ورقة عمل

الروابط الأيونية والمركبات الأيونية

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — المركبات الأيونية والفلزات

الاسم: ..... الفصل: ..... التاريخ: .....

1. الرابطة الأيونية تنشأ بين:

أ) فلز وفلز ب) فلز ولافلز

ج) لافلز ولافلز د) غاز نبيل وفلز

2. الذرة التي تفقد إلكترونات تصبح أيونًا سالب الشحنة

( ) صح ( ) خطأ

3. يسمى الأيون الموجب الشحنة باسم _____

4. الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد الصوديوم المكوّن من Na^+ وO_2^- هي _____

5. عدد الإلكترونات التي تفقدها ذرة الكالسيوم Ca لتصبح أيونًا مستقرًا هو:

أ) إلكترون واحد ب) إلكترونان

ج) ثلاثة إلكترونات د) لا تفقد إلكترونات

6. المركبات الأيونية توصل الكهرباء في حالتها الصلبة

( ) صح ( ) خطأ

7. فسّر لماذا تكون درجة انصهار المركبات الأيونية مرتفعة عادةً

8. الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب كلوريد المغنيسيوم هي:

أ) MgCl ب) $MgCl_2$

ج) Mg_2Cl د) Mg_2Cl_3

9. تسمى البنية المنتظمة المتكررة للأيونات في المركب الصلب باسم _____

10. اكتب خطوات تكوّن الرابطة الأيونية بين ذرة بوتاسيوم K وذرة فلور F موضحًا الأيونات الناتجة والصيغة النهائية