

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

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:

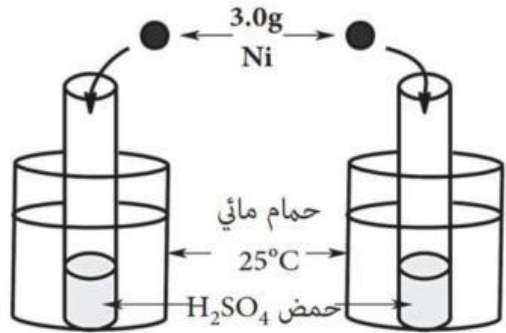
(درجة)

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)