شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار تجريبي للامتحان النهائي نموذج اول ولاية الجازر

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-29 18:35:39

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر

روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة ظفار
2	الامتحان الرسمي النهائي
3	نماذج أسئلة كامبريدج مترجمة للوحدة السابعة تطبيقات الكيمياء العضوية
4	أسئلة امتحانية نهائية
5	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي لمحافظة مسقط

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطي

دائرة القياس والتقويم

قطاع ولاية: الجازر **امتحان الصف: العاشر**

الدور الأول الفصل الدراسي الأول للعام الدراسي 1444/1443هـ-2022/2021م

- **المادة: كيمياء** - **عدد الصفحات (10)**
- **زمن الإجابة: ساعة ونصف** - **الإجابة في الدفتر نفسه**

اسم الطالب	
المدرسة	

السؤال	الدرجة الأرقام (بالأحمر)		الدرجة بالحروف	التوقيع بالاسم	
	آحاد	عشرات		المصحح الأول (بالأحمر)	المصحح الثاني (بالأخضر)
1					
2					
3					
4					
5					
6					
7					
8					
9					
10					
المجموع				جمعه بالأحمر	مراجعة و تشطيب (بالأزرق)
المجموع الكلي					

اجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأول: أ) يعد أحد عناصر الفلزات القلوية ..... (ظلل الاجابة الصحيحة) (درجة)

◯ الألومنيوم ◯ البوتاسيوم ◯ الحديد ◯ الفضة

ب) يعتبر فلز السيزيوم أحد الفلزات القلوية و التي تقع في المجموعة الاولي من الجدول الدوري ، و تتميز بخصائص تختلف عن العناصر الأخرى .

1- أذكر خاصيتين فيزيائيتين لفلزات المجموعة الاولي (درجتان)

.....

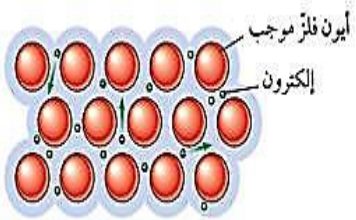
.....

2- أكتب المعادلة الرمزية المتزنة للمعادلة اللفظية الأتية . (درجة)

سيزيوم + الماء ⟵ هيدروكسيد السيزيوم + الهيدروجين

.....

جـ) الشكل المقابل يوضح صورة مكبرة لأحد الفلزات



1- ما اسم الرابطة التي تربط ذرات الفلز (درجة)

.....

2- (هذه الرابطة مسؤولة عن قابلية الفلزات للتوصيل الكهربي)

◯ صح ◯ خطأ (ظلل الاختيار المناسب مع التفسير)

التفسير..... (درجة)

السؤال الثاني: أ) المادة التي تستخدم في اختزال خام الحديد في الفرن العالي ..... (ظلل الاجابة الصحيحة)

◯ كربونات الكالسيوم ◯ أكسيد الكالسيوم ◯ فحم الكوك ◯ أكسيد الحديد (درجة)

ب) لا يمكن حفظ نترات الفضة في أوعية مصنوعة من الألومنيوم .

اذكر السبب.....

.....(درجتان)

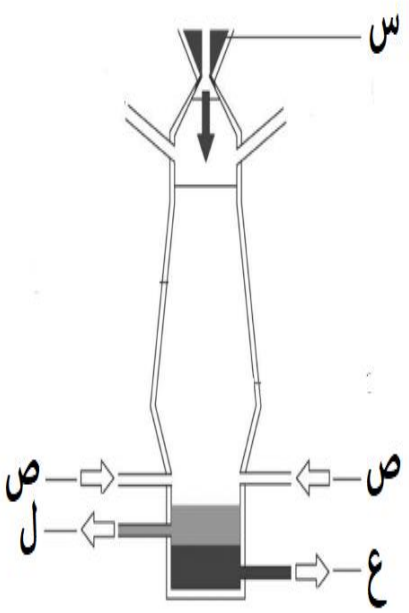
جـ) يستخدم الفرن العالي في عملية استخلاص الحديد من خاماته الطبيعية (درجتان)

طابق العبارات الموجودة في المستطيل أدناه مع الحروف الموجودة على الشكل التخطيطي للفرن العالي

خروج الحديد المنصهر ـ خروج الغازات الساخنة ـ خروج الخبث

- ضخ تيارات قوية من الهواء الساخن

ـ مخلوط من خام الحديد والحجر الجيري و فحم الكوك



س :.....

