

الهدف	ما هي خواص المركبات الأيونية؟
اسم الطالبة - الصف	الثامن /
1 أي الخواص الآتية تصف محلول المركب الأيوني ؟ A. موصل جيد للتيار الكهربائي. B. درجة غليان منخفضة. C. درجة انصهار منخفضة. D. موصل رديء للتيار الكهربائي.	
2 يعتبر أكسيد الماغنيسيوم مركباً أيونياً ، ما الخاصية التي يمتلكها باعتقادك ؟ A. حالته الفيزيائية سائلة. B. درجة غليان منخفضة. C. درجة انصهار منخفضة. D. درجة انصهار وغليان مرتفعة.	
3 ما الخاصية التي قد يمتلكها يوديد الفضة اذا كان مركباً أيونياً ؟ A. حالته الفيزيائية سائلة. B. درجة غليان منخفضة. C. درجة انصهار منخفضة. D. درجة انصهار مرتفعة.	
4 ما نوع الرابطة المرجح في مادة اذا كانت درجة انصهارها مرتفعة و صلابة في درجة حرارة الغرفة و تذوب بسهولة في الماء ؟ A. رابطة تساهمية. B. رابطة أيونية. C. رابطة فلزية. D. رابطة قطبية.	
5 فسر : محلول المركب الأيوني يوصل التيار الكهربائي ؟ A. الماء ينقل التيار الكهربائي ولا يوجد دور للمركب الأيوني في ذلك . B. الأيونات تتحرك بحرية في المحلول. C. تتنافر أيونات الملح مع أقطاب الماء ، فتظل متماسكة في مادة المركب الأيوني الصلب. D. الأيونات تنتقل خلال الأسلاك الكهربائية ناقلة معها التيار.	

6	ماذا يحدث لنصف قطر الذرة عندما تفقد إلكترون أو أكثر ؟ A. يبقى كما هو . B. يقل نصف قطر الذرة . C. يزداد نصف قطر الذرة .
7	ماذا يحدث لنصف قطر الذرة عندما تكتسب إلكترون أو أكثر ؟ A. يبقى كما هو . B. يقل نصف قطر الذرة . C. يزداد نصف قطر الذرة .
8	يظهر الرسم البياني أدناه ذرتي المغنيسيوم Mg و الكلور Cl أي من الصيغ الكيميائية التالية هو المركب الأيوني الصحيح المكون من Mg و Cl ؟ MgCl .A MgCl₂ .B Mg₂Cl .C Mg₂Cl₂ .D Mg: •• Cl: ••
9	يظهر الرسم البياني أدناه ذرتي الصوديوم Na و الأكسجين O أي من الصيغ الكيميائية التالية هو المركب الأيوني الصحيح المكون من Na و O ؟ NaO₂ .A Na₂O₂ .B Na₂O .C NaO .D Na• •• O: ••
10	يظهر الرسم البياني أدناه ذرتي الصوديوم Na و الفلور F أي من الصيغ الكيميائية التالية هو المركب الأيوني الصحيح المكون من Na و F ؟ NaF₂ .A Na₂F₂ .B Na₂F .C NaF .D Na• •• F: ••