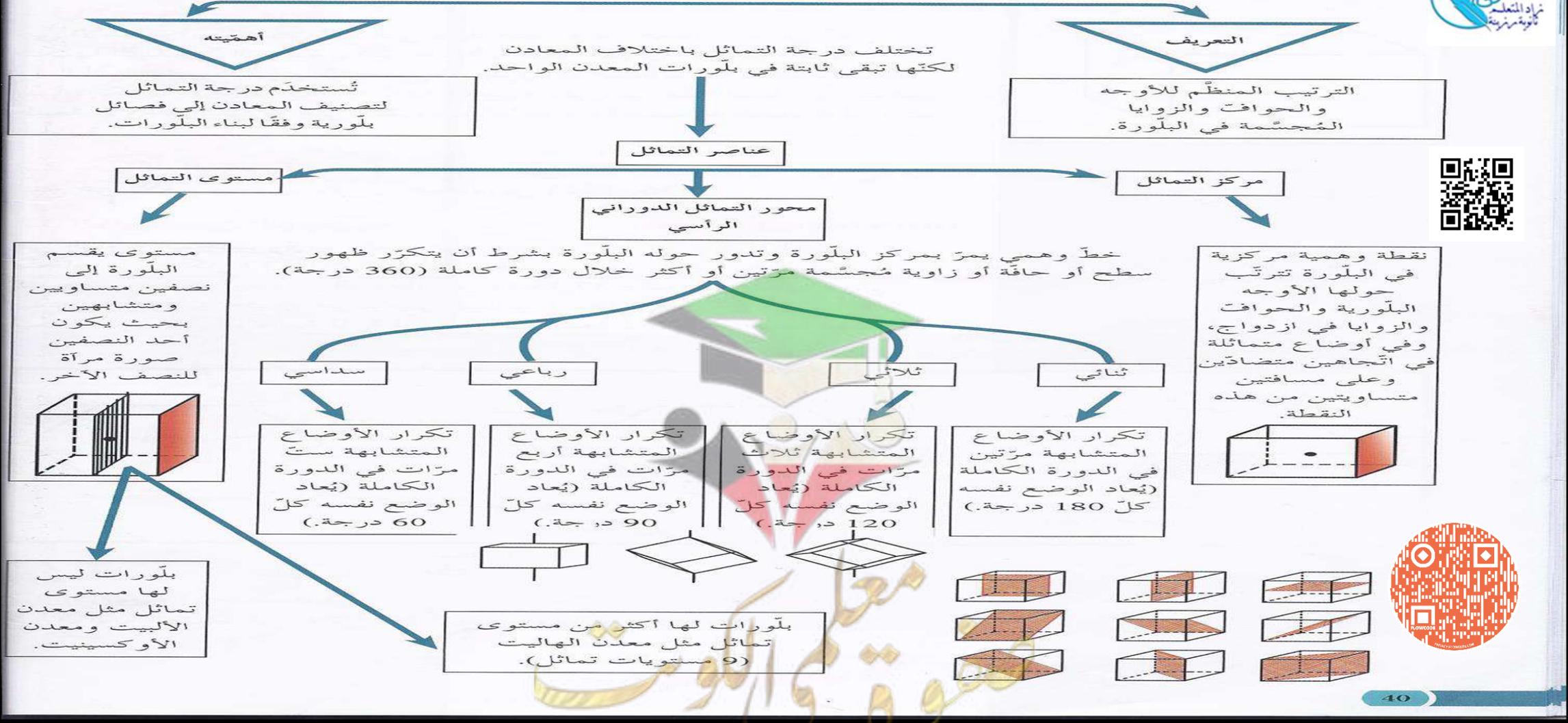
يختلف حجم البلورة

- 1- نوع المحلول
- 2- معدل التبريد
- 3- مكان حدوث التبلر
- 4- درجة نقاوة المحلول





## التمائل أو التناسق البلّوري





ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا

ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا ثانوية رزينة قسم الاحياء و الجيولوجيا

الاحجار الكريمة و المعادن النفيسة

تقيم الاحجار الكريمة تجاريا على اساس



لا يعتبر الذهب و الفضة من الاحجار الكريمة بسبب سهولة التشكيل و الصياغة

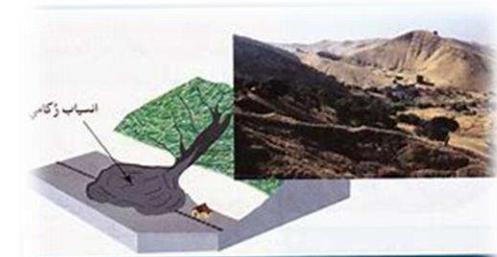
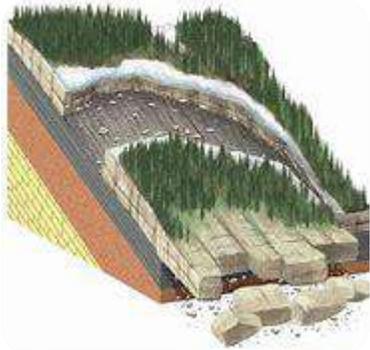
احجار كريمة عضوية	احجار شبه كريمة	احجار ثمينة
نواتج عمليات عضوية	احجار قليلة الصلادة او لشفافيه تستخدم للزينة و النحت و التصنيع	هي احجار لديها صلادة عاليه و شديده التحمل و لديها الوان جذابه و لديها بريق متالق
الكهرمان (ماده صمغيه من افرازات الاشجار الصنوبريه) والمرجان (هيكل حجري للكائنات البحريه) العاج: اسنان و انياب الحيوانات الؤلؤ: حبات من كربونات الكالسيوم تنتج من المحار	ملاكيث - جيد - ازوريت - فليسيار - اباتيت	الاماس - الياقوت الاحمر و الازرق
		

انواع الاحجار الكريمة

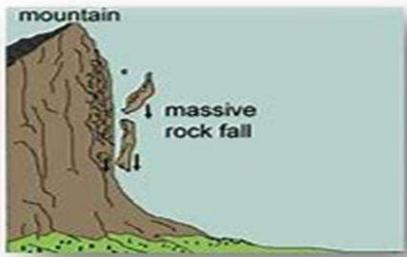




القوة التي  
تتحركها  
الكتلي:  
الارضية



انسايب الزكابي عبارة عن لسان منحرك مكون من خليط من الطمي و التربة و الصخور و الماء . و هو يندخل خليط الأستسار الطرى

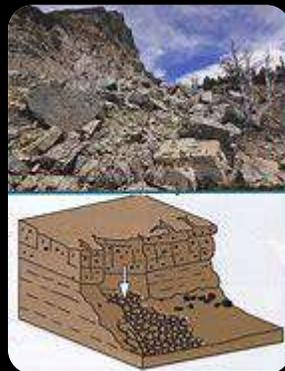
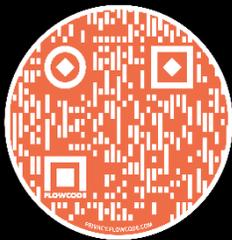


الماء	الانحدارات بالغة الحدة	ازالة النبات	الزلازل
يحدث التحرك الكتلي عندما تتشبع المواد السطحية بالماء نتيجة هطول الامطار الغزيرة او نتيجة فترة الذوبان	*الانحدار الشديد يؤدي الى التحرك الكتلي *زاوية الاستقرار: هي الزاوية التي تكون عندها الحبيبات ثابتة وتكون بين ٢٥-٤٠ درجة *يزيد التحرك الكتلي بزيادة زاوية الانحدار والعكس صحيح	*ازالة النبات و حرق الغابات من اسباب التحرك الكتلي *يساعد النبات في مقاومة التعرية لان جذور النباتات تثبت حبيبات التربة و الطبقة السطحية المفككة ببعضها البعض *حرائق الغابات تسبب التحرك الكتلي : ١- جفاف الطبقة العليا للتربة ٢- تكون طبقة طاردة غير منفذة للماء	تعمل الارتدادات المباشرة على خلخلة التربة و الصخور و المواد غير المتماسكة *التسييل : انسياب المواد السطحية المشبعة بالماء نتيجة الاهتزازات العنيفة





# تصنيف عمليات التحرك الكتلية



سرعة التحرك

طريقة التحرك

طبيعة المواد المتحركة



صفوة من الصفات

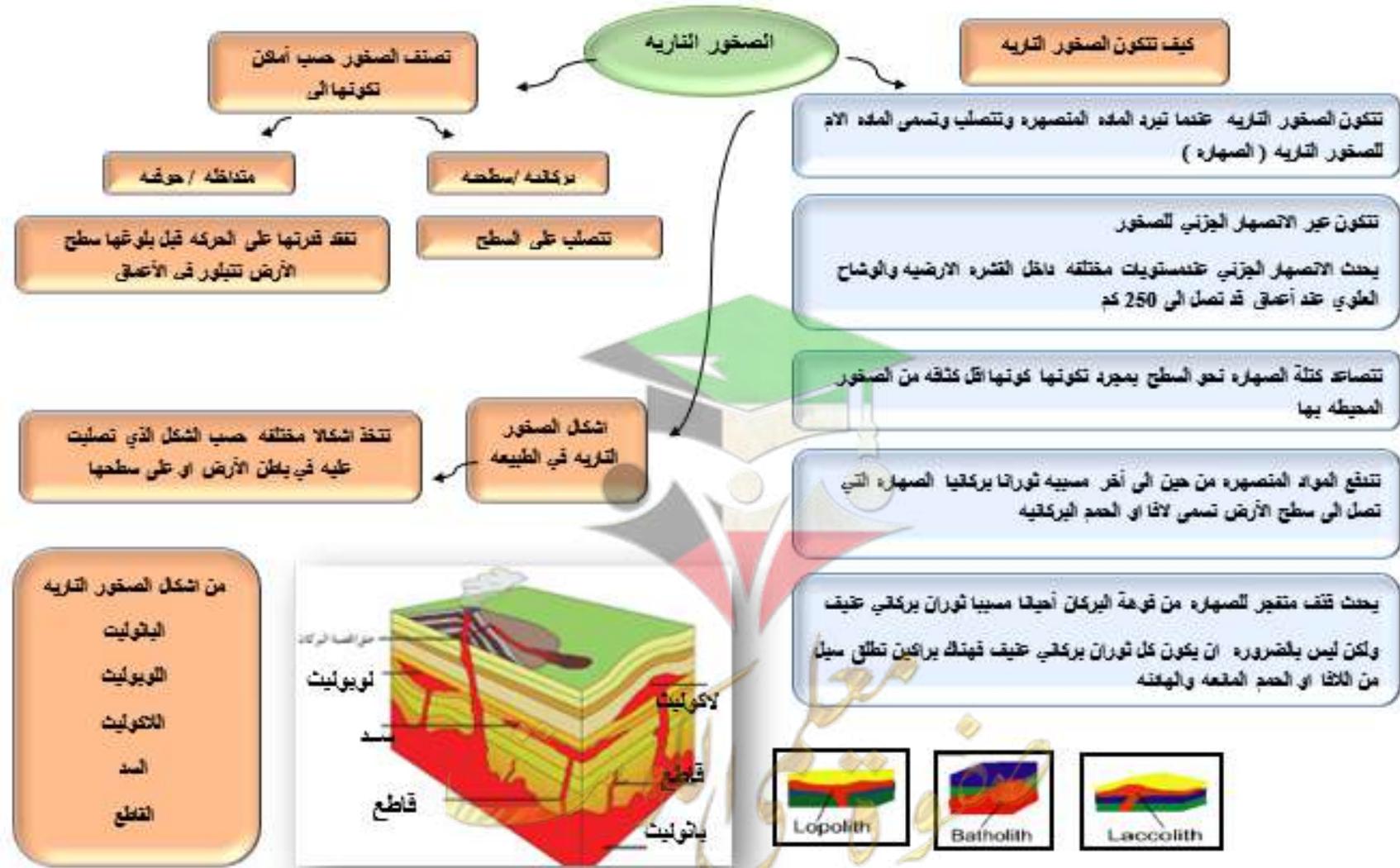
## نوع الحركة





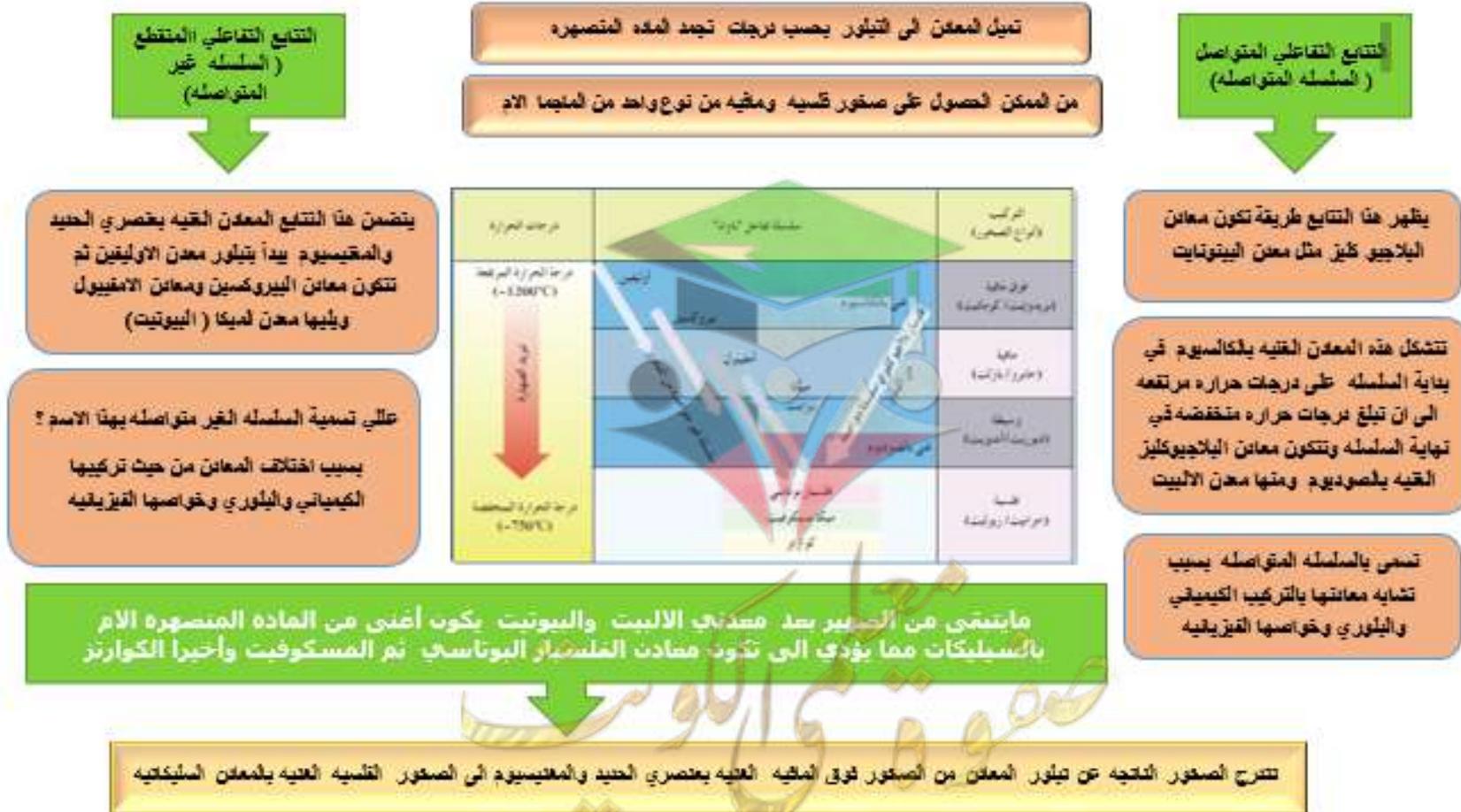


الوحدة الثالثة : الفصل الأول  
درس 1 تكون الصخور النارية



الدرس 2 تركيب الصخور  
النارية

سلسلة (باون) التفاعلية وتركيب الصخور النارية



تابع / تركيب الصخور النارية

السليكات

السليكات القلوية

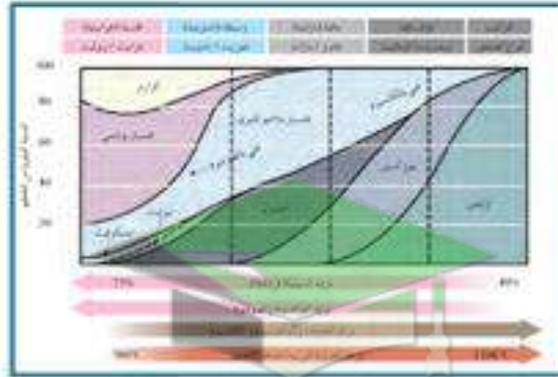
السليكات القلوية من الحديد أو / والمغنيسيوم وتحتوي على كميات كبيرة من الصوديوم والبوتاسيوم والكالسيوم عوضاً عن الحديد والمغنيسيوم  
مجموعته اعلى بالسليكات من السليكات الداكنة تشمل السليكات القلوية على ( الكوارتز - الميكا البيضاء - الفلسبارات التي تكون أكثر 40% من معظم الصخور النارية

الصخور التي يسود فيها المعادن الداكنة اللون والتفسير البلاجيو كليري الغني بالكالسيوم لها تركيب بلاتي ( الصخور البلاجيوية)

السليكات الداكنة

هي السليكات الغنية بالحديد و / أو المغنيسيوم ذات المحتوى الضئيل نسبياً من السليكا من المعادن السليكاتية الداكنة الشائعة في القشرة الأرضية ( الأوليفين - البيروكسين - الامفيبول - الميكا - السوداء البيوتيت -

الصخور التي يسود فيها المعادن فاتحة اللون كالكوارتز والفيلسبار لها تركيب جراتيبي ( الصخور الجراتيبيية الفلسية)  
- تحتوي على 10% من المعادن السليكاتية داكنة اللون ( البيوتيت - الامفيبول )  
- 70% سليكا  
وهي المكونات الرئيسية للقشرة الأرضية



وجه المقارنه المعادن	الصخور الجراتيبييه الكوارتز / الفلسبار 10% من المعادن الداكنة ( البيوتيت - الامفيبول ) 70% سليكا	الصخور البلاجيوييه تسببه عالياه من الحديد - المغنيسيوم
اللون	فاتحة اللون	داكنة اللون
الوزن النوعي	متخفص / قليل	مرتفع / عالي
اماكن تواجدها	القشرة القاريه	قاع المحيط / العديد من الجزر البركانيه الواقعه داخل الاحواض

