

الباب الثالث : المعادن / أولاً : الخواص البصرية فى المعادن

الخاصية	التعريف	الشرح والأمثلة																				
1- البريق	هو قدرة المعدن على عكس الضوء الساقط عليه .	<p>♣ (أ) بريق فلزى : له مظهر الفلزات حيث يعكس المعدن الضوء الساقط عليه بدرجة كبيرة فيبدو ساطعاً ، مثال ذلك الذهب والنحاس .</p> <p>♣ (ب) بريق لافلزى : يكون زجاجى - لؤلؤى - ماسى - حريرى ، وأقلها بريقاً الترابى أو الأرضى (مطفى غير براق) .</p>																				
2- الشفافية	هى قدرة المعدن على إنفاذ الضوء الساقط عليه .	<p>♣ (أ) معادن شفافة : يمكن الرؤية من خلالها بوضوح .</p> <p>♣ (ب) معادن نصف شفافة : نرى صورة غير واضحة من خلالها .</p> <p>♣ (ج) معادن معتمة : لاينفذ الضوء من خلالها .</p>																				
3- خاصية عرض الألوان	هى تغير لون المعدن عند تحريكه أمام عين الإنسان فى الإتجاهات المختلفة .	<p>♣ تميز الأحجار الكريمة وشبه الكريمة والتي تستخدم فى الزينة ومن أمثلتها :</p> <p>♣ (أ) معدن الماس : يفرق شعاع الضوء الساقط عليه نتيجة إنكساره إلى اللونين الأحمر والبنفسجى .</p> <p>♣ (ب) معدن الأوبال الثمين : يتميز بخاصية اللآلأة (خاصية عين الهر) وهى تموج بريق المعدن ذو النسيج الأليافى باختلاف إتجاه النظر إليه .</p>																				
4- اللون	هو طول الموجات الضوئية المنعكسة منه وتعطى الإحساس باللون .	<p>♣ (أ) معادن ثابتة اللون : يمثل اللون الحقيقى أو الأصلى مثل الكبريت أصفر اللون ، ومعادن المالاكيت أخضر اللون ويتركب من كربونات النحاس المانية (الجنزارة)</p> <p>♣ (ب) معادن متغيرة اللون مثل الكوارتز (ثانى أكسيد السيليكون) له ألوان متعددة :</p> <p>1- وردى - أرجوانى (أميشت) لإحتوائه على شوائب من أكاسيد الحديد أو المنجنيز .</p> <p>2- لبنى - أبيض بلون الحليب لإحتوائه على شوائب من فقاعات غازية كثيرة .</p> <p>3- لون الدخان الرمادى نتيجة كسر بعض الروابط بين ذرات عناصره .</p> <p>4- الكوارتز النقى يكون شفاف لا لون له ويسمى البلور الصخرى .</p> <p>♣ معادن السفاليريت (كبريتيد الزنك) لونه أصفر شفاف ويتحول إلى بنى بزيادة عدد ذرات الحديد فيه بنسبة قليلة تحل محل بعض ذرات الزنك بحيث لايتغير الترتيب الذرى للمعدن .</p>																				
5- المخدش	هو لون مسحوق المعدن ونحصل عليه بحك المعدن فوق قطعة من الخزف غير المصقول .	<p>♣ يتميز لون المخدش بأنه ثابت حتى فى المعادن المتغيرة اللون بتغير نوع أو كمية الشوائب فيها ، ولذلك فهو من الخواص الهامة فى التعرف على المعادن ، ويتفوق فى ذلك على اللون</p>																				
الخواص البصرية : هى الخواص التى تعتمد على تفاعل المعدن مع الضوء الساقط عليه والمنعكس منه																						
ثانياً : الخواص التماسكية فى المعادن																						
1- الصلادة	هى درجة مقاومة المعدن للخدش أو البرى .	<p>♣ مقياس موهس للصلادة : يتكون من 10 درجات أقلها تلك 1 وأعلىها الماس 10</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>تلك</td> <td>جبس</td> <td>كالكسيت</td> <td>فلورايت</td> <td>أباتيت</td> <td>أرثوكليز</td> <td>كوارتز</td> <td>توباز</td> <td>كوراندوم</td> <td>ماس</td> </tr> <tr> <td>1</td> <td>2</td> <td>3</td> <td>4</td> <td>5</td> <td>6</td> <td>7</td> <td>8</td> <td>9</td> <td>10</td> </tr> </table> <p>♣ الفرق بين درجات صلادة المعادن من 1 - 9 متساوى ، أما الفرق بين صلادة الكوراندوم والماس فهو كبير جداً ، وعند حك معدنين ببعضهما فإن المعدن الأعلى صلادة يخدش الأقل</p>	تلك	جبس	كالكسيت	فلورايت	أباتيت	أرثوكليز	كوارتز	توباز	كوراندوم	ماس	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
تلك	جبس	كالكسيت	فلورايت	أباتيت	أرثوكليز	كوارتز	توباز	كوراندوم	ماس													
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10													
2- الإنفصام	هو قابلية المعدن للتشقق على طول إمتداد مستويات ضعيفة الترابط نسبياً .	<p>♣ ينتج عنه سطوح ملساء عند الضغط على المعدن أو كسره ، ونراها ممثلة بخطوط منتظمة البعد والإتجاه على سطح ناعم للمعدن . وينقسم الإنفصام إلى :</p> <p>أ) إنفصام جيد فى مستوى واحد : مثل الميكافانجى ، الجرافيت قاعدى</p> <p>ب) إنفصام فى أكثر من مستوى : مثل الهاليت مكعبى ، الكالكسيت معينى</p> <p>ج) معادن لاتظهر فيها خاصية الإنفصام : مثل الكوارتز .</p>																				
3- المكسر	هو شكل السطح الناتج من كسر المعدن فى مستوى غير مستوى الإنفصام .	<p>♣ الشكل الناتج من المكسر لايتبع مستويات الإنفصام ، وينقسم المكسر إلى :</p> <p>أ) المكسر المحارى مثل الكوارتز . ب) المكسر الخشن وهو غير منتظم السطح .</p> <p>ج) المكسر المسنن يميز غالبية المعادن وينتج منه أسنان أو شظايا . د) المكسر المستوى .</p>																				
4- القابلية للطرق والسحب	هى قابلية المعدن للتشكل بالطرق إلى رقائق وبالسحب إلى أسلاك .	<p>♣ توجد هذه الخاصية فى المعادن الفلزية مثل الذهب والفضة والنحاس .</p> <p>♣ أما المعادن القابلة للكسر وتفتت عند الطرق عليها فلاتوجد فيها هذه الخاصية .</p> <p style="text-align: center;">hassan.metwally@yahoo.com</p>																				

س1 : بم تفسر : يمكن استخدام خاصية الصلادة فى التفريق بين الأحجار الكريمة الطبيعية والأخرى المقلدة صناعياً .

ج : 1- **الأحجار الكريمة الطبيعية** (المعادن الثمينة) صلادتها مرتفعة أغلبها تزيد صلادته عن 7,5 فلاتنخدش بسهولة بالإضافة إلى ألوانها الجذابة

2- **أحجار الزينة المقلدة صناعياً** صلادتها منخفضة تقل عن 6 فتنخدش بسهولة لأنها مصنوعة من مواد زجاجية أو أكسيد ألومنيوم وألوانها زاهية .

س2: اشرح كيف يمكن تعيين صلادة معدن في الحقل أو المعمل؟

- ج: يتم ذلك كما يأتي: أ) استخدام أقلام الصلادة: وهي مصنوعة من سبائك ذات درجات صلادة محددة.
 ب) استخدام أدوات شائعة الاستعمال: في حالة عدم توافر أقلام الصلادة ومن أمثلتها:
 1- **ظفر الإنسان**: صلادته 2,5 أى يخدش التلك والجبس ولا يخدش الكالسيت. 2- **نصل السكين أو قطعة زجاج نافذة**: صلادتها حوالى 5,5.
 3- **لوح المخدش الخزفي**: صلادته 6,5.
 4- **ميرد صلب**: صلادته 7.
 ويلاحظ أن أغلب المعادن الشائعة صلادتها أقل من 6,5 مما يسهل التعرف عليها.

- ❖ **خواص فيزيائية أخرى ذات قيمة في التعرف على المعادن**: 1- **الوزن النوعي**: حيث تتراوح المعادن بين الخفيفة والمتوسطة الثقل والثقيلة
 2- **الخواص المغناطيسية**: إنجذابها أو تنافرها مع المغناطيس. 3- **الخواص الحرارية**: القابلية للإنصهار ودرجة الإنصهار.
 4- **خواص أخرى مساعدة**: مثل مذاق المعدن (ملحى - مر) وملمسه ورائحته.

- ❖ **العلاقة بين الصخور والمعادن**: 1- المعدن هو الوحدة الأساسية التى يتكون منها الصخر.
 2- بعض الصخور تتكون من معدن واحد مثل صخر الحجر الجيري الذى يتكون من معدن الكالسيت (كربونات الكالسيوم).
 3- غالبية الصخور تتكون من عدة معادن متماسكة يحتفظ كل معدن بخواصه وتشارك هذه المعادن فى صفات مشتركة فالصخر الناري تبلر من المجما بانخفاض صغير فى الحرارة والضغط والصخر الرسوبي مثل الغرين المكون لتربة مصر الزراعية تتقارب حبيباته فى الحجم والوزن النوعي
 4- المعادن المعروفة يزيد عددها عن 2000 معدن أما المعادن ذات القيمة الاقتصادية فلا تزيد عن 200 معدن.
 5- معادن القشرة الأرضية تقدر بالعشرات وتنقسم لعدة مجموعات وأكثر المجموعات المعدنية شيوعاً فى صخور القشرة الأرضية: هي مجموعة **السيليكات** تليها مجموعة **الكربونات** ثم المعادن الاقتصادية من أكاسيد وكبريتيدات ومعادن عنصرية منفردة.

- ❖ **عرف الإنسان المعادن والصخور منذ قديم الأزلي**. ناقش هذه العبارة.
 1- استخدم إنسان العصر الحجري صخر الصوان فى عمل سكاكين وحراب لصيد الحيوانات والدفاع عن نفسه.
 2- استعمل الأصباغ المعدنية ممثلة فى المغرة الحمراء والصفراء فى الرسم على جدران الكهوف التى يعيش فيها.
 3- ازدهرت صناعة الفخار من معادن الطين بعد أن عرف الإنسان النار.
 4- كان المصري القديم أول من استخدم الأحجار زاهية اللون فى الزينة ومنها الفيروز والزمرد والأميشت والمالاكيت.
 5- واستخدم أيضاً الفلزات مثل النحاس والذهب بعد تشكيلها فى أغراض متعددة فى حياته.

- ❖ **تعريف المعدن**: يتغير من شخص لآخر: 1- الرجل العادي: المعدن مادة ذات قيمة اقتصادية تستخرج من باطن الأرض.
 2- **الجيولوجي المتخصص فى علم المعادن**: المعدن مادة صلبة غير عضوية تتكون فى الطبيعة ولها تركيب كيميائي محدد وشكل بلورى ثابت
 3- **المشتغل بالجيولوجيا الاقتصادية**: مواد الوقود من فحم وبتترول سائل من أصل عضوى هي أيضاً مواد معدنية رغم أنها لا تتفق مع شقين من التعريف السابق للمعدن فالبتترول سائل ومن أصل عضوى والفحم كونه النباتات وليس له شكل بلورى وليس معدن حسب الجيولوجي المتخصص
 4- **الشق الأساسى فى تعريف المعدن**: هو كونه مادة متبلرة يتحكم النظام البلورى لها فى شكل المعدن وخصائصه الطبيعية والكيميائية.

- ❖ **تكوين المعادن**: 1- **معادن عنصرية**: تتكون من عنصر واحد مثل الذهب والكبريت والجرافيت.
 2- **معادن مركبة**: تكون من اتحاد عنصرين أو أكثر ترتبط لتكون مركب ثابت.
 3- **التركيب الكيميائي للمعدن**: القليل منها المعادن ذات تركيب كيميائي ثابت مثل الكوارتز (المرو) الذى يتكون من ثانى أكسيد السيليكون وغالبية المعادن يتغير تركيبها الكيميائي ولكن دون أن يتغير الترتيب الذرى.
 ❖ يجب على الإنسان التعرف على مكونات القشرة الأرضية ليستفيد من خيراتها بزراعة تربتها وبناء المساكن من صخورها ويتقى شرورها كالزلازل
 ❖ **العناصر المكونة لصخور القشرة الأرضية**: تعرف الإنسان على أكثر من 100 عنصر حيث أن 8 عناصر منها تكون أكثر من 98% بالوزن من صخور القشرة الأرضية وتترتب تنازلياً كما يأتي:

الأوكسجين	السيليكون	الألومنيوم	الحديد	الكالسيوم	الصوديوم	البوتاسيوم	الماغنسيوم
46,6 %	27,7 %	8,1 %	5 %	3,6 %	2,8 %	2,6 %	2,1 %

❖ باقى العناصر نسبتها 1,5% وتكون: **معادن اقتصادية** (نحاس ورساوص وقصدير) - **معادن نفيسة** (ذهب وبلاتين وماس) - **الوقود** (فحم وبتترول)

❖ **الهيكل البنائي للمعدن**: هو تراص ذرات العناصر المكونة له وترابطها فى صفوف متكررة منتظمة فى ترتيب هندسى ينتج عنه الأوجه البلورية.

❖ **الأوجه البلورية**: هي أسطح مستوية خارجية يتحدد وضعها تبعاً لطريقة ترتيب الذرات فى الهيكل البنائي للمعدن.
 س: بم تفسر: يكون وضع الأوجه البلورية ثابت مع اختلاف حجمها تبعاً لدرجة النمو.

ج: لأنها تعبر عن ترتيب ووضع الذرات فى الهيكل الداخلى للمعدن وهذا الترتيب ثابت لا يتغير بنمو البلورة وزيادة حجمها.
 ❖ **التمائل البلورى**: هو وجود أوجه بلورية متشابهة على جوانب البلورة. **البلورة المكعبة** على أكبر عدد من عناصر التماثل البلورى لأنها تكون متساوية الأبعاد ومحاورها الثلاثة متعامدة. ♥ وتقل درجة التماثل فى البلورات الأخرى مع اختلاف أطوال المحاور وتغير الزوايا بينها.

❖ **الشكل الخارجى للبلورة**: س: يتحدد الشكل الخارجى للبلورة تبعاً لدرجة نموها فى الإتجاهات الثلاثة للفضاء. اشرح هذه العبارة.

- ج: 1- **متساوية الأبعاد**: إذا نمت فى الإتجاهات الثلاثة بنفس الدرجة وتكون ذات درجة تكور عالية أى أقرب إلى شكل الكرة أو المكعب.
 2- **عمدانية**: إذا نمت فى إتجاه واحد أكثر من الإثنين الآخرين.
 3- **إبرية**: إذا نمت فى إتجاه واحد أكثر من الإثنين الآخرين مع زيادة الإستطالة فى هذا الإتجاه.
 4- **قرصية**: إذا نمت فى إتجاهين أكثر من الإتجاه الثالث.
 5- **صفاحية**: إذا نمت فى إتجاهين أكثر من الإتجاه الثالث مع زيادة نسبة التفلطح.