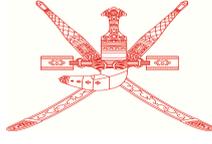


الفصل الدراسي الأول
الصف : التاسع
المادة : كيمياء
الزمن : حصة
الدرجة :



سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية والتعليم بظفار
الإدارة التعليمية بثمرت
مدرسة المنادر للتعليم الأساسي (12-1)

اختبار قصير (2)

اسم الطالب / التاريخ /

(1) الرابطة الكيميائية التي يحدث فيها مشاركة إلكترونيه هي : (درجة)

(ظلل الإجابة الصحيحة)

- الرابطة التساهمية الرابطة الأيونية
 الرابطة الهيدروجينية الرابطة الفلزية

(2) أ - ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ (□) أمام العبارة الخاطئة في الجدول التالي : (درجتان)

م	العبارة	العلامة المناسبة
1	مصهور كلوريد البوتاسيوم جيد التوصيل للكهرباء.	
2	مركب كلوريد البوتاسيوم له درجة انصهار منخفضة.	
3	مركب كبريتات النحاس مركب تساهمي بخواص أيونية	

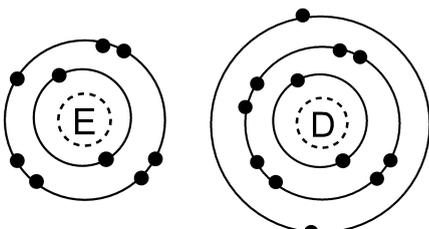
ب - فسر: جزيئات غاز النيون مفردة الذرة. (درجة)

.....
.....

(3) الشكل المقابل يوضح التركيب الإلكتروني للذرتين D , E . عند ارتباطهما ، فما البديل الصحيح فيما يلي : (درجة)

الصيغة الكيميائية	الرابطة الكيميائية
DE	أيونية
DE ₂	أيونية
D ₂ E	تساهمية
DE ₃	تساهمية

(ظلل الإجابة الصحيحة)





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

4) ادرس الجدول التالي جيدا ثم أجب:

أ) عرف الكاتيون؟ (درجة)

.....
.....

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

(ظلل إجابتك)

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

(درجة)

د) للعنصر (C) صورتان هما الجرافيت والماس قارن بينهما من حيث قدرتهما على التوصيل الكهربائي في الجدول التالي؟ (درجة)

الماس	الجرافيت	
.....	القدرة على التوصيل الكهربائي

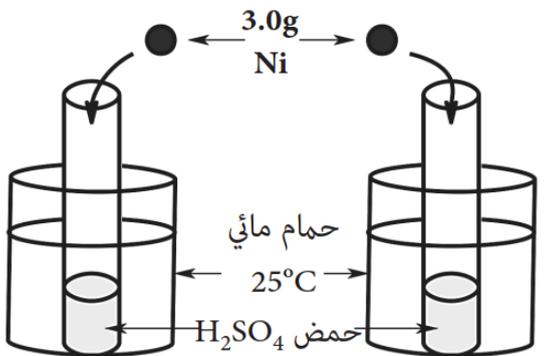
هـ) إذا علمت العدد الذري للكالسيوم والأكسجين هو (20 ، 8) على الترتيب . فكم يكون عدد الإلكترونات الكلي

(درجة)

في أيون العنصر الفلزي في المركب (CaO) ؟

.....

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



التركيز = 0.25M

التركيز = 0.5M

التجربة الثانية

التجربة الأولى

(درجة)

أ- عرف معدل سرعة التفاعل؟

.....
.....
.....
.....

ب- في أي التجريتين 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)

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

(درجة)

- التجربة التي يكون التفاعل فيها أسرع هي:

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

(ظلل الإجابة الصحيحة)

مع أطيب التمنيات أ/ حسن محجوب

الفصل الدراسي الأول
الصف : التاسع
المادة : كيمياء
الدرجة : 15 درجة



سلطنة عمان
وزارة التربية و التعليم
مديرية التربية و التعليم بظفار
مدرسة المنادر للتعليم الأساسي (1-12)

اختبار قصير (2) نموذج إجابة

المخرج التعليمي	عناصر التعلم			الدرجة	الإجابة	رقم السؤال
	ا س	ت ب ق	م ر ع ف ي			
6-1			✓	1	الرابطة التساهمية	1

1-3			✓	0 أو 1 أو 2	✓ =1 □ =2 □ =3	أ	2
6-2		✓		1	لأن ذرة غاز النيون مستقرة لإكمال المدار الأخير لها بالإلكترونات	ب	
5-4		✓		1	أيونية DE ₂		3
5-1			✓	1	هو ذرة فقدت إلكترون أو أكثر	أ	4
5-3			✓	1	بلورة أيونية	ب	
5-2		✓		1	رابطة أيونية	ج	
7-2		✓		1 أو 0	الجرافيت = موصل للكهرباء الماس = غير موصل للكهرباء	د	
5-2	✓			1	18	هـ	
8-1			✓	1	هو نسبة التغير الذي يحدث في كمية إحدى المواد المتفاعلة أو الناتجة خلال مدة زمنية معينة	أ	5
11-4	✓			1	- التجربة الأولى	ب	
11-4		✓		1	- لأن تركيز المواد المتفاعلة أكبر تزداد سرعة التفاعل	ج	
11-4	✓			1	مسحوق M 0.6 C° 70		6
	3	6	6	15	المجموع		