ص :.....

ع :.....

ل :.....

د) يتحول ثنائي أكسيد الكربون الناتج من احتراق فحم الكوك إلي أحادي أكسيد الكربون الذي يعمل علي اختزال خام الحديد الي فلز الحديد

أكتب المعادلة الرمزية المتزنة التي تدل علي تحول ثنائي أكسيد الكربون الي أحادي أكسيد الكربون. (درجة)

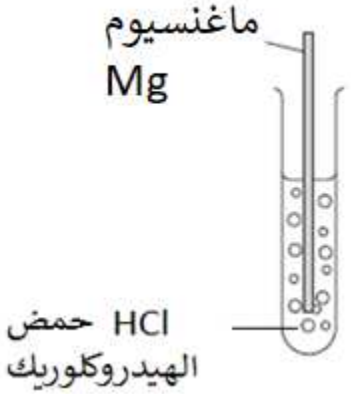
.....

السؤال الثالث : أ) كتلة المول الواحد من غاز النشادر (NH_3) تساوي ..... جرام (درجة)

(علماً بأن الكتل الذرية النسبية N=14, H=1)

18 ◯ 17 ◯ 16 ◯ 15 ◯ (ظلل الإجابة الصحيحة)

ب) قام أحد طلاب الصف العاشر باستقصاء تفاعلات الإزاحة (الإحلال) للفلزات . فأضاف فلز الماغنسيوم إلى حمض الهيدروكلوريك فتصاعدت فقاعات كما بالشكل



1- ما اسم الغاز الناتج (درجة)

.....

2- كيف يتم الكشف عن ذلك الغاز (درجة)

.....

3- أكتب المعادلة الرمزية المتزنة الدالة علي التفاعل (درجة)

.....

جـ) صل بخط واحد بين كل فلز واستخداماته (درجتان)

الذهب	صناعة رؤوس معدات الحفر عالية السرعة
الكروم	صناعة الأسلاك الكهربية في الشوارع
التيتانيوم	التوصيلات الكهربية الداخلية للأجهزة الإلكترونية
	صناعة المسامير الفولاذية و غطاء العبوات

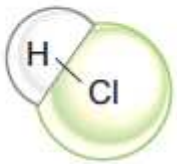
السؤال الرابع : أ) أحسب كتلة الصيغة الجزيئية النسبية (Mr) لما يأتي علماً بأن (H= , O=16 , S=32)

1- الماء (H_2O).....(درجة)

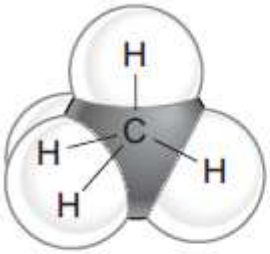
2- ثنائي أكسيد الكبريت(SO_2) .....(درجة)

ب) يوضح الشكل المقابل اثنين من النماذج الجزيئية لمركبين ادرسهما جيداً ثم أجب عن الأسئلة التالية

1- أكتب الصيغة الجزيئية للمركبين



س



ص

س: .....(درجة)

ص: .....(درجة)

2- كم عدد الذرات المكونة لكل مركب

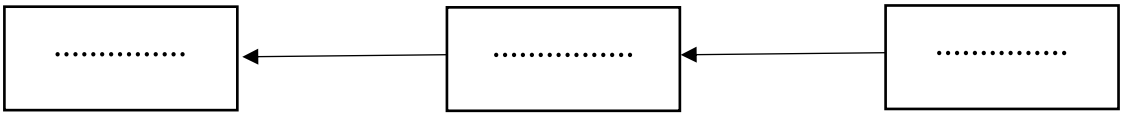
س: .....(درجة)

ص: .....(درجة)

السؤال الخامس : أ) أراد أحد طلاب الصف العاشر التعرف علي ترتيب ثلاثة فلزات مجهولة (X , Y , Z) من حيث درجة نشاطها الكيميائي ، فقام بمفاعل كلاً منها مع محلولي كبريتات النحاس و كبريتات الحديد و كانت النتائج كما بالجدول الاتي . ادرس الجدول جيداً ثم أجب عن الأسئلة التالية.

الفلز / المحلول	X	Y	Z
محلول كبريتات النحاس	لا يتفاعل	يتفاعل	يتفاعل
محلول كبريتات الحديد	لا يتفاعل	لا يتفاعل	يتفاعل

1- من خلال النتائج يكون الترتيب التنازلي للفلزات الثلاثة من حيث النشاط الكيميائي هو (درجتان)



2- إذا تم استبدال محلول كبريتات الحديد بمحلول نترات الفضة. هل يتفاعل الفلز (Y) معه أم لا

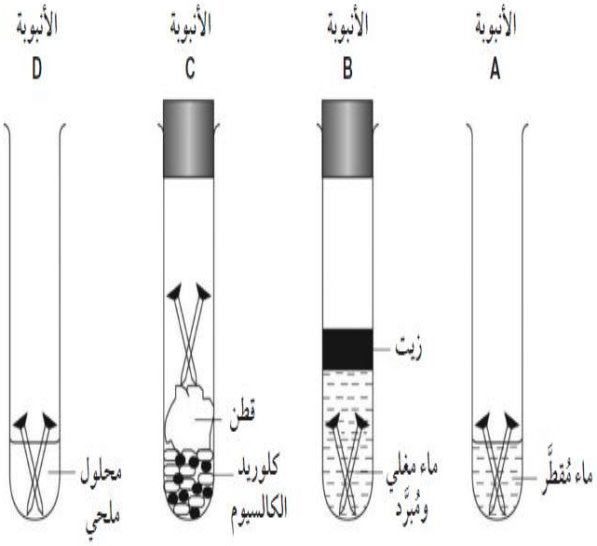
التفسير.....

..... (درجتان)

ب) ضع علامة (√) في المكان المناسب أمام كل عبارة من العبارات الأتية (درجتان)

العبـــــــــــــــــــــــــارة	صح	خطأ
تستخدم سبيكة الدورالومين في صناعة الطائرات		
تتكون سبيكة البرونز من النحاس والخارصين		
يستخدم الفولاذ المقاوم للصدأ في صناعة رؤوس المثاقب والنوابض		
تتميز سبيكة اللحام بأن درجة انصهارها أقل من كلاًمن القصدير والرصاص		

السؤال السادس : أ) الشكل المقابل يوضح تجربة لاستقصاء الأسباب المؤدية لحدوث الصدأ.



ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة التالية .

1- في أي الأنابيب يحدث يتكون الصدأ بشكل أسرع

.....(درجة)

السبب.....

.....(درجة)

2- أذكر طريقتين لحماية الحديد من الصدأ. (درجتان)

.....

.....

ب) بالرغم من أن الألومنيوم أنشط من الحديد إلا أنه لا يتآكل مثل الحديد (درجتان)

وضح السبب.....

.....

السؤال السابع : أ) أكتب المفهوم العلمي الدال علي العبارات الأتية

1- عدد ثابت من الجسيمات و يسمي عدد أفوجادرو (.....) (درجة)

2- المادة المتفاعلة بكمية أقل و التي تحدد كمية النواتج و تنتهي أولا اثناء التفاعل

(.....) (درجة)

ب) يحترق الكربون في الهواء متحداً مع الأكسجين حسب المعادلة

$$C(s) + O2(g) \longrightarrow CO2(g)$$

1- احسب عدد مولات ثنائي أكسيد الكربون الناتجة من احتراق 24 جرام من الكربون في كمية وفيرة من الأكسجين . علماً بأن الكتل الذرية النسبية (C=12 , O=16) (درجتان)

.....

