الفصل الدراسي الأول

الصف: التاسع

المادة: كيمياء

الزمن: حصة

الدرجة:

اختبار قصير (٢)

اسم الطالبة/.....التاريخ/.....

---

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

(اختر الإجابة الصحيحة)

أ) الرابطة الايونية ب) الرابطة التساهمية

ج) الرابطة الفلزية د) الرابطة الهيدروجينية

---

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

م	العبارة	العلامة المناسبة
١	مصهور كلوريد البوتاسيوم جيد التصويل الكهرباء	
٢	مركب كلوريد البوتاسيوم له درجة انصهار منخفضة	
٣	مركب كبريتات النحاس مركب تساهمي بخواص ايونية	

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)**

LIVEWORKSHEETS

ب) المركب NaClالشكل 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 الاكتروني في الجدول التالي: (درجة)

	الجرافيت	الماس
القدرة على التوصيل الكهربي	.....	.....

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:

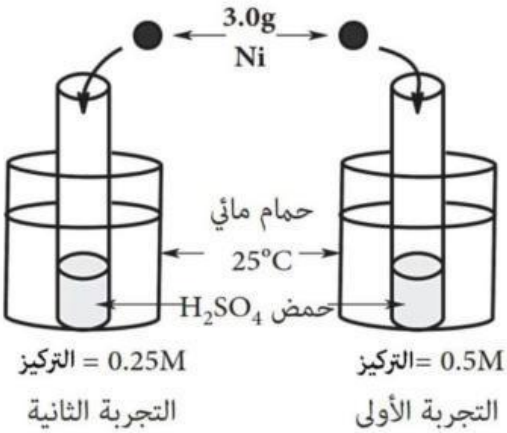
- التجربة التي يكون التفاعل فيها أسرع هي: (درجة)

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

(ظلل الإجابة الصحيحة)

LIVEWORKSHEETS

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



أ- عرف معدل سرعة التفاعل ؟ (درجة)

.....

.....

.....

.....

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

.....

- فسر إجابتك ؟ (درجة)

.....

.....

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

LIVEWORKSHEETS