

الفصل الدراسي الأول

الصف: التاسع

المادة: كيمياء

الزمن: حصة

الدرجة:

اختبار قصير (٢)

اسم الطالب:..... التاريخ:.....

1) الرابطة الإلكترونية التي يحدث فيها مشاركة الكترونية هي:
(درجة)

(اختر الإجابة الصحيحة)

- أ) الرابطة الأيونية
ب) الرابطة التساهمية
ج) الرابطة الفلزية
د) الرابطة الهيدروجينية

2) أ) ضع علامة صح () أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ (x) أمام العبارة الخاطئة في الجدول
الآتي: (رجتان)

م	العبارة	العلامة المناسبة
١	مصهور كلوريد البوتاسيوم جيد التوصيل الكهربائي	
٢	مركب كلوريد البوتاسيوم له درجة انصهار منخفضة	
٣	مركب كبريتات النحاس مركب تساهمي بخواص أيونية	

ب) فسر: جزيئات غاز النيون مفردة الذرة.
(درجة)

3) ادرس الجدول التالي جيدا ثم اجب:

O_2	C	NH_4OH	O^{2-}
NaCl	Na^+	Ba^{2+}	CaO

أ) عرف الكاتيون؟
(درجة)

ب) المركب NaCl الشكل البلوري له من النوع؟ (درجة)

بللورة ايونية بللورة تساهمية

ج) ما نوع الرابطة التي تتكون عند اتحاد Ba^{2+} مع O^{2-} ؟ (درجة)

د) للعنصر (C) صورتان هما الجرافيت و الماس قارن بينهما من حيث قدرتهما على التوصيل الالكتروني في الجدول التالي: (درجة)

الماس	الجرافيت	
		القدرة على التوصيل الكهربائي

هـ) إذا علمت العدد الذري للكالسيوم والأكسجين هو (20-8) على الترتيب، فكم يكون عدد الإلكترونات الكلي في ايون العنصر الفلزي في المركب (CaO)؟ (درجة)

4) أ) أحرقت ريم عينة من السكر، ما نوع التغير الذي حدث للسكر؟ (درجتان)
ب) فيزيائي
فسر اختيارك؟

ب) بالرجوع الى الجدول الدوري: -
1) ما التغير الذي تلاحظينه على الصفة الفلزية، عندما نتجه عبر الدورة الثالثة من اليسار الى اليمين في الجدول الدوري؟ (درجتان)

2) يطلق على عنصر Mg اسم المغنسيوم بالاعتماد على موقعة في الجدول الدوري توقعي خاصية يتميز بها هذا العنصر؟

5) أ) ضع صح امام الرمز الصحيح في الجدول التالي؟

العبرة	Ne	Cl	Cu
رمز عنصر انتقالي			
رمز عنصر من مجموعة الهالوجينات			
رمز غاز نبيل خامل			

ب) ظلل الشكل الذي يمثل عنصر من الذرة الواحدة:

