

مراجعة الدرس

1- الفكرة الرئيسية : أفسر: لماذا تعد المعادن مواد بلورية؟

لأن المعادن تمتاز بتركيب كيميائي وبناء ذري داخلي منتظم، يظهران على شكل بلورات.

2- أوضح خصائص نظام المكعب.

يمتاز المكعب بوجود ثلاثة محاور تناظر متساوية ومتعامدة على بعضها. وله (6) أوجه متشابهة، و(8) زوايا مجسمة، و(12) حافة بلورية، وقيمة الزاوية بين الوجهين. (90°)

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

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

الحكاكة هي لون مسحوق المعدن، أما اللون فيمثل اللون الخاص لكل معدن.
5- أتوقع الخاصية الفيزيائية الأكثر استخدامًا في تعرف المعادن.

القساوة.

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

أحاول أن أخدش المعادن الثلاثة بظفر الأصبع، المعدن الذي يخدش تكون قساوته أقل من (2.5) وهو معدن الجبس ذو القساوة (2)، ثم أحاول أن أخدش المعدنين الآخرين بعملة نحاسية، والمعدن الذي يخدش تكون قساوته أقل من (3.5) وأكبر من (2.5) وهو الكالسيت ذو القساوة (3)، والمعدن الثالث أحاول أن أخدشه بلوح الحكاكة، فإذا خدش تكون قساوته أقل من (6.5 - 7) وأكبر من (3.5)، وهو معدن الأورثوكليز ذو القساوة (6).

7- أكمل المخطط الآتي:

