

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني بمحافظة ظفار مع نموذج الإجابة

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-28 11:59:34

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار قصير ثاني في وحدة التركيب الذري	1
نشاط درس فصل المواد وتنقيتها	2
نشاط درس حالات المادة مع نموذج الإجابة	3
اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة	4
اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة بمحافظة ظفار	5

منصة أfdني التعليمية

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



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

اختبار قصير (2)

اسم الطالب / التاريخ /

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

(ظلل الإجابة الصحيحة)

- الرابطة الأيونية
 الرابطة التساهمية
 الرابطة الفلزية
 الرابطة الهيدروجينية

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

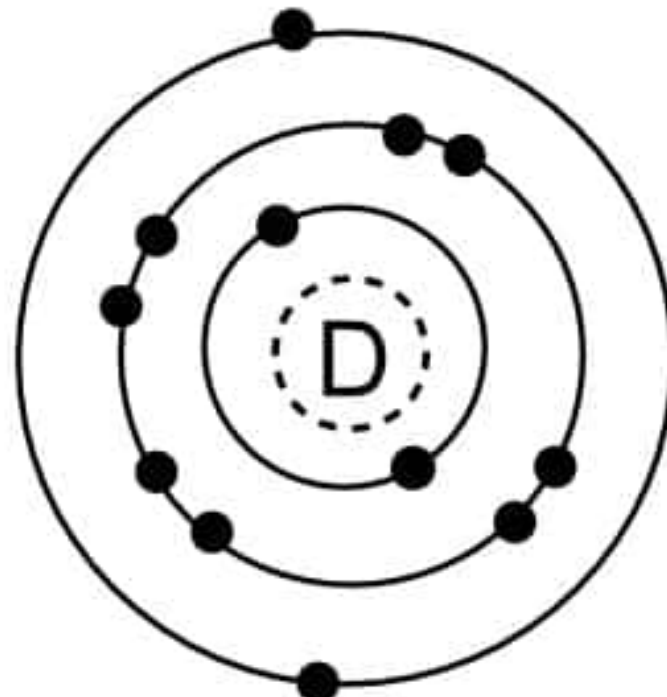
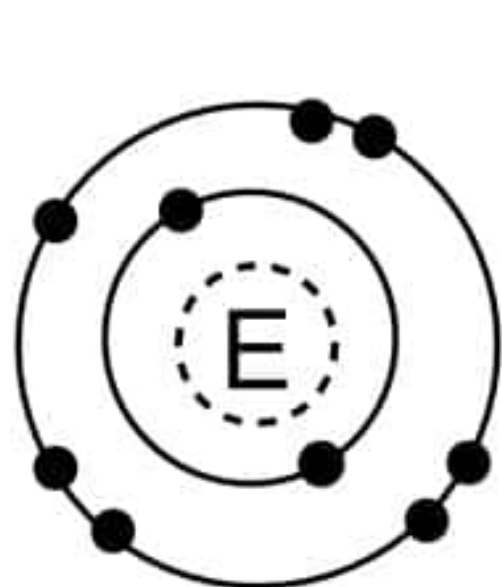
العلامة المناسبة	العبارة	م
	مصهور كلوريد البوتاسيوم جيد التوصيل للكهرباء.	1
	مركب كلوريد البوتاسيوم له درجة انصهار منخفضة.	2
	مركب كبريتات النحاس مركب تساهمي بخواص أيونية	3

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

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

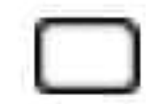
الصيغة الكيميائية	الرابطة الكيميائية
DE	أيونية
DE ₂	أيونية
D ₂ E	تساهمية
DE ₃	تساهمية

(ظلل الإجابة الصحيحة)



-

منصة أفدني التعليمية



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)

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

(درجة)

يتبع / 2

(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

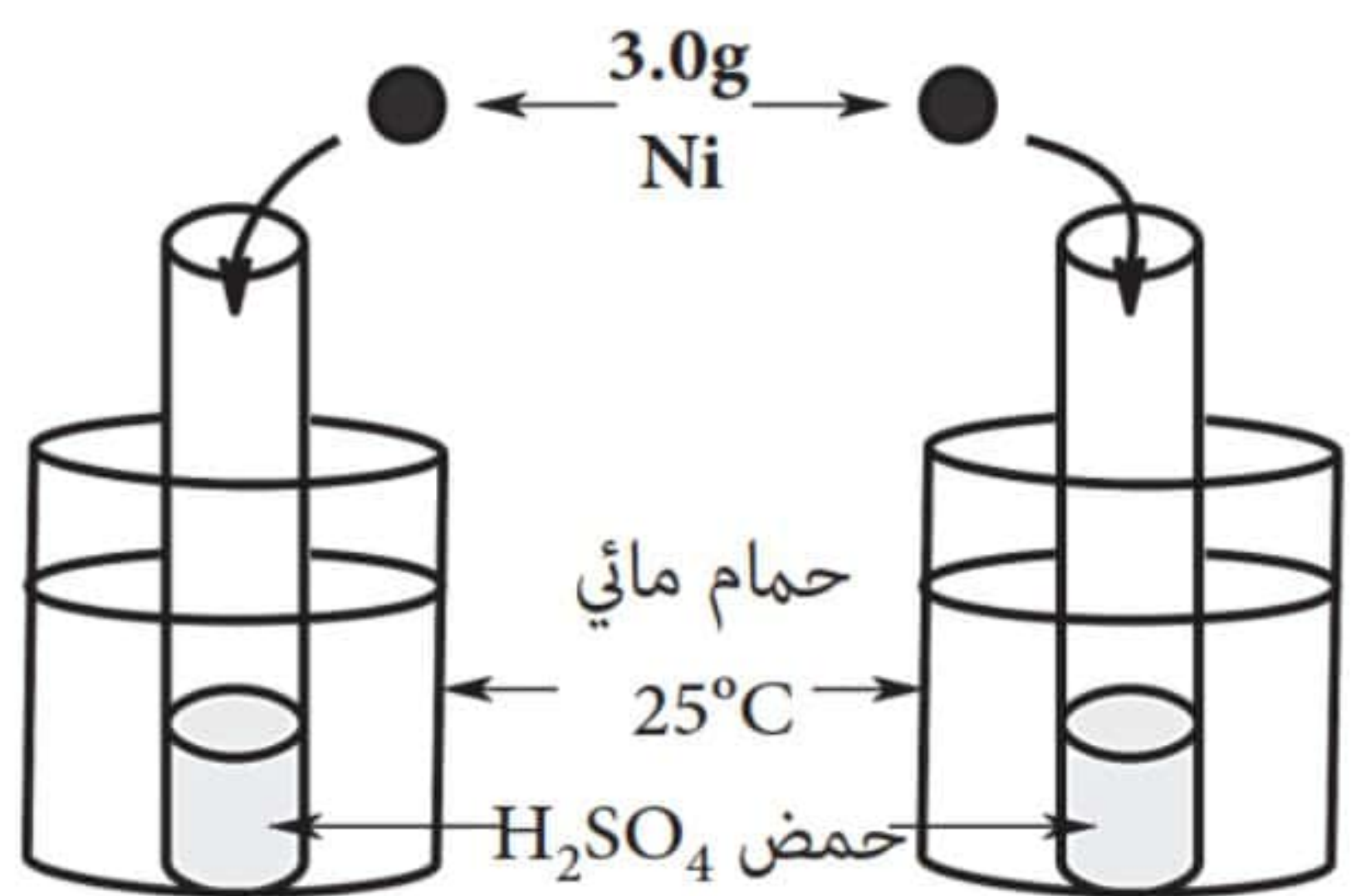
(هـ) إذا علمت العدد الذري للكالسيوم والأكسجين هو (20 ، 8) على الترتيب . فكم يكون عدد الإلكترونات الكلي

(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
التجربة الثانية

التركيز = 0.5M
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)

منصة أفدني التعليمية

(6) 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)

مع أطيب التمنيات / حسن محجوب

الفصل الدراسي الأول

الصف : التاسع

المادة : كيمياء

الدرجة : 15 درجة



سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
مديرية التربية والتعليم بظفار

مدرسة المنادر للتعليم الأساسي (1-12)

اختبار قصير (2) نموذج إجابة

المخرج التعليمي	عناصر التعلم			الدرجة	الإجابة	رقم السؤال
	ا س ن	ت ب ق	م ر ن 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

منصة أفدني التعليمية

5-1			✓	1	هو ذرة فقدت إلكترون أو أكثر	أ	4
5-3			✓	1	بللورة 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	ج	
11-4		✓		1	تزداد سرعة التفاعل		
11-4	✓			1	مسحوق M 0.6 C° 70	6	
	3	6	6	15	المجموع		

مع أطيب التمنيات أ / حسن محجوب