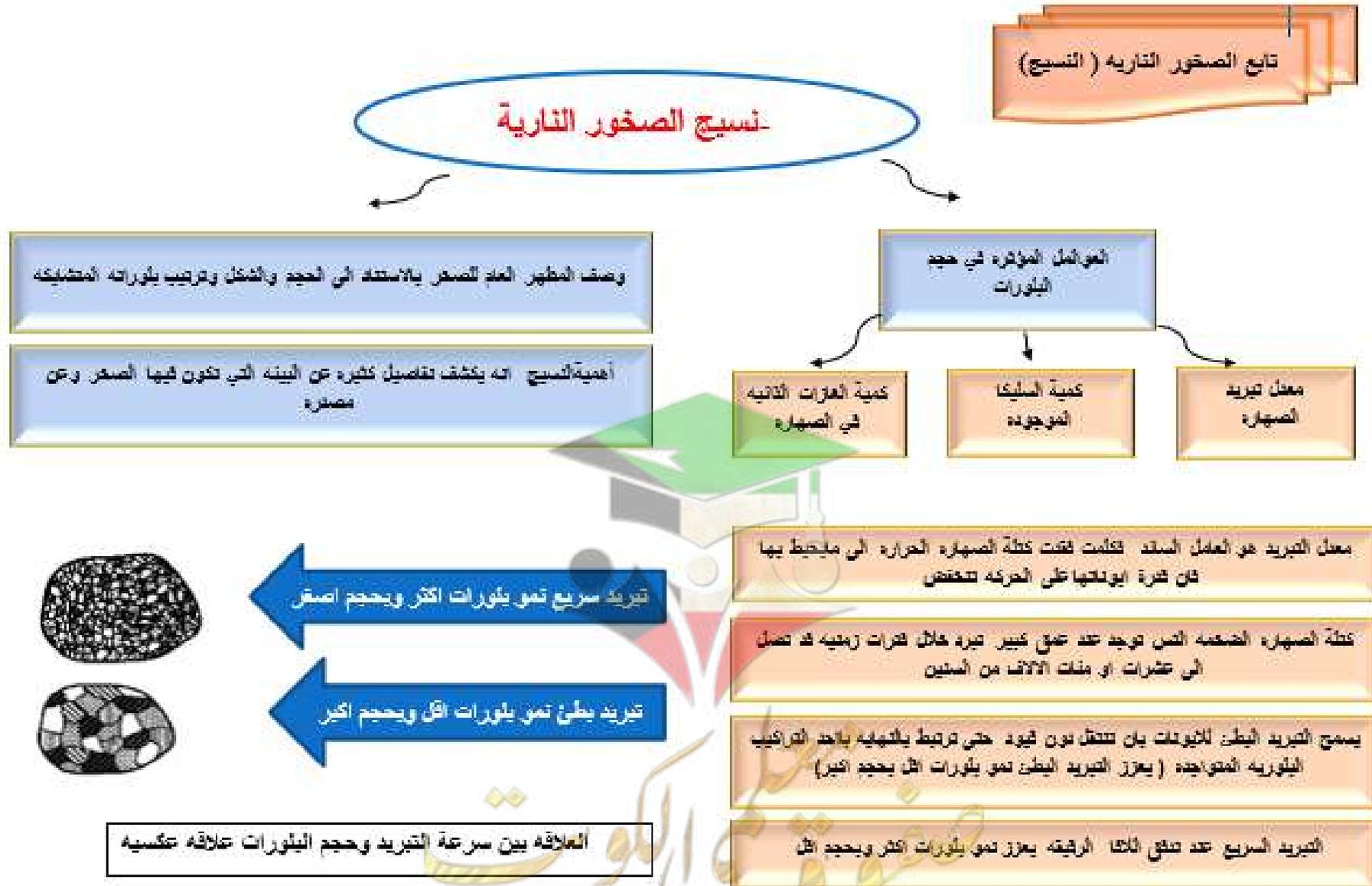
### تابع/ تركيب الصخور النارية



الخاصة	السيكيات الداكنة	السيكيات الفاتحة
<b>التركيب</b>	هي السيليكات ( $SiO_2$ ) لغنية بالحديد و الماغنسيوم	هي السيليكات ( $SiO_2$ ) الخالية من الحديد و الماغنسيوم وتحتوي على كميات كبيرة من البوتاسيوم و الصوديوم و الكالسيوم
<b>نسبة السيليكا</b>	قل	كثير
<b>نوع الصخور الناتجة</b>	صخرية بازلتية	قشرية حرارية وهي تمثل ٢٠% من إجمالي صخور القشرة الأرضية
<b>توزن التماسك و كثافتها</b>	عالي	منخفض
<b>اللون</b>	داكنة	فاتحة
<b>أمثلة من المعادن</b>	الأوليفين ، البيروكسين ، الأمفيبول ، الميكا السوداء ( نيوبتيت )	كوارتز و الميكا البيضاء ( المسكوفيت ) و الفلديسبارت

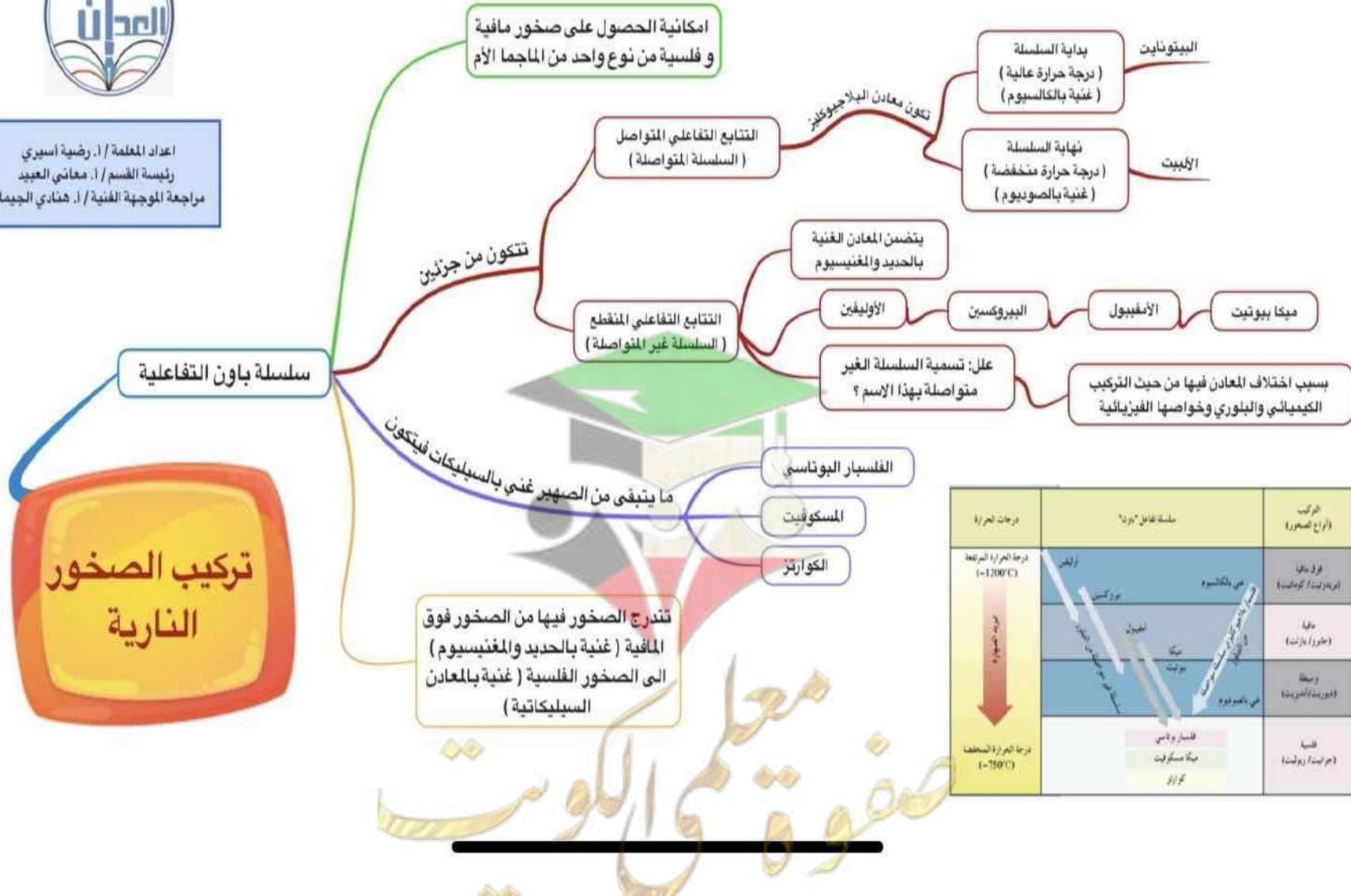


صفوة معلم الكويت





اعداد المعلمة / ا. رضية أسيري  
رئيسة القسم / ا. معاني العبيد  
مراجعة الموجهة الفنية / ا. هنادي الجيماز

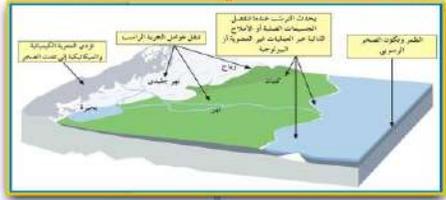




**الوحدة الثانية : موارد الارض I**  
**الفصل الثاني : الصخور الرسوبية**  
**الدرس 1 : منشأ الصخور الرسوبية**

**1- التجوية**      **2- النقل**      **3- الترسيب**      **4- التراصن والسمنته**

**تنشأ الصخور الرسوبية بفعل**



**أنواع الصخور الرسوبية**

**الصخور الرسوبية العضوية**

\* صخور ناتجة عن تراكم بقايا الحيوانات والنباتات

- حجر جيرى عضوي : صخر ناتج بفعل نشاط الكائنات الحية و تراكم بقاياها كالعظام والقواقع
- حجر جيرى مرجاني : صخر ناتج عن تراكم هياكل المرجان
- حجر الطباشير : صخر لين ناصع البياض قليل الصلادة مكون من هياكل حيوانات بحرية وحيدة الخلية
- كوكينا : صخر يتكون من كسرات الاصداف التي تجمعت بواسطة مواد لاحمة
- صخر الفوسفات : صخر ينتج من تراكم هياكل وعظام الحيوانات الفقارية
- جوانو : صخر فوسفاتي ناتج من تراكم بقايا روث الطيور البحرية

**الصخور الرسوبية الكيميائية**

\* صخور ناتجة من ترسب المعادن المذابة في المحاليل الكيميائية بواسطة عمليات كيميائية (التبخير و الترسيب )

**الصخور الكربونية :**  
 ترسب كربونات الكالسيوم من المحاليل الكلسية

**المتبخرات**  
 ترسب املاح الذائب في مياه البحار والمحيطات

**صخور سليسية**  
 ترسب السيليكات من المحاليل

\* السيليكات مواد شحيحة الذوبان في الماء  
 \* فلنت - شيرين (سيليكات عديمة التبلور)  
 1- الجبس : الصخور الولى كربونات كالسيوم مائية  
 2- الانهدريت : صلادته اعلى من الجبس  
 3- الملح : طبقاته سميكة جدا بلوراته واضحة بلل الجبس و النهدريت في التبلور

**الصخور الرسوبية الميكانيكية ( الفتاتية )**

- صخور تتكون من جسيمات صلبة ناتجة من التجوية الميكانيكية والكيميائية

**المعادن الاساسية**

كوارتز: متين ومقاوم للتجوية الكيميائية  
 طينية : ناتج من التجوية الكيميائية لمعادن السيليكات ( الفلسبار )

**حجم الحبيبات المعيار الاساسي للصخور الرسوبية الفتاتية**

**طين**      **حجر رملي**      **كونجولوميرات**      **بريشيا**

1- الحجر الجيري يتكون من ترسب كربونات الكالسيوم المذابة من المحاليل  
 2- الترافزينين : ترشح المياه الغنية بالكالسيوم حول الفوارات والينابيع الحارة - ذات مسامية عالية  
 3- الحجر الجيري البطروخي نواة رقيقة ( حبة رمل ) ترسب حولها طبقات رقيقة من كربونات الكالسيوم تماسكت بمادة لاحمة  
 4- دولوميت : كربونات كالسيوم ومغنيسيوم اقل وأكثر صلادة من الجيري ولا يتفاعل بسرعة مع حمض الهيدروكلويك .  
 5- الصواعد : اعمدة ترتفع على ارضية الكهوف هوابط : اعمدة تتدلى من سقف الكهوف



منقول من مصادر التعلم / امل السعيد

الوحدة الثانية : موارد الارض I  
 الفصل الثاني : الصخور الرسوبية  
 الدرس ٢ : التراكيب الأولية للصخور الرسوبية

تفسير تاريخ الارض

تعكس الظروف المختلفة التي ترسبت فيها الطبقة

اهميتها

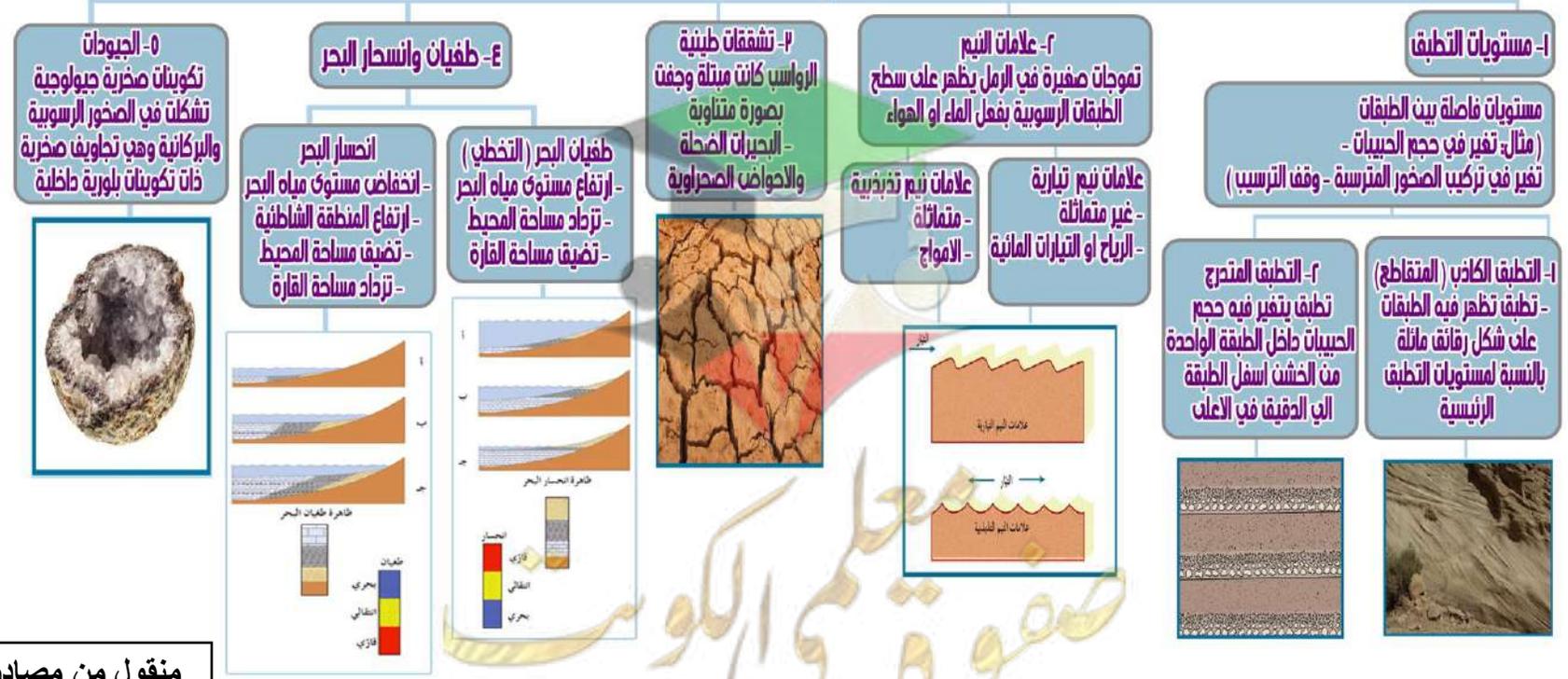
التراكيب الرسوبية

الطبقة

سمك صخري متجانس تتميز بسطحين محددين متوازيين



انواع التراكيب



منقول من مصادر التعلم / امل السعيد



الوحدة الثانية : موارد الارض I  
الفصل الثالث : الصخور المتحولة  
الدرس 1 :التحول

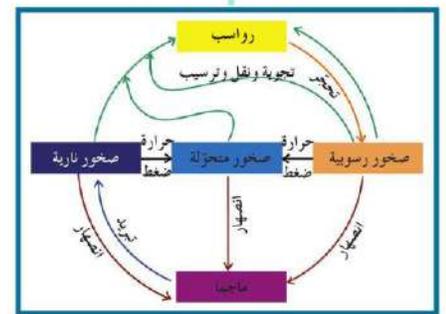
تغير نوع من الصخور إلى نوع آخر

التحول



صخور ناتجة من تحول صخور قديمة (نارية أو رسوبية أو متحولة) بفعل الضغط أو الحرارة

الصخور المتحولة

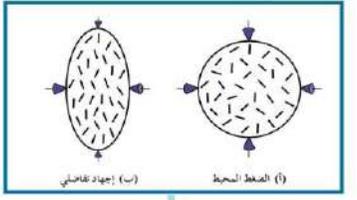


1- حرارة

اهم عامل لانها مصدر الطاقة تحفز التفاعلات الكيميائية - يعيد تبلور المعادن - تكوين معادن جديدة



2- الضغط



ضغط موجه تزداد استطالة الحبيبات  
ضغط محيط يتقلص حجم الحبيبات

2- عوامل محفزة لاعادة التبلور - سوائل نشطة كيميائيا .



منقول من مصادر التعلم أمل السعيديا

الوحدة الثانية : موارد الارض I  
 الفصل الثالث : الصخور المتحولة  
 الدرس ٢ : أ نسجة الصخور المتحولة

وصف حجم الحبيبات وشكلها وترتيبها داخل الصخر

النسيج

انسجة الصخور المتحولة

بيئات التحول

انواع الانسجة

١- متورقة  
 ترتيب الحبيبات المعدنية وفق مسطحات مستوية

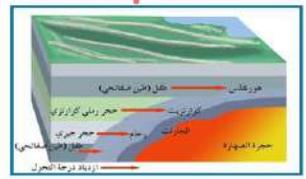
١- الانشقاق الصخري  
 أو الازدوازي اسطح مستوية متقاربة جداً  
 الطين الصفحي ← (ازدواز)

٢- الشيتوزية (الصفانحية)  
 - ضغط وحرارة عالية  
 - الصخور متطبقة  
 - حبيبات مشوهه من الكوارتز والفلسبار (حبيبات مسطحة أو عدسية)  
 بين حبيبات الميكا - الشيسن

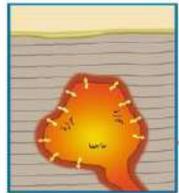
٣- النسيج النيسوزي  
 - انفصال المعادن الداكنه (اليوتيت)  
 عن المعادن الفاتحة (الكوارتز والفلسبار)  
 - نيس

٢- غير متورقة (حبيبيه)  
 حبيبات بلورات معادنها متساوية الأبعاد مثل ( الكوارتز والكالسيت)  
 (حجر رملي ← كوارتزية)  
 (حجر جيري ← رخام)

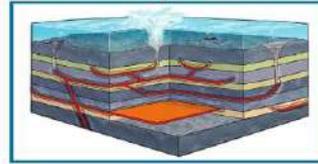
١- حراري أو تلامسي  
 - يحدث للصخور المحاط بالجسم الناري  
 - حالة التحول يتوقف حجمها علي :  
 ١- كتلة الجسم الناري وحرارته  
 ٢- التركيب المعدني للصخر المضيف



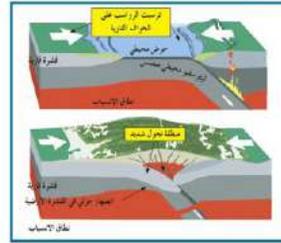
٢- التحول بالمحاليل الحارة  
 - تغير التركيب الكيميائي للصخور .



٣- التحول بالدفن  
 - ضغط المحيط + حرارة  
 • إعادة تبلور المعادن  
 • تغير النسيج أو التركيب المعدني للصخر



٤- التحول الاقليمي  
 مناطق واسعة . ضغط مرتفع وحرارة عالية  
 - ترتيب المعادن علي شكل اشربة متوازيه ومتعامدة



منقول من مصادر التعلم أ / أمل السعيد