## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

## امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار



## 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 | | | |

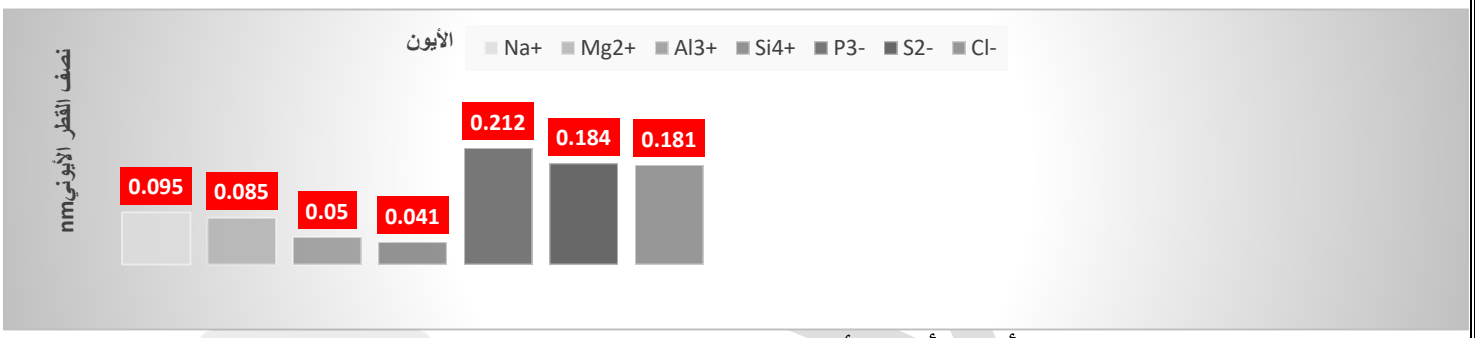
# أجب عن جميع الأسئلة الآتية:

## 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. | | |

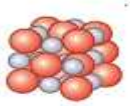
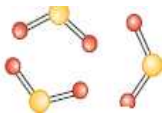
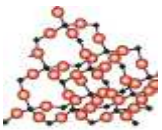
2- فسر : لا يتفاعل فلز الألومنيوم مباشرة مع أكسجين الهواء الجوي. (1)

.....

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)

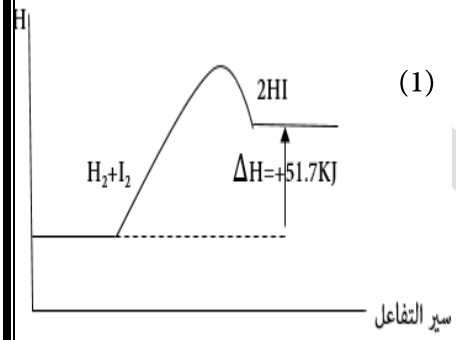
.....

.....

---

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 كمية من الماء وأكمل المحلول إلى( 1000 ml ) انخفضت درجة الحرارة من $26^0c$ إلى $18^0c$ احسب التغير في المحتوى الحراري القياسي لمول واحد من يوديد البوتاسيوم (3)

علمًا بأن الكتل الذرية النسبية: ( K=39 , I =127 )

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:

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

1-عرف : التغير في المحتوى الحراري القياسي للاحتراق $\Delta H^0_C$ (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 المحتوى الحراري لتعادل مول واحد من حمض الفسفوريك $H_3PO_4$ مع مول واحد من محلول هيدروكسيد البوتاسيوم تغيراً في المحتوى 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 | | |
| قيمة $\Delta H$ | | |

---

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

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

$H_2C_2O$ ○ HCO ○ $HC_2O$ ○ $H_2CO$ ○

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

.....

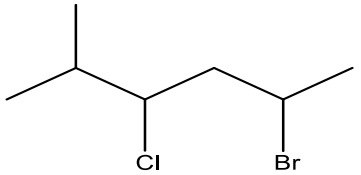
.....

ج- عرف : المركز الكيرالي. (1)

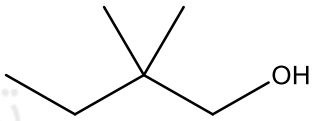
.....

---

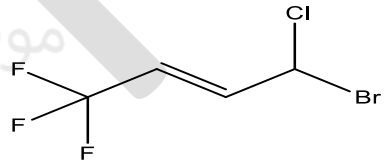
السؤال الثامن: أ- اكتب أسماء المركبات الموضح الصيغة الهيكلية لها أدناه تبعًا لنظام IUPAC: (3)




-1 .....



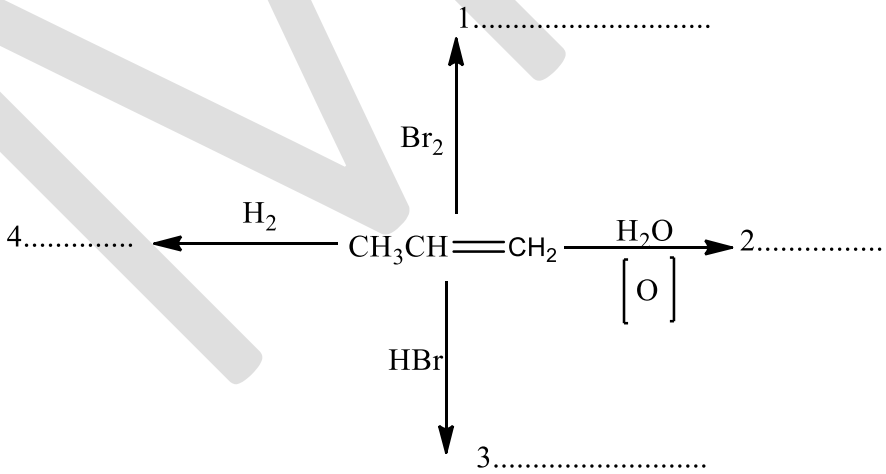

-2 .....




-3 .....

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
aManahj.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)

.....

يمكن تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
aManahj.com/om

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

.....

.....

.....

.....

.....

.....

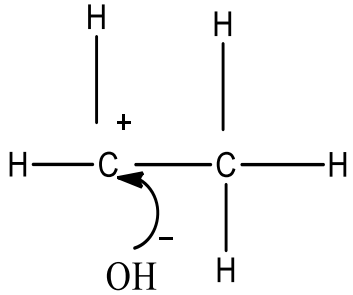
.....

.....

---

السؤال العاشر:

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



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

.....

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

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

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

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،،،