

أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

الفكرة الرئيسة: أذكر الخصائص الفيزيائية لكل من المواد الأيونية، والتساهمية، والفلزية.

السؤال الثاني:

أصنف المواد الآتية إلى مواد موصلة للتيار الكهربائي وأخرى غير موصلة:

- حبيبات السكر الصلب.
- KCl مصهور .
- $MgCl_2$ ملح الصلب.
- Al فلز .
- NaCl محلول .

السؤال الثالث:

أقارن بين المواد الأيونية والتساهمية والفلزية، كما في الجدول الآتي:

التوصيل الكهربائي		نوع الرابطة	المادة
المصهور	الصلب		
			الأيونية
			التساهمية
			الفلزية

السؤال الرابع:

أكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الآتية: نترات الصوديوم، كبريتات المغنيسيوم، أكسيد الكالسيوم.

السؤال الخامس:

أفسر: يصعب الفصل بين الأيونات السالبة والأيونات الموجبة في البلورة الأيونية.

السؤال السادس:

تحفيز: ما تكافؤ كلٍّ من المجموعتين: NH_4 ، و CrO_4 في المركب الآتي: $(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$ ؟