تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-06-04 08:23:23

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "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	الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية
2	مراجعة الوحدة السابعة التغيرات في المحتوى الحراري
3	أسئلة مترجمة للمادة
4	اختبار عملي مع نموذج الإجابة
5	اختبار قصير ثاني في الكيمياء العضوية مع نموذج الإجابة

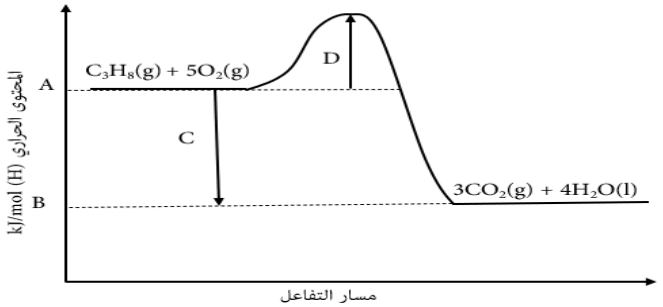
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر للعام الدراسي ١٤٤٥هـ - ٢٠٢٣/٢٠٢٤م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني

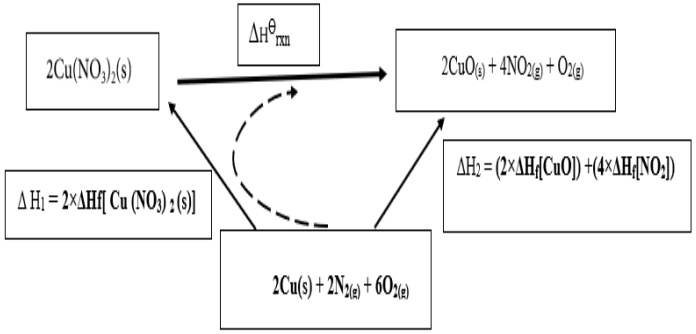
المـــــادة: الكيمياء. **الدرجة الكلية: (٦٠) درجة.**

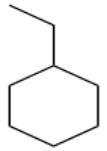
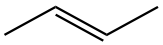
تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (١٠) صفحات.

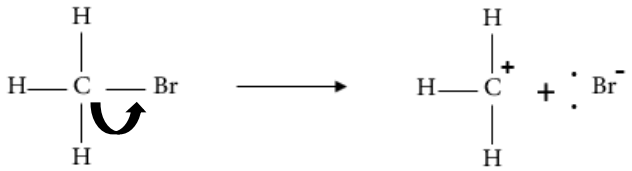
السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١	-	١) ما عدد تأكسد الأكسجين في مركباته الشائعة؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) -2 ■ 0 ☐ +1 ☐ +2 ☐	١	-	٣٠	4-6	AO1
٢	أ	الماغنيسيوم	١	**اقبل:** Mg	٢٢-٢٣	1-6	AO2
	ب	حجم الذرة B أكبر من حجم الأيون B^{3+}	١	**اقبل :** - حجم الأيون B^{+3} اقل من حجم الذرة B . - حجم الذرة Al أكبر من حجم الأيون Al^{3+} **أقبل:** البرهان العكسي.			
	ج	A	١	**اقبل :** الكلور **أو** Cl			

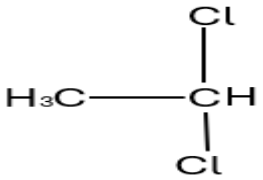
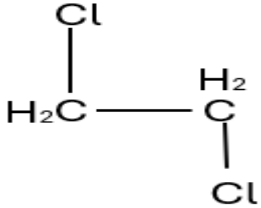
السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٣	أ	مادة متذبذبة **أو** مادة مترددة	١	-	٣١	6-6	AO1
	ب	$P_4O_{10}(s) + 6H_2O(l) \longrightarrow 4H_3PO_4(aq)$	١	**اقبل:** كتابة المعادلة كاملة مع الوزن والحالة الفيزيائية فقط.	٣٢	6-6	AO2
٤	أ	M	١	**اقبل:** السيليكون **أو** Si	٢٥-٢٦	2-6	AO2 + AO2 + AO1
	ب	**لا يوصل** التيار الكهربائي	١	**-**			
	ج	بسبب قوه الرابطة الفلزية **أو** التركيب الفلزي الضخم	١	-			
٥	أ	الالومنيوم	١	**اقبل:** Al	٣٨ -٣٩	11-6	AO2
	ب	Z	١	-	٣٨ -٣٩	11-6	AO1
٦	-	B - D - - (يرسم السهم من الأعلى الى الأسفل كما في الرسم)  	١ ١ ١ [٣]	**أقبل:** وضع السهم في أي جزء من العمود بما انه يشير إلى الأسفل.	٤٩	2-7	AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٧	–	لأنه تفاعل ماص للحرارة	١	**اقبل:** أي إجابة أخرى تؤدي الى نفس المعنى.	٤٧	1-7	AO1
٨	–	هو التغير في المحتوى الحراري عندما يتكون مول واحد من مركب من عناصره الاولية في الظروف القياسية. ΔH_f^{θ}	١ ١ [٢]		٥٣	4-7	AO1
٩	-	٩) ما الظروف القياسية التي تصف حدوث التغيرات في المحتوى الحراري للحالة الفيزيائية الطبيعية ؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) ☐ 298 K, 100 kPa ☐ 25 C^0, 1000 kPa ☐ 100 K, 25 kPa ☐ 100 C^0, 298 kPa	١	-	٥٠	3-7	AO1
١٠	أ	$\Delta T = 25-10$ $= 15\ ^0C$	١	**أقبل:** الدرجة بدون الوحدة	٥٥	5-7	AO1
	ب	$q = mc\Delta T$ $= (40 + 45) \times 4.18 \times 15$ $= 5329.5\ J$ $= \underline{\mathbf{5.3}}\ kJ$	١ ١ ١ [٣]	**اقبل:** الإجابة بوحدة **kJ** فقط.	٥٥	5-7	AO2
	ج	ان كمية الطاقة الحرارية اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء بمقدار $1^{\circ}C$ تساوي 4.18 J	١	-	٥٤	5-7	AO1

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١١		١١) اي التفاعلات الاتية يعبر عنها بالمحتوى الحراري القياسي للتعادل ΔH^{θ}_{neut}؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) $S(s) + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$ ☐ $C(graphite) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$ ☐ $KOH(aq) + HCl(aq) \rightarrow KCl(aq) + H_2O(l)$ ■ $Mg(OH)_2(aq)+2HCl(aq) \rightarrow MgCl_2(aq) + 2H_2O(l)$ ☐	١	-	٥٣	4-7	AO2
١٢	ــــ	 $\Delta H_1 + \Delta H^{\ominus}_{rxn} = \Delta H_2$ $(2 \times -300.1) + \Delta H^{\ominus}_{rxn} = (2 \times -149.2) + (4 \times +25.1)$ $-600.2 + \Delta H^{\ominus}rxn = -198$ $\Delta H^{\ominus}_{rxn} = +402.2$ kJ	لكل اكمال درجة ١+ ١ ١ ١ ١ ١ [٦]	- **لا تقبل**: كتابة عدد المولات بصورة خاطئة. **-اقبل:** إجابات الاكمال في مخطط مسار التفاعل (درجة لكل اكمال). **-اقبل:** في حالة لم يجيب الطالب في المخطط: $\Delta H_1 = 2\times\Delta H_f[Cu(NO_3)_2]$ $\Delta H_2 = (2\times\Delta H_f[CuO]) + (4\times\Delta H_f NO_2])$ $2Cu(s) + 2N_2(g) + 6O_2(g)$	٥٧	6-7	AO2

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٣	—	١٣) يمثل الشكل (١٣-١) الصيغة الهيكلية لجزيء ايثيل هكسان حلقي. أي مما يلي تمثل الصيغتان الجزيئية والأولية لهذا الجزيء ؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة)  الشكل (١٣-١) ☐ C_7H_{14} — C_2H_7 ☐ C_7H_{14} — CH_2 ☐ C_8H_{16} — C_2H_8 ■ C_8H_{16} — CH_2	١	-	٧٩	1-8	AO2
١٤	أ	المركب (1) :**2-كلورو-3-ميثيل بنتان** المركب (5) : **2- برومو بروبين**	١ ١ [٢]	-	٩٤	1-8 + 4-8	AO2
	ب	المركب (2) :  المركب (4) :	١ ١ [٢]	**لا تقبل:** الصيغة البنائية.	٩٥	1-8 + 4-8	AO2
	ج	تشاكل هندسي سيسcis	١	**اقبل:** سيس **أو** cis	٩٧	8-7	AO2

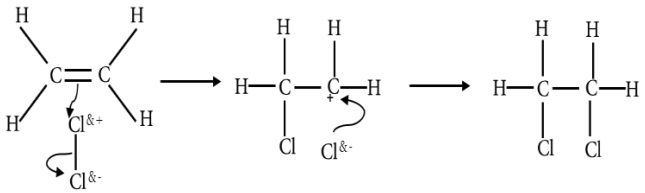
السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٥	أ	<table><tr><td>رقم التفاعل</td><td>1</td><td>2</td><td>3</td></tr><tr><td>نوع التفاعل</td><td>استبدال **أو** احلال</td><td>التحلل المائي</td><td>الحذف</td></tr></table>	درجة(لكل نوع تفاعل) **١+١+١** [٣]	-	١٠٢	8-8	AO2 + AO2 + AO1
	ب	إضافة H_2 (إضافة هيدروجين) **أو** الهدرجة	١	**اقبل :** - إزالة اكسجين. - إضافة الكترونات. - نقصان عدد التأكسد.	١٠٣	8-8	AO1
١٦	أ	انشطار غير متجانس	١	-	١٠٦	8-8	AO1
	ب		١	**لا تقبل:** اذا لم يرسم المنحنى في الاتجاه الصحيح.	١٠٦	8-8	AO2
	ج	ج- ما اسم المرحلة التي يتم فيها إنتاج مزيد من الجذور الحرة من خلال تفاعل الجذور الحرة مع جزيئات أخرى ؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) ☐ الابتداء ■ الانتشار ☐ الانشطار ☐ الإيقاف	١	-	١٠٦	8-8	AO1

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٧	–	 1،1- ثنائي كلوروإيثان  2،1- ثنائي كلوروإيثان	١ ١ ١ ١ [٤]	**اقبل :** أي موقع لذرتي Cl في ذرة الكربون رقم 1 **اقبل :** أي موقع لذرتي Cl في ذرة الكربون رقم 1 وذرة الكربون رقم 2	٩٣	7-8 2-8	AO2
١٨	-	- **الالكتروفيل :** جسيم (أيون او ذرة أو جزئ) يمكنه أن يسلك كمستقبل لزوج من الالكترونات . - **النيوكليوفيل :** جسيم (أيون او ذرة أو جزئ) يمكنه أن يسلك كمانح لزوج من الالكترونات .	١ ١ [٢]	**لا تقبل:** الالكتروفيل محب الالكترونات فقط. **لا تقبل:** النيوكليوفيل محب النواة فقط.	١٠٧	8-8	AO1

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١٩	أ	لأنه غير قطبي	١	**اقبل:** بسبب الفرق البسيط في السالبية بين الكربون والهيدروجين.	١٢٠	1-9	AO1
	ب	**الاحتراق غير الكامل :** هو احتراق الالكان في كمية محدودة من الاكسجين بحيث لن يتأكسد كل الكربون في الوقود الهيدروكربوني بشكل تام لتكوين ثاني أكسيد الكربون، بل يتأكسد جزء منه لتكوين أحادي أكسيد الكربون.	١	**اقبل :** كتابة المعادلة اللفظيه : ماء + احادي أكسيد الكربون ← أكسجين + ألكان (ديكان) **أو** معادلة رمزيه غير موزونه : $C_{10}H_{22}$ (l) + O_2 (g) ⟶ CO (g) + H_2O(I)	١٢١	1-9	AO1
٢٠	_	من خلال تحويل الأكاسيد الضارة والهيدروكربونات غير المحترقة الى غازات أقل ضرر.	١	**اقبل احد الإجابات الاتية:** - أكسدة احادي أكسيد الكربون لتكوين ثاني أكسيد الكربون الأقل ضررا. - اختزال أكاسيد النيتروجين لتكوين غاز النيتروجين غير الضار. - اكسدة الهيدروكربونات غير المحترقة لتكوين ثاني أكسيد الكربون والماء.	١٢٢	2-9	AO1

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢١	أ	هو التفاعل الذي تحل فيه ذرات هالوجين محل ذرات هيدروجين في جزيئات هيدروكربونية.	١	–	١٢٥	3-9	AO1
	ب	D: الابتداء A:الانتشار B : الايقاف	١ ١ ١ [٣]	**اقبل:** أن يكتب المعادلة الصحيحة من الجدول بدل الرمز.	١٢٥+١٢٤	3-9	AO2
٢٢	–	٢٢) يوضح الجدول (٢٢-١) قيم طاقة الرابطة لروابط الهالجينوالكانات الممثلة برموز افتراضية. ما اسم الهالوجينوألكان الذي يملك الرابطة (C-Z)؟ (ظلل الشكل ☐ أمام الإجابة الصحيