

مراجعة الدرس

1- الفكرة الرئيسية : أفسر: لماذا تعد المعادن مواد بلورية؟
لأن المعادن تمتاز بتركيب كيميائي وبناء ذري داخلي منظم، يظهران على شكل بلورات.

2- أوضح خصائص نظام المكعب.
يمتاز المكعب بوجود ثلاثة محاور تناول متساوية ومتعاومنة على بعضها.
وله (6) أوجه متشابهة، و(8) زوايا مجسمة، و(12) حافة بلورية، وقيمة الزاوية بين الوجهين (90°) .

3- أتبع أوجه الشبه والاختلاف بين نظامي: أحادي الميل وثلاثي الميل؛ من حيث المحاور .

أوجه الشبه: يمتاز كل منها بوجود ثلاثة محاور غير متساوية في الطول
4- أبين الفرق بين خاصيتي الحاكمة واللون في المعادن.

الحاكمة هي لون مسحوق المعادن، أما اللون فيمثل اللون الخاص لكل معادن.

5- أتوقع الخصية الفيزيائية الأكثر استخداماً في تعرف المعادن.
التسلاوة.

6- أحدد: إذا أعطيت المعادن الثلاثة: الجبس، والكالسيت، والأورثوكليز من دون أن تعرفها؛ فكيف يمكن أن تحدد قساوتها كل منها؟

أحاول أن أخذ المعادن الثلاثة بظفر الأصبع، المعادن الذي يخدش تكون قساوته أقل من (2.5) وهو معادن الجبس ذو القساوة (2)، ثم أحاول أن أخذ المعادن الآخرين بعملة نحاسية، والمعادن الذي يخدش تكون قساوته أقل من (3.5) وأكبر من (2.5) وهو الكالسيت ذو القساوة (3)، والمعادن الثالث أحاول أن أخذشه بلوحة الحاكمة، فإذا خدش تكون قساوته أقل من (6.5-7) وأكبر من (3.5)، وهو معادن الأورثوكليز ذو القساوة (6).

7- أكمل المخطط الآتي:

<p>خصائصه الفيزيائية: اللون، الحكاكة، البريق، الانفصال، المكسر، القساوة.</p>	<p>المعدن: هو مادة صلبة نفية تكونت طبيعياً من أصل غير عضوي، وله تركيب كيميائي محدد (متوازن التركيب)، وبناء ذري داخلي منتظم.</p>
<p>المعدن</p>	<p>أمثلة متممة: الجبس، الكالسيت، الكوارتز</p>