.....

.....

.....

2- ما حجم غاز ثنائي أكسيد الكربون الناتج عند احتراق 3 مول من الكربون حسب المعادلة المعطاة. (درجتان) في درجة حرارة الغرفة .....

.....

.....

.....

السؤال الثامن: أ) الهيدروكربونات هي مواد تتكون من عنصري .....فقط (درجة)

◯ الكربون والأكسجين ◯ الكربون والنيتروجين

◯ الكربون و الهيدروجين ◯ الكربون و الكبريت (ظلل الإجابة الصحيحة)

ب) يمثل الشكل المقابل نموذجاً جزيئياً لأحد الألكانات

1- ما اسم هذا الألكان .....(درجة)

2- أكتب الصيغة الجزيئية له .....(درجة)

3- ما اسم الألكين الذي يحتوي علي نفس عدد ذرات كربون هذا الألكان

..... (درجة)

جـ) يعتبر الوقود الأحفوري من مصادر الطاقة التي يستخدمها الإنسان .

1- ما هو مفهوم الوقود الأحفوري (درجة)

.....

2- أذكر نوعين من أنواع الوقود الأحفوري (درجة)

- .....
- .....

السؤال التاسع: أ) أكمل الجدول الاتي . (درجتان)

الهيدروكربون	الإيثان	الإيثين
الصيغة الجزيئية	.....	.....
الصيغة البنائية	.....	.....

ب) الخاصية التي تستخدم لفصل هيدروكربونات النفط الي مشتقاته .... (ظلل الإجابة الصحيحة) (درجة)

◯ النشاط الكيميائي ◯ درجة الغليان

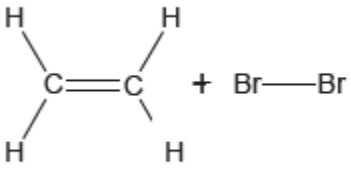
◯ التوصيل الكهربي ◯ درجة الانصهار

جـ) تعتبر الألكانات غير نشطة كيميائياً ( ) ضع علامة (**√**) أو (×) أمام العبارة السابقة (درجة)

السبب .....

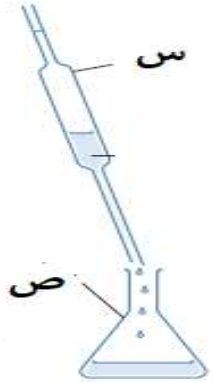
.....(درجة)

3- أكمل المعادلة التالية .



..... (درجة)

السؤال العاشر : أ) تستخدم الأدوات الموجودة بالشكل المقابل في عمليات المعايرة



أكتب اسم الأداة المشار إليها بالحرفين (س، ص)

س :..... (درجة)

ص :..... (درجة)

ب) إحسب التركيز المولي بوحدة (mol/L) للمحلول الناتج من إذابة 80 جرام من هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) في 500 مل من الماء المقطر . (درجتان)

علماً بأن الكتل الذرية النسبية (Na =23 , O = 16 , H = 1)

.....

.....

.....

.....

.....

جـ) أكمل الجدول الاتي الذي يعبر عن الكتل المولية و الحجم المولي لبعض الغازات (درجتان)

علماً بأن الكتل الذرية النسبية للعناصر (N= 14 , H = 1 , O = 16)

الغـــــــــــــاز	الكتلة المولية g/mol	الحجم المولي L/mol
الهيدروجين (H_2)	.....	24
النيتروجين(N_2)	.....	.....
ثنائي أكسيد النيتروجين (NO_2)	46	.....

(انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالنجاح و التوفيق)