شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

امتحان تجريبي نهائي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

محافظة ظفار الامتحان التجريبي لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر للعام الدراسي 2022 – 2023 م
– الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول

– زمن الامتحان : (ساعتان ونصف)

- عدد صفحات أسئلة الامتحان(7) صفحات – الإجابة في الدفتر نفسه .
- يسمح باستخدام الآلة الحاسبة

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
aiManahj.com/om

اسم الطالب				
المدرسة		الصف	11	
السـؤال	الدرجـة		التوقيع بالاسم	
	بالأرقام	بالحروف	المصحح الأول	المصحح الثاني
1				
2				
3				
4				
5				
6				
7				
8				
9				
10				
المجموع			جمعه	مراجعة الجمع
المجموع الكلي	60			

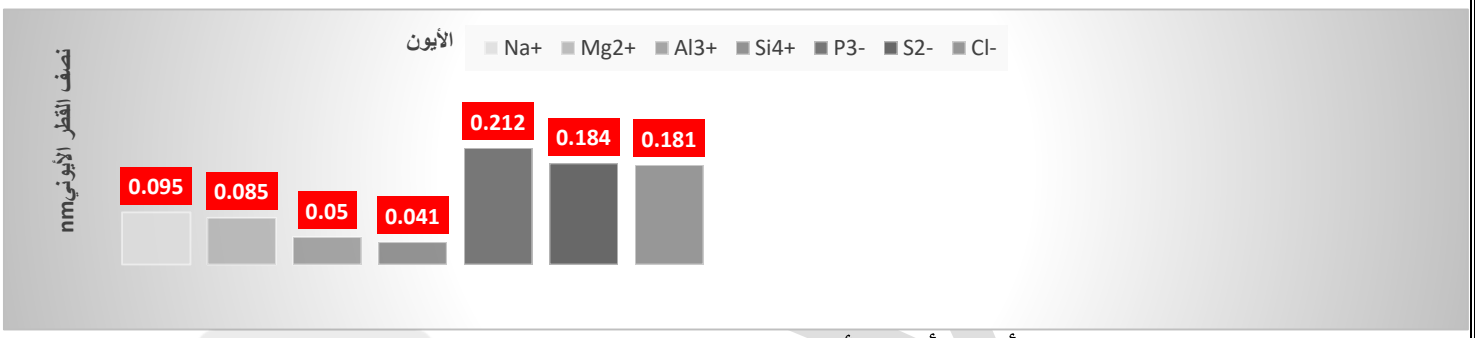
أجب عن جميع الأسئلة الآتية:

السؤال الأول:-

أ-1-أحد العناصر الآتية يمتلك أكبر نصف قطر ذري بين عناصر الدورة الثالثة. (ظلل الإجابة الصحيحة) (1)

Si ◯ Al ◯ Na ◯ Cl ◯

ب- ادرس الشكل أدناه الذي يوضح قيم أنصاف أقطار مجموعة من الأيونات:



1-صف نمط التدرج الذي تلاحظه في قيم أنصاف أقطار الأيونات السابقة. (1)

.....

.....

2-فسر: نصف قطر Si^{4+} أقل من نصف قطر Mg^{2+} . (1)

.....

.....

السؤال الثاني: أ – يتفاعل معظم عناصر الدورة الثالثة مع الأكسجين معطية أنواعًا مختلفة من الأكاسيد.

1- ضع علامة (√) أمام ما يناسب العبارات الآتية: (1)

العبارة	صواب	خطأ
العامل المحفز المستخدم في أكسدة SO_2 هو TiO_2		
أكسيد الفسفور الخماسي Vمن الأكاسيد القاعدية.		

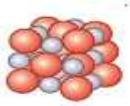
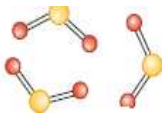
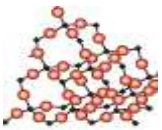
2- فسر : لا يتفاعل فلز الألومنيوم مباشرة مع أكسجين الهواء الجوي. (1)

.....

ب-عبر بمعادلة رمزية متزنة عن تفاعل أكسيد الألومنيوم مع محلول مركز ساخن من هيدروكسيد الصوديوم. (1)

.....

ج-1- أكمل فراغات الجدول الآتي : (2)

الأكسيد	Na_2O	SO_3	.....
التركيب البنائي			 تساهمي ضخم

2- تنبأ بالتركيب البنائي لأكسيد الروبيديوم حيث يقع الروبيديوم في المجموعة I . (1)

.....

السؤال الثالث: أ- يتفاعل عنصر الفسفور ببطء مع فائض من غاز الكلور منتجًا كلوريد الفسفور V تبعًا للمعادلة الآتية:

$$2P_{(S)} + 5Cl_{2(g)} \longrightarrow 2PCl_{5(s)}$$

1-يمتلك PCl_5 درجة انصهار مرتفعة. ○ صواب ○ خطأ (ضع علامة (√) على إجابتك) (1)

.....

2-اكتب المعادلة الرمزية المتزنة الدلة على تفاعل PCl_5 مع الماء. (1)

.....

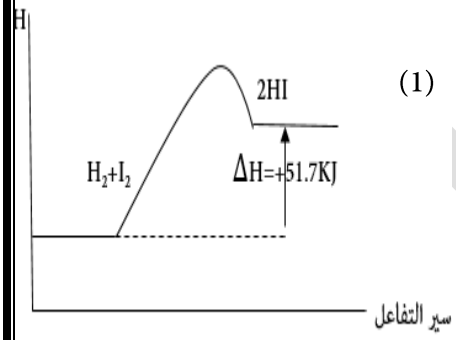
ب- يكون العنصر X أكسيدًا درجة انصهاره مرتفعة 1650^0C ، ولا يتفاعل الأكسيد مع الماء نظرًا لصعوبة كسر بنيته الضخمة ،بينما يتفاعل مع محلول هيدروكسيد الصوديوم المركز الساخن، ويتفاعل كلوريد العنصر مع الماء معطيًا راسب أبيض مصفر وينتج محلول قيمةPH =2 تنبأ بالعنصر X - وموقعه في الجدول. (2)

.....

.....

السؤال الرابع: أ- من أمثلة التفاعلات الماصة للحرارة. (ظلل إجابتك) (1)

○أكسدة الكربوهيدرات ○احتراق النفط ○تفكك الحجر الجيري ○تخمر الجلوكوز



ب-1-اكتب المعادلة الكيميائية الحرارية الدالة على مخطط مسار التفاعل في الشكل المقابل . (1)

.....

2-عرف طاقة التنشيط. (1)

.....

.....

3 -أي المواد أكثر استقرارًا المواد المتفاعلة أم الناتجة من التفاعل؟ .....وضح السبب. (2)

.....

.....

ج- عند إذابة 166g من يوديد البوتاسيوم في (1000 ml) من الماء انخفضت درجة الحرارة من 26^0c إلى 18^0c احسب التغير في المحتوى الحراري القياسي لمول واحد من يوديد البوتاسيوم علمًا بأن الكتل الذرية النسبية: (K=39 , I =127) (3)

السعة الحرارية النوعية للماء = $4.18\ J/g^0C$

.....

.....

.....

.....

.....

السؤال الخامس: أ-يحترق البنزين العطري احتراقًا تامًا في وفرة من غاز الأكسجين، تبعًا للمعادلة الآتية:

$$C_6H_6(l) + \frac{15}{2}O_2(g) \longrightarrow 6CO_2(g) + 3H_2O(g) \quad \Delta H_{C(C6H6)} = -3268KJ/mol$$

1-عرف : التغير في المحتوى الحراري القياسي للاحتراق ΔH^0_C (1)

.....

.....

2- مستخدمًا حلقات " هس " احسب حرارة تكوين البنزين العطري إذا علمت أن التغير في المحتوى الحراري القياسي لاحتراق الجرافيت والهيدروجين على الترتيب ($\Delta H^0_{C(Graphit)} = -393.5\ KJ/mol$ - $\Delta H^0_{C(H2)} = -285.8\ KJ/mol$) (3)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

ب- لا يعتبر التغير في المحتوي الحراري لتعادل مول واحد من حمض الفسفوريك H_3PO_4 مع مول واحد من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم تغيراً في المحتوي الحراري القياسي للتعادل بوحدة KJ/mol . (بين السبب) . (1)

.....

.....

السؤال السادس أ- يستخدم الهيدرازين كوقود للطائرات ويعبر عن احتراقه بالمعادلة الآتية:

$$N_2H_{4(L)} + O_{2(g)} \longrightarrow N_{2(g)} + 2H_2O$$

1-عرف متوسط طاقة الرابطة. (1)

.....

.....

.....

2- احسب التغير في المحتوى الحراري القياسي للتفاعل السابق، مستخدماً قيم متوسط طاقة الروابط وحلقات الطاقة. (3)

نوع الرابطة	متوسط طاقة الرابطة KJ/mol
O—H	463
N—H	163
N≡N	944
N—H	388
O=O	496

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

ب-قارن بين التفاعلات الطاردة للحرارة والتفاعلات الماصة للحرارة: (2)

وجه المقارنة	التفاعلات الطاردة للحرارة	التفاعلات الماصة للحرارة
درجة حرارة محيط التفاعل		
إشارة ΔH		

السؤال السابع: أ – اختر الإجابة الصحيحة من بين الخيارات المتاحة: (1)

-الصيغة الأولية التي تعبر عن الصيغة الجزيئية لميثانوات الميثيل $HCOOCH_3$:

H_2C_2O ○ HCO ○ HC_2O ○ H_2CO ○

ب- ألكان العدد الكلي لذراته = 26 استنتج الصيغة الجزئية له. (2)

.....

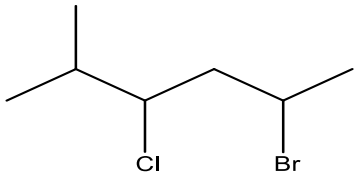
.....

.....

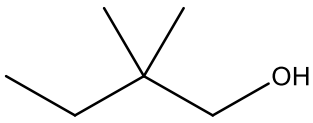
ج- عرف : المركز الكيرالي. (1)

.....

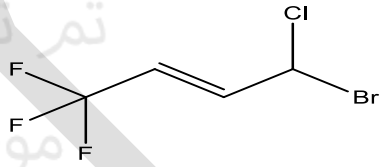
السؤال الثامن: أ- اكتب أسماء المركبات الموضح الصيغة الهيكلية لها أدناه تبعًا لنظام IUPAC: (3)



-1 .....



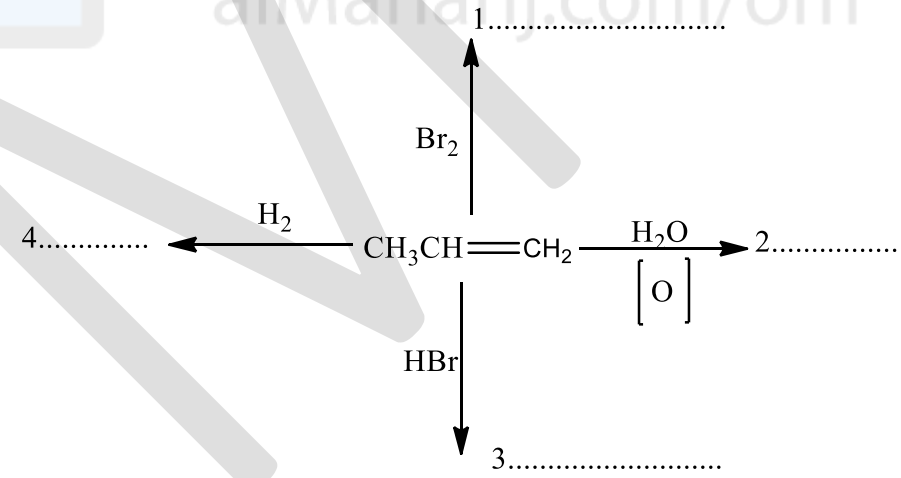
-2 .....



-3 .....

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

ب- ادرس المخطط الآتي جيدًا وأكمل الفراغات: (4)



السؤال التاسع: أ- 1- عدد الآثار الضارة المترتبة عن الهيدروكربونات غير المحترقة (المُركبات العضوية المتطايرة) واكاسيد النيتروجين التي تطلقها المركبات. (2)

.....

.....

.....

2- اشرح دور المحولات المحفزة في تحويل عوادم المركبات الضارة إلى نواتج أكثر أمانًا. (2)

.....

.....

.....

ب- تتفاعل الألكانات بالاستبدال في وجود الأشعة فوق البنفسجية UV ، ومن أمثلة التفاعلات الحادثة تفاعل غازي البروبان والكلور تبعًا للمعادلة الآتية:

$$C_3H_8(g) + Cl_2(g) \xrightarrow{UV} C_3H_7Cl + HCl$$

1- اذكر مفهوم الانشطار المتجانس. (1)

.....

2- وضح آلية حدوث التفاعل، مبينًا خطوات (الابتداء والانتشار واحتمالات خطوة الإيقاف). (4)

.....

.....

.....

.....

.....

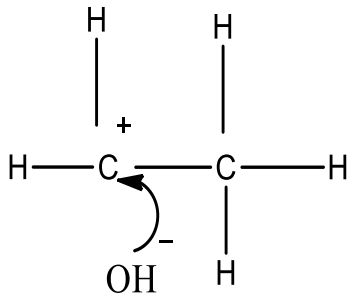
.....

.....

.....

السؤال العاشر:

أ-يسلك أيون الهيدروكسيد في المخطط أدناه كـــ ○ إلكتروفيل ○ نيوكليوفيل (1)



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

ب- اذكر أهمية تفاعل الهدرجة بالنسبة للألكينات . (1)

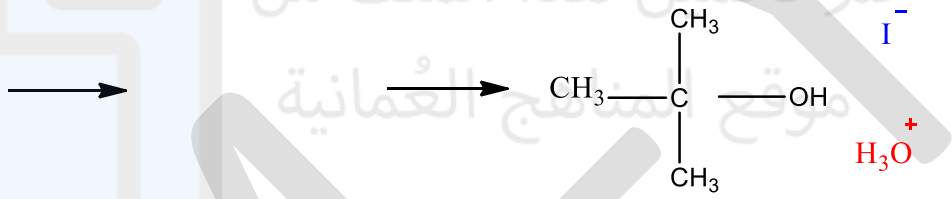
.....

ج- صنف الهالوجينوألكانات الآتية إلى أولية وثانوية وثالثية. (2)

الهالوجينوألكان	التصنيف
$CH_3C(CH_3)_2F$	
$BrCH_2\ CH_2CH_3$	
$CH_3CH_2CH_2CH_2CHICH_3$	

د-1- يوضح الشكل أدناه المركب الناتج من تفاعل أحد مركبات الهالوجينوألكانات مع الماء عن طريق الاستبدال النيوكليوفيلي.

وضح آلية التفاعل للحصول على المركب الناتج. (2)



2- يصنف الكاتيون الكربوني C^+ في الآلية السابقة بأنه كاتيون كربوني ثالثي ، برر زيادة استقراره مقارنة بالكاتيونات الكربونية الأخرى . (1)

.....

.....

3-لون الراسب المتكون عند إضافة محلول نترات الفضة إلي خليط التفاعل. (ظلل إجابتك) (1)

○ أصفر ○ قشدي ○ أبيض ○ أخضر

(انتهت الأسئلة)،،،

مع أطيب الأمنيات بالنجاح والتوفيق،،،

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om