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 صلبة 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.

almheiri
LIVEWORKSHEETS

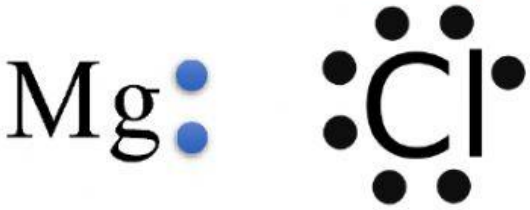
6 ماذا يحدث لنصف قطر الذرة عندما تفقد إلكترون أو أكثر ؟

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 ؟



A. MgCl
B. $MgCl_2$
C. Mg_2Cl
D. Mg_2Cl_2

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 ؟

A. NaO_2
B. Na_2O_2
C. Na_2O
D. NaO

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 ؟

A. NaF_2
B. Na_2F_2
C. Na_2F
D. NaF

almheiri
LIVEWORKSHEETS