

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)

ب) الرابطة التساهمية
د) الرابطة الهيدروجينية

أ) الرابطة الأيونية
ج) الرابطة الفلزية

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

ه) 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)

الجدول التالي يوضح أربعة تجارب لتفاعل كتل متساوية من $CaCO_3$ مع حمض HCl ، ادرسه ثم اجب:

- التجربة التي يكون التفاعل فيها أسرع هي:

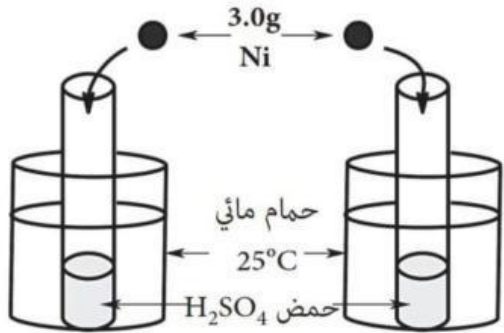
(درجة)

التجربة	حالة الخام	تركيز الحمض	درجة الحرارة
(1)	قطع	M 0.5	50 °C
(2)	مسحوق	M 0.6	60 °C
(3)	مسحوق	M 0.5	50 °C
(4)	مسحوق	M 0.6	70 °C

(ظلل الإجابة الصحيحة)

☐
☐
☐
☐

5) الشكل المقابل يوضح تجربتين لتفاعل قطعة من النيكل (Ni) مع حمض H ليعطي محلول لونه أخضر ، ادرسه ثم اجب:



التركيز = 0.25M
التجربة الثانية

التركيز = 0.5M
التجربة الأولى

(درجة)

أ- عرف معدل سرعة التفاعل ؟

.....

.....

.....

.....

ب- في أي التجريبتين يكون معدل ظهور اللون الأخضر أسرع ؟ (درجة)

.....

(درجة)

- فسر إجابتك ؟

.....

.....

ج- إذا تم إعادة التجربة الثانية بتسخين الحمام المائي إلى درجة حرارة 45 °C فماذا تتوقع أن يحدث لمعدل سرعة التفاعل ؟ (درجة)