

# جيولوجيا المندسية العملى

اعداد التدريسي

# مازن فاضل خضير

تتألف ون ثلاثة وحاور رئيسة وهي :

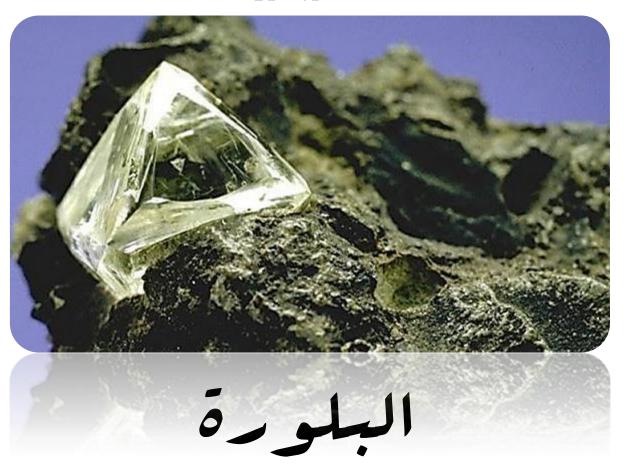
الهحور اللول : البلورة

المحور الثاني : المعادن

المحور الثالث : الصخور

محاضرات جيولوجيا الهندسية العملي – للاقسام كافة اعداد التدريسي مازن فاضل خضير

الهحور اللول



تعريف البلورة

صفات البلورة

انظهة البلورة

اشكال البلورة

محاضرات جيولوجيا الهندسية العملي – للاقسام كافة اعداد التدريسي مازن فاضل خضير

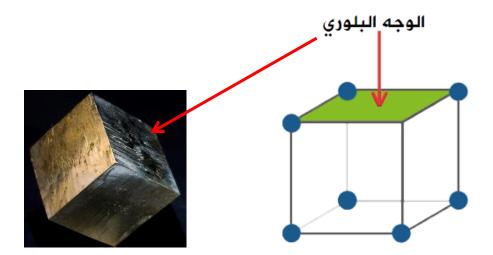
#### البلورة

عبارة عن جسم صلب متجانس، تحدها من الخارج اسطح مستوية، تكونت بفعل عوامل طبيعية تحت ظروف مناسبة من الضغط و الحرارة، منتظمة بشكل هندسي معين، لها تركيب ذري كيميائي.

### صفات البلورة

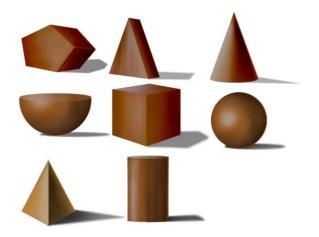
#### 1. اوجة البلورة

تحاط البلورة على الاغلب باوجة مستوية منتظمة الشكل وفي بعض الاحيان مقوسة، وتعرف على انها الاسطح التسسي تحسسي تحسسد البلسسورة مسسورة م



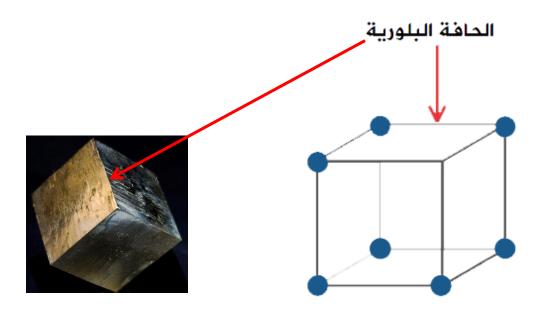
#### 2. شكل البلورة

نتيجة لتجمع ذرات المعدن الواحد مع بعضها وفق ارتباط معين، فأن هذا الارتباط يعطي شكل هندسي ثابت لايت أثر بحج البلورة سورة سواءً كالتابية المراييات المراييات



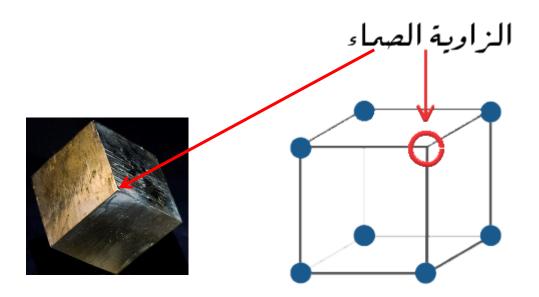
#### 3. حافة البلورة

هو الخط الناتج عن التقاء وجهين متجاورين، وعلى سبيل المثال: المكعب له اثنتا عشر حافة.



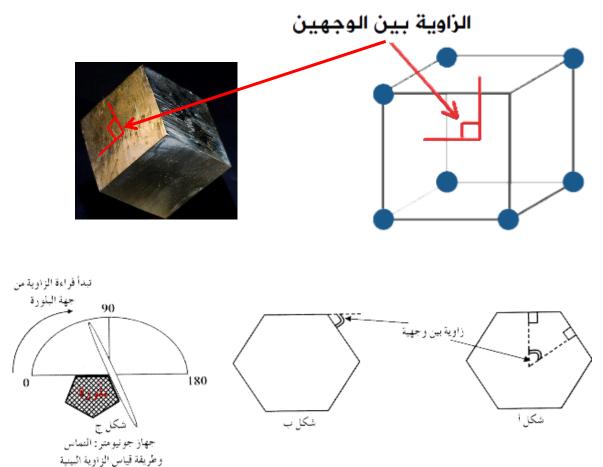
#### 4. الزاوية الصواء البلورية

هي الزاوية المتكونة نتيجة التقاء ثلاثة اوجه او اكثر في نقطة واحدة، وعلى سبيل المثال المكعب له ثمانية زواية صماء.



#### 5. الزاوية بين الوجمين

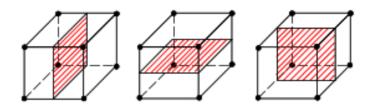
هي الزاوية المحصورة بين عمودين قائمين على سطحين متجاورين ، وهي تقاس بمقياس يدعى الكونيوميتر.



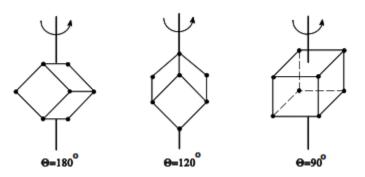
#### 6. عناصر التواثل البلورية

يحدد التماثل البلوري بالاعتماد على ثلاثة عناصر وهي:

أ. وستوى التواثل (عبارة عن سطح مستوي وهمي يعمل على قطع البلورة الى شطرين متشابهين بالصفات البلورية).



ho. ho وحور التواثل ( عبارة عن خط مستقيم و همي يمر داخل البلورة بحيث تدور البلورة حولة 360° معطية نفس الصفات البلورية للشخص الناظر ).



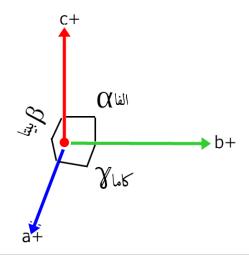
ج. وركز الثهائل (عبارة عن نقطة وهمية تقع داخل جسم البلورة ولا يشترط ان تكون في مركزها ، بحيث اي خط مستقيم يمر من خلالها يخرج من نفس العنصر البلوري فاذا دخل من سطح وجب ان يخرج من سطح واذا دخل من حافة يخرج من حافة ).

#### 7. الهحاور البلورية

للبلورة ثلاثة محاور بلورية وهمية (a ،و b ،و c) المحور c ينطلق من الاعلى الى الاسفل (محور عمودي)، المحور b ينطلق من النيمين الى اليسار (محور افقي)، المحور a ينطلق من الخلف (المنظور) الى الامام (الناظر) وهو (محور افقي). تتقاطع هذه المحاور البلورية الثلاثة في نقطة واحدة تدعى مركز البلورة، تربط هذه المحاور زوايا تختلف تسميتها بالاعتماد على المحاور البلورية وفق الاتى:

أ. الزاوية المحصورة بين المحور العمودي c والمحور الافقي b تدعى الفا  $\alpha$  بيتا  $\alpha$  الزاوية المحصورة بين المحور الافقين c والمحور الافقي a والمحور الافقي a والمحور الافقي على المحور الافقين a والمحور الافقين a و المحور المحور a و المحور الافقين a و المحور a و المحر a و المحور a و المحر a

يمكن ايجاز ماذكر بالشكل الاتي:



#### الانظوة البلورية

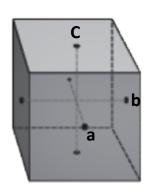
تصنف البلورة بالاعتماد على طول المحاور البلورية ( a و a ) ، ودرجة الزاوية مابين المحاور البلورية ( $\alpha$  و  $\alpha$  و  $\alpha$  ) الى ستة انظمة بلورية وهي :

#### 1. النظام المكعب ويمتاز بـ:

أ. المحاور البلورية الثلاثة متساوية بالطول (c=b=a).

ب. الزاوية بين المحاور البلورية الثلاثة قائمة (β و $\gamma$ و 90 = 0°).

ج. مثال على هذا النظام معدن الهاليت.



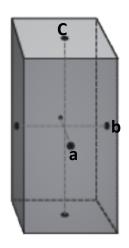


#### النظام الرباعي ويمتاز بـ:

أ. المحاور البلورية فيه اثنان متساويان بالطول (b=a) الافقيان، والمحور الثالث يخالفهم بالطول (c)
العمودي و هو على الاغلب اطول منهما.

ب. الزاوية بين المحاور البلورية الثلاثة قائمة  $(β ext{ e} γ ext{ e} β)$ .

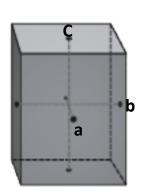
ج مثال على هذا النظام معدن الزركون.





#### النظام الهعين القائم ويمتاز بـ:

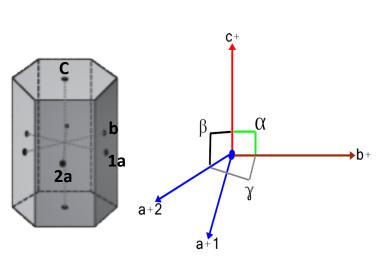
أ. المحاور البلورية الثلاثة غير متساوية بالاطوال ( $a \neq b \neq c$ ). ب. الزاوية بين المحاور البلورية الثلاثة قائمة ( $\beta$  و  $\gamma$  و  $\gamma$  = 00°). ج. مثال على هذا النظام معدن التوباز.





4. النظام السداسي ينفرد هذا النظام عن الانظمة الخمسة الاخرى باحتوائه على اربعة محاور بلورية فية المحور الافقي a مكرر وبذلك يصبح لهذا النظام ثلاثة محاور افقية ومحور عمودي واحد ويمتاز بـ: أ. المحاور البلورية الافقية الثلاثة متساوية بالطول a = a = a = a اطول منهما.

ب. الزاوية بين المحاور البلورية الافقية الثلاثة منفرجة (γ = °120) و (  $\beta$  و  $\alpha$  = 90°). ج. مثال على هذا النظام معدن الكوارتز.



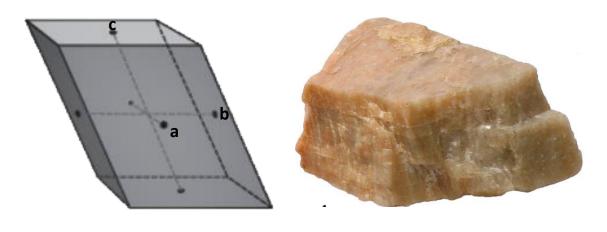


#### 5. نظام احادى الهيل ويمتاز بـ:

أ. المحاور الافقية الثلاثة غير متساوية بالطول (a + b + c).

ب. الزاوية ( $\alpha$  و $\gamma$  = 90°) والزاوية ( $\beta$  ≠ 90°).

ج. مثال على هذا النظام المعدن الارثوكليز.

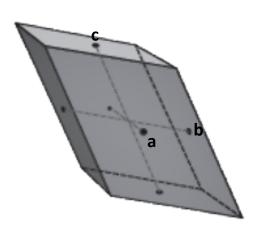


#### النظام ثلاثی الویل ویمتاز بـ:

أ. المحاور الافقية الثلاثة غير متساوية بالطول (a + b + c).

ب. الزواية بين المحاور البلورية الثلاثة غير قائمة (β و $\gamma$  و $\alpha$   $\neq$  00°).

ج. مثال على هذا النظام معدن الالبايت.

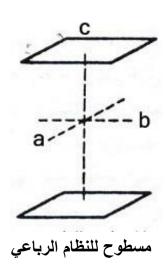


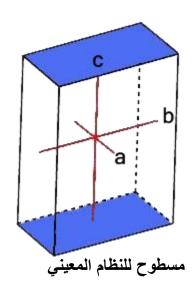


### الاشكال البلورية

#### 1. المسطوح

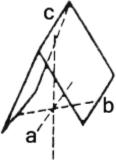
يطلق مصطلح المسطوح على جميع الانظمة البلورية المتكونة من وجهين (علوي و قاعدي) يقطعهما المحور العمودي c و يوازيان المحورين الاخرين الافقين a و d. يعتمد تسمية المسطوح على النظام وعلى سبيل المثال : مسطوح للنظام الرباعي ، مسطوح للنظام المعيني القائم ، مسطوح للنظام احادي الميل و..





#### 2. المسقوف

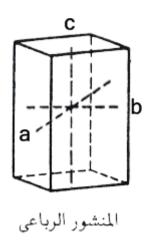
يطلق مصطلح المسقوف على الانظمة البلورية التي تتكون من وجهين متجاوين كلاهما يقطعان المحور العمودي c و احد المحاور الافقية b وكلاهما يوازيان المحور الافقي الاخر. يعتمد تسمية المسقوف على النظام البلوري وجميع الانظمة لها مسقوف عدا النظام السداسي و ثلاثي الميل، مثل مسقوف للنظام الرباعي.



المسقوف

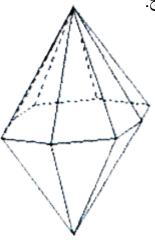
#### 3. المنشور

يطلق مصطلح على الانظمة البلورية التي تتكون من وجهين زاكثر، كل وجه يقطع احد المحاور البلورية الافقية a و b و كلاهما يوزيان المحور العمودي c ، يعتمد تسمية المنشور على عدد الاوجة و هو يطابق جميع الانظمة عدا النظام ثلاثي الميل ، و على سبيل المثال : منشور رباعي الاوجة.

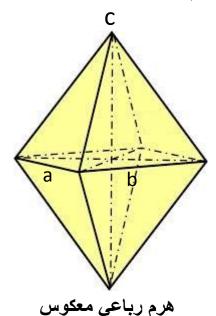


#### 4. المرم

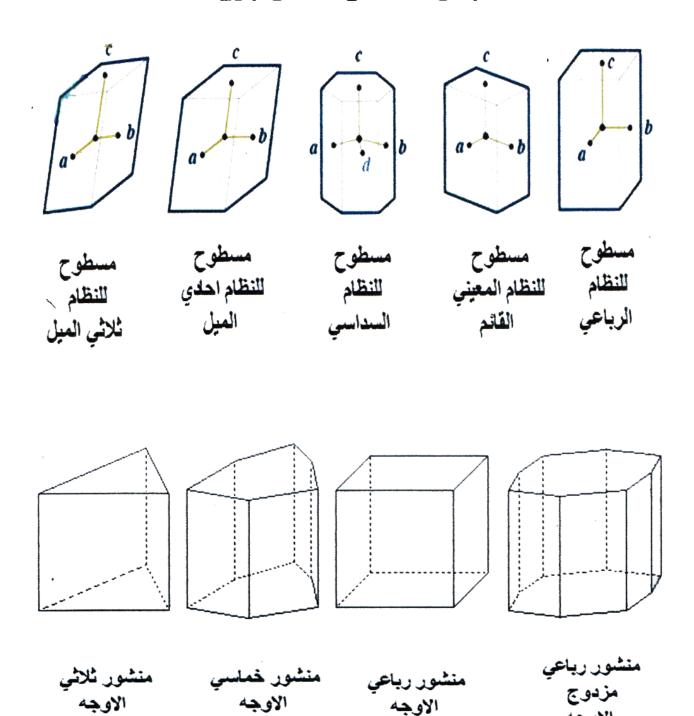
يطلق مصطلح على الانظمة البلورية التي تتكون من وجهين واكثر، وكل وجه ياخد شكل المثلث. كل وجه من هذه الاوجه يقطع المحور العمودي c واحد المحاور الافقية ويوازي المحور الافقي الاخر، يعتمد تسمية الهرم على عدد الاوجة وعلى سبيل المثال هرم سداسي مزدوج.

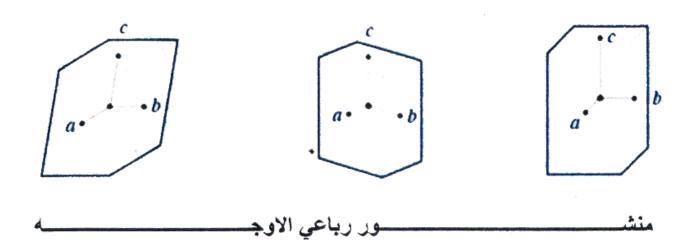


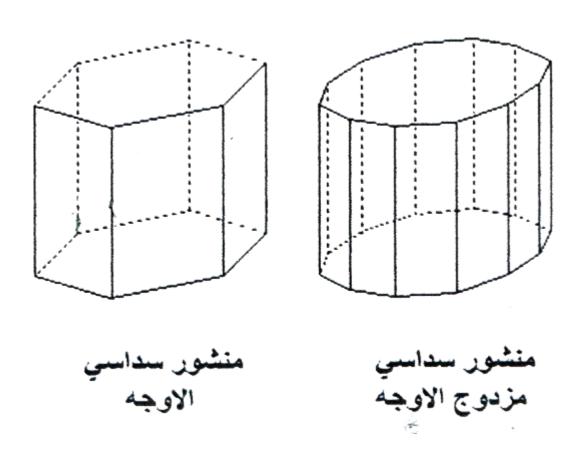
هرم ربا*عي* مزدوج معكوس

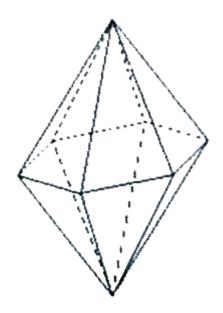


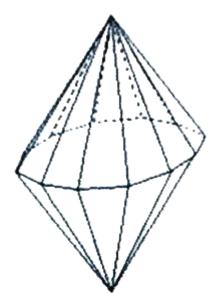
# بعض الاوثلة على الاشكال البلورية

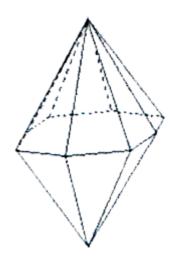






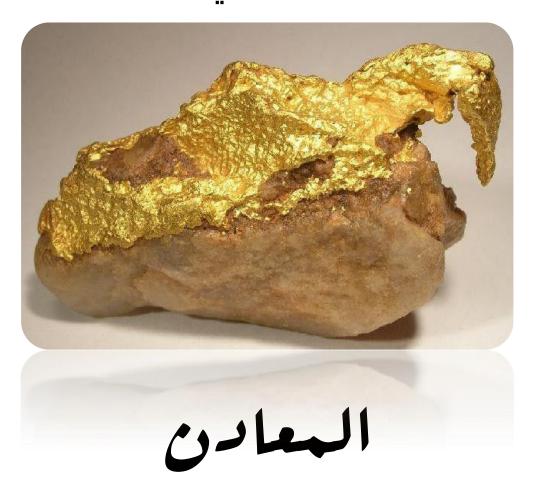






هرم رباع*ي* مزدوج معكوس

# المحور الثاني



الصفات الفيزيائية للمعادن وتشول :

الخواص الضوئية

الخواص التهاسكية

الشكل البلوري للهعادن

الخواص الخاصة

محاضرات جيولوجيا الهندسية العملي – للاقسام كافة اعداد التدريسي مازن فاضل خضير

المعادن هي مواد غير عضوية، لها شكل بلوري معين وتركيب كيميائي وصفات فيزيائية ثابتة.

#### الصفات الفيزيائية للهعادن

### اولاً \_ الخواص الضوئية وتشهل :

#### 1. اللون

لون المعدن من اهم الخواص الطبيعية للتعرف على بعض المعادن ذات اللون الثابت، وعلى سبيل المثال معدن الكبريت لونه اصفر فاقع، معدن المكنتايت لونه اسود ، ومعدن البايرايت لونه اصفر برونزي (ذهب كاذب).



الكبريت الوكنتايت البايرايت

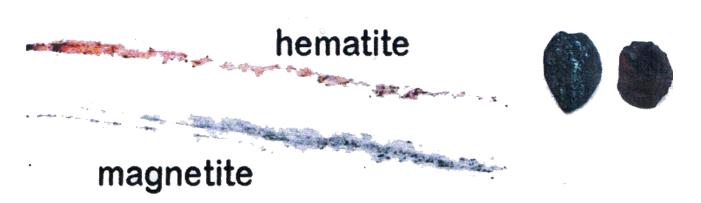
في حين يظهر بعض المعادن باللون المخالف للونه الحقيقي ، بسبب وجود الشوائب، وعلى سبيل المثال معدن الكوارتز يظهر باللون الوردي بسبب احتوائة على اكاسيد حديد حمراء، كذلك ينطبق هذا الحال على معدن العقيق. لذلك لا يمكن استخدام خاصية اللون لوحدها كمؤشر للتعرف على نوعية المعدن.



الكوارتز الوردى العقيق

#### 2. الهخدش

هو اللون الذي يظهر على المحك ويعرف بالمسحوق المعدن ، لون المسحوق من الصفات المهمة والمميزة لبعض المعادن و لايشترط ان يكون لون المسحوق مطابق للون المعدن، ويمكن الحصول على مخدش المعدن ( المسحوق) من خلال حك المعدن على قطعة خاصة من الخزف البلوري البيضاء وبذلك يظهر لون مسحوق المعدن على سطح الخزف بشكل خط يمكن تميز لونه بسهولة. وعلى سبيل المثال معدن المهيتايت لونه اسود ولكن مخدشة احمر، وهذا عكس معدن المكنتاتيت واحياناً يكون هناك معدن مختلف بالمظهر لكن له نفس لون المخدش لانه متكون من نفس المواد الكيميائية.





#### 3. البريق

هو الضوء المنعكس من سطح المعدن، وهو على نوعين رئيسين وهم:

3.1. البريق الفلزي: تمتاز به سطوح المعادن العنصرية مثل معدن الذهب، الفضة، والبايرايت





الذهب الفضة

3.2. البريق اللافلزي: تمتاز به سطوح المعادن لا عنصرية ويشمل:

3.2.1. بريق للفلزي زجاجي مثل الكالسايت.



# 4.2.2. بريق للفلزي هاسي مثل الماس.



4.2.3. بريق للفلزي صوغي مثل الكهرمان.



4.2.4. بريق للفلزي لؤلؤي مثل اللؤلؤ.



# 4.2.5. بريق للفلزي معتم مثل الكاؤولينايت.



3.2.6. بريق لا فلزي حريري مثل الجبس الليفي.



### 4. الشفافية

قدرة المعدن على امرار الضوء من خلاله وتقسم المعادن من حيث الشفافية الى ثلاثة انواع وهي :

#### **4.1. الوعادن الشفافة** مثل الكوارتز.



#### 4.2. الوعادن نصف شفافة مثل الاوبال.





#### 4.3. المعادن غير الشفافة مثل الكالينا.



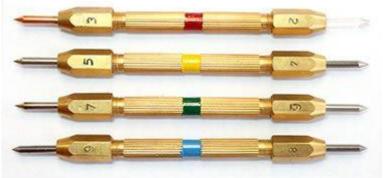
ثانياً\_الخواص التواسكية وتشول :

#### 1. الصلادة

هي درجة مقاومة سطح المعدن لعملية الخدش. المعدن الذي يخدش الاخر اذاما حُكك على سطحة يعتبر اصلد منه ، وهذه الصفة من اهم الصفات التي يمكن من خلالها يمكن تميز المعادن، تقاس درجة الصلادة باستخدام مقياس موهس، بالاعتماد على هذا المقياس رتبت عشرة معادن ترتيباً تصادياً.







مقياس الصلادة مومس

### ترتيب المعادن حسب درجة صلادتها تصاعدياً

درجة الصلادة	صورة المعدن	المعدن	ت
1		تاك Talc	1
2		جبس Gypsum	2
3		کالسایت Calcite	3
4		فلورايت Fluorite	4
5		اباتایت Apatite	5
6		ار ثوكليس Feldspar	6
7		کوارنز Quartz	7
8		توباز Topaz	8
9		کورندوم Corundum	9
10		ماس Diamond	10

ويمكن تحديد درجة الصلادة باستخدام ادوات اخرى عادةً ماتكون متوفرة لدى الجيولوجيون في الحقل او المختبر وهذه المواد مدرجة بالجدول الأتي:

درجة الصلادة التقريبة	الاداة	ت
1	لب قلم الر صياص	1
2.5	ظفر الاصبع	2
3	قطعة نقود نحاسية	3
5.5	سكين الجيب	4
6.5	مبرد او لوحة مخدش	5
Hardness tests		
mineral on mineral	fingernail penny	
knife	file glass	
Streak test for color	Labeling	
	Single Pasself Pasself Rose	

#### 2. الانفصار

هو قابلية المعدن على الانشقاق الى اجزاء في اتجاهات معينة ومنتظمة على امتداد المستويات ضعيفة الترابط في البناء البلوري اذا ماطرقة طرقاً خفيفاً. ويمكن تقسيم انواع الانفصام الى:

**2.1. معدن كامل اللنفصام** ( يطلق على المعدن عندما يكون سهل شطر الى رقائق ذات سطوح متوازية كما في معدن المايكا).



2.2. وعدن جيد الانفصام ( يطلق على المعدن حينما يكون انشقاقه على طول مستويات الانفصام ، تشبة سطوح المكسر غير مستوية كمعادن الفادسبار)



# 2.3. وعلان غير كاولة الانفصاو (يطلق على المعدن حينما يكون انشقاقه غير كامل ، كمعادن الاباتايت)



### 2.4. وعادن عديوة اللنفصاو (يطلق على المعدن حينما يكون انشقاقه منعدم، كمعادن الكوارتز)



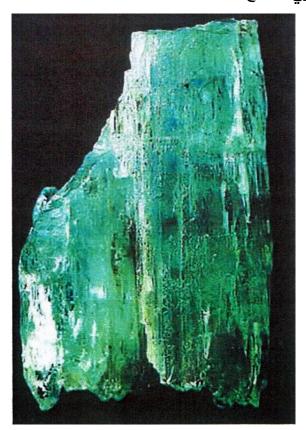
### 3. **الهكسر**

هو شكل السطح الناتج عن كسر المعدن صناعياً باله حادة ( مطرقة حديد)، قد يكون هذا الشكل:

## 3.1. وكسر وستوي: السطح مستوي املس تقريباً



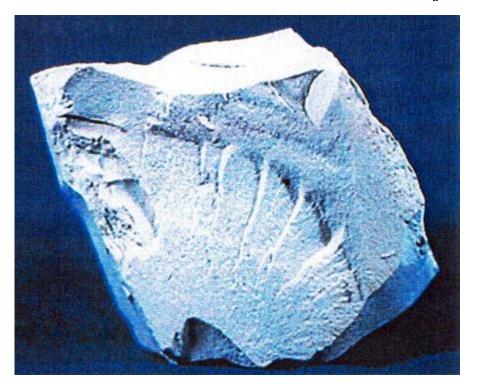
# 3.2. وكسرغير وستوي : سطح المكسر خشن.



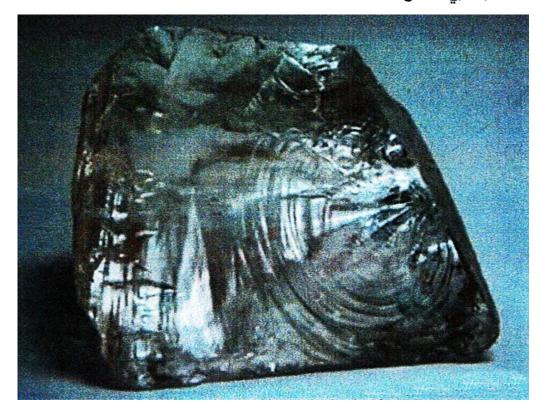
# 3.3. وكسروسنن: سطح المكسر ذو بروزات او نتوءات حادة مدببة



3.4. وكسر ترابي: سطح المكسر غير منتظم كما في معادن الترابية



### 3.5. وكسر محاري: سطح المكسر يشبة الى حدما شكل صدفة المحار



#### 4. الوزن النوعي

هو النسبة بين وزن المعدن الى وزن حجمي من الماء. وعلى سبيل المثال اذا قلنا ان الوزن النوعي للكوارتز 2.65 فهذا يعني ان هذه القطعة الحجمية من الكوارتز تعادل 2.65 مرة من حجم الماء الذي له نفس الوزن. وعلى اساس الوزن النوعي تقسم المعادن الى ثلاثة مجاميع وهي :

- 4.1. معادن خفيفة الوزن النوعي اذا كان وزنها اقل من 2.5.
- 4.2. معادن متوسطة الوزن النوعى اذا كان وزنها بين 2.5 و 4.5.
  - 4.3. معادن ثقيلة الوزن النوعى اذا كان وزنها اكبرمن 4.5.

# ثالثاً\_ الشكل البلوري للمعادن

يتبلور كل معدن من المعادن بشكل ينفرد به عن سواء، وذلك عندما تتوفر للمعدن الظروف الملائمة التي تواكب تكونه.

# رابعاً\_الخواص الخاصة

لكل معدن صفات حسية خاصة به كالطعم ، الرائحة ، والملمس يتميز بيها عن غيره.

ŋ		1	2	m	4	S	9	7	00	6	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21
<b>1</b>	اللون	اسوډ او رصاصي	رصاصي فضي	اصفر ذهبي	ابيض	جوزي محمر	اسود	ابيض شفاف	وردي	رصاصي	البن	اخضر	ازىق	lmgr	lmec	رقيق شفاف	lunge	اخضر	اخضر	اييض	. <del>1</del> 5	اخضر
	المختش	large	lange	lange	ابيض	جوزي يجمر	اسور	Vig. 44	ابيض	اييض	ابيض	ابيض	ابيض	ابيض	ابيض		اسود	ابيض	ابيض	ابيض	ابيض	اسفا
<u>'</u>	البريق	ظزي	道で	فلزي	VAIC S	والزي	فلزي	لاطري	Val's	وفلزي	Váli, o	Vál. a	لافلزي	لإفلزي	وظزي	وفلزي	val: 2	يطزي	لإفلزي	لاطري	Valica	Vall o
	الشقافية	.4	1	.1	io id	Ą	Ą	شفاف	1	Ą	شفاف	4	.¥	1	يق	شفاف	, al	. <u>1</u>	Ą		a a	
القصائص التعاسكي	المكسر	خشن مسنن	نظن عييه	15	مستوي	خشن مستن	المالين خلان	عاري	مستوي	مستوي	مستوي	1115	خشن	خشن	خشن	مستوي	مستوي	غير مستوي	ı	خشن	45	****
	المالابة	2-1	4-3		4	S	9	7	8	4-3	2	9	7	6-5	6-5	2	8	2	2	2	•	u
	القواصم	موجودة او	20,46.29	2000	25.55.50	موجودة	غير موجودة	غير موجودة	موجودة	25.45.50	موجودة	غير موجودة	غير موجودة	موجودة	غير موجودة	موجودة	موجودة	مؤجودة	غير موجودة	غير موجودة	مؤجودة	9 3 4 7
الوزن	ā,	متوسط	نقيل او عالي	نقیل او عالی	ide	وسطاو ثقيل	عالي	14	14	114	iği	117	aligned.	aig med	and and	iđị	متوسط	متوسط	ظيف	idi	متوسط	Jan ein
	البوري	- stlm	7	<b>y</b> .	Ž,		7	مذاس	7	atlan	احادي الميل	معيني قالم	عاس	احادي الميل	احادي الميل	احادي الميل	احادي الميل	احادي الميل	احادي الميل	احادي الميل	احادي المزل	175
خمائمن .	1	ملسن دهني	Lang State	کاله نطس	ملح الطعام	اهر دهي	مقاطيس	26. (4)3	كأله مساورن	كراتيت الارشيات	شفاف	اففر		اسود صفائحي	مربع مكتمل	وريقات	- Amilia	عروق بيضاء	مسحوق تبني	مسحوق اييض	えっき	200 00 12
الصيغة الكيميانية		Ċ	PbS	FeS2	NaCl	Fe203	Fe304	SiO2	CaCO3	CaCO3.MgCO	CaSO4.2H2O	•					,					
اسم المعن		كرافيت	كالبنا	بايرائ	مالايت	الإماثالية	ماكنيتايت	كوارتز	كالسابث	نولومايت	٦	الاولفين	تورمالين	الاوجاين	هر <u>نائن</u>	ماسكوفايت	بايوتاين	كلوريت	المونتمور يلونيت	الكاؤوليتليت	ارثوكليس	No 100 1 100

Ü

# بعض نماذج معادن

Dolomite	Chlorite	Calcite	Biotite	Augite
Kaolinite	Hematite	Halite	Gypsum	Graphite
Olivine	Muscovite	Magnetite	Labradorite Madagascar	Labradorite
Alexandrite	Alabaster	Agate	Pyrite	Orthoclase
		Amethyst	Amber	Amazonite
Anthracite	Andalusite			
		TO THE REAL PROPERTY.		
Aventurine	Autunite	Argonite	Aquamarine	Apatite
Rlug Laga	Rlandstone	Porul	Rarita	Agusto
Blue Lace Agate	Bloodstone	Beryl	Barite	Azurite

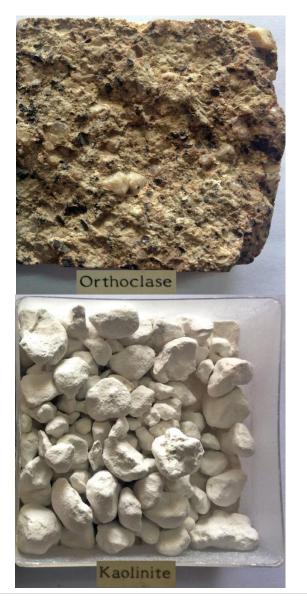








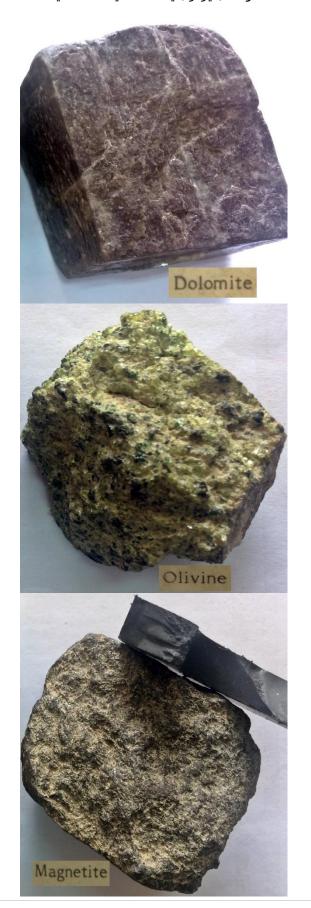












# اعداد التدريسي مازن فاضل خضير

محاضرات جيولوجيا الهندسية العملي – للاقسام كافة







# المحور الثالث



تعريف الصخور

انواع الصخور

صفات الصخور

محاضرات جيولوجيا الهندسية العملي – للاقسام كافة اعداد التدريسي مازن فاضل خضير

#### الصخور

تعرف الصخور على أنها عبارة عن مجموعة من المعادن المترابطة معاً، وتوجد في الطبيعة فهي جزء من قشرة الأرضية، حيث تختلف أنواعها باختلاف العديد من الخصائص الطبيعية الخاصة به، فكل نوع خضع لظروف طبيعية معينة ساعدت على تشكيله، إضافة إلى أن أغلب تكوينها كانت نتيجة ترسبات رملية مضت عليها العديد من السنوات.

#### انواع الصخور وصفات الصخور

#### 1. الصخور الرسوبية



تصنف الصخور الرسوبية الى:

1.1. صخور رسوبية فتاتية : وهي أكثر أنواع الصخور الرسوبية شيوعًا وهي التي تتشكّل من تراكم الرسوبيات المفككة على سطح ألارض.



1.2. الصخور الرسوبية الكيويائية: تتكون الصخور الرسوبية كيميائية النشأة نتيجة للتفاعلات الكيميائية المختلفة او تتكون هذه الصخور نتيجة ترسيبها من محاليل تحتوي علي مواد مذابة وعندما ترتفع درجة تركيز ها نتيجة تبخر هذه المحاليل أي عندما يصل تركيز المعادن الذائبة في مسطح مائي حد الاشباع ترتسب بلورات المعادن من المحلول، و تهبط الى القاع. تقسم هذه الصخور الى ثلاثة انواع وهي (الجيرية، وسيليسية, وتبخيرية).





1.3. الصخور الرسوبية العضوية: تتكون الصخور الرسوبية الكيميائية الحيوية من بقايا الكائنات الحية (نباتية – حيوانية) كانت تعيش في الماضي. وهي على قسمين الاول نباتي مثل حجر الفحم، والثاني حيواني مثل حجر الكلسي الاحفوري.



### 2. الصخور الوتحولة



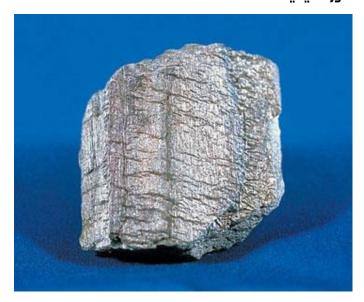
تصنف الصخور المتحولة بالاعتماد على النسيج الى قسمين:

### 2.1. الصخور الوتحولة الصفائحية :

#### 2.1.1. الصخور الاردوازية



### 2.1.2. الصخور الفايلايت



2.1.3. الصخور الشيستوزية



2.1.4. الصخور النيسية



### 2.1.5. الصخور الأهفيبولايت



2.1.6. الصخر الاخضر



## 2.2. الصخور الهتحولة غير الصفائية وتشمل:

## 2.2.1. صخور الرخام



2.2.2. صخور الكوارتزيت



### 3. الصخور النارية



أبرز أنواع الصخور النارية:

3.1. صخور نارية جوفية: حيث توجد في أعماق القشرة الأرضية مثل: صخور الكرانيت.



3.2. صخور نارية تحت السطحية: وتوجد في مسافة ليست عميقة وقريبة من قشرة الأرض مثل: صخور الدوليريت.



3.3. صخور نارية سطحية: تتكون على سطح القشرة الأرضية وهي ما يطلق عليها بالحمم البركانية ومن أبرز أنواعها: صخر البازلت.



# بعض امر صفات الصخور

	f			Mineral com	التركيب المعدني Mineral compos
الرطيب الصحرة Structure وStructure	lexture (	الرطب الطبيئي	Origin the second in the second	فاصي	حامضي
كتلئ	خشن	حامضي	برکالی او مطمی	Pyroxene	Quartz
مسامي	ناعم	متعلال	اغوار أو وسطي	Olivin	Feldspars
مسامات مختلفة	زجاجي	ब्रेज	أعماق او جوفي	Amphbal	Mica

40	1	1	2	3	4	2	9	7	00	6	10	11	12
المعلان	عربي	كوارتز، فلسبار، مايكا	کوارتز، فلسبار، مایکا	كو ارتز، فلسبار، مايكا	بایر وکسین، او افین، امفیول کو ار تز ، فلسیار ، مایکا	باير وكسين، او لغين، امغيبول	باير وكسين، او ثقين، امفيبول	كوارتز، فلسبار، ماليكا	كواريز، فلسيلر، مايكا	كوارين، فلسبلر، ماليكا	باير وكسينء اولتين، امغيول	کوارنز، فلسبلر، مالیکا	كوارتز، فلسبلر، مايكا
المعلان المكوثة لها	اتكليزي	Quartz, Feldspars, Mica	Quartz, Feldspars, Mica	Quartz, Feldspars, Mica	Pyroxene,Olivin,Amphbal ,Quartz,Feldspars,Mica	Pyroxene,Olivin,Amphbal	Pyroxene,Olivin,Amphbal	Quartz, Feldspars, Mica	Pyroxene,Olivin,Amphbal	Quartz, Feldspars, Mica	Pyroxene,Olivin,Amphbal	Quartz, Feldspars, Mica	Quartz, Feldspars, Mica
1,000	,	chair	chain	حامضي	متعلال	قاعدي	قاعدي	حامضي	حلمضي	متعلال	فاعدي	حامضي	حلمضي
45	_	جرفي	45	45	جرفي	46.00	جوفي	بركاتي	بركائي	بركاني	بركاتي	بركائي	بركاني
, (g)	الصفرة	শ্ব	न्नु	स्,	শ্ৰু	মু	মু	مسامي	amlan	مسامي	3	يركائي مسامي	مسامي
#		خشن	धिय + स्यूर	نظن	خشن	نظ	نظ	ناعم	ناعم	ناعم	ilar	ئامم زجاجي	ناعم
10.	1	رحساصي فاقح مع يقع يهضاه وموداه	وردي فقح مع يقع ييضاه كبيرة	اييض مع بقع سوناء مسفيرة وكليفة	رصاصي واسود وابيض	اسود رمسامس كليف		ترفي	ر مسلمس مع يقع سوداء مسئيرة	يني مصغر	hage	lange	رصاصي فاتع جدا
1	عرين	كرانيث	بورفريك كراتيت	الكرانودايورايت	كوارتز دايورايث	الكابرو	بيرا دونايت	كوارتز بورفيري	داسايت	هورن بليند الدسايت	الكالا بازلت	او بسديان	ييوممن
اسم الصخرة	انكليزي	granite .	Porphyritic granite	Grano diorite	Quartz diorite	Gabbroo	Peridotite	Quartz porphery	Dacite	Hornblende andesite	Alkali basalt	Obsidian	Pumice

# الصخور الرسوبية Sedimentary Rocks

## 1- ميكانيكية المنشأ

Ú	اسم الصفرة	حجم الحبيبات (مثم)	شكل الحبيبة	التركيب المعدني	المادة الرابطة او اللاحمة
13	Breccia البريشيا	4 -2	مستن	Quartz + feldspars + Mica	اكاسود الحدود
14	Conglomerate الكونكلوميرت	4-2	داتري	Quartz + feldspars + Mica	الموليكا
15	Sand stone الحجر الرملي	0.1-2	شبه مستن	Quartz + feldspars + Mica	اكامىرد الحديد
16	Silt stone حجر الغرين	0.01-0.1	شبه دائري	Quartz + feldspars + Mica	المبوليكا
17	Clay stone حجر الطين	< 0.01	دانري	Quartz + feldspars + Mica	عضوي

## 2- كيميائية او عضوية المنشأ

ت	اسم الصغرة	تفاعله مع HCL	الصلابة	المنشا
18	Lime stone Carborate	يتفاعل	صلب	غير عضوي
19	Fissiliferous Lime Stone	يتفاعل	صلب	عضوي / حيواني
20	Dolomite	يتفاعل	صلب	غير عضوي
21	Gypsum	لايتفاعل	ضعيف	غير عضوي
22	Chert	لايتفاعل	صلب	عضوي / حيواني
23	Lignite	لايتفاعل	ضعيف	عضوي / نباتي
24	Coal	لايتفاعل	ضعيف	عضوي / نباتي
26	Anthrcacite	لايتفاعل	ضعيف	عضوي / نباتي

### بعض نماذج الصخور











































محاضرات جيولوجيا الهندسية العملي – للاقسام كافة اعداد التدريسي مازن فاضل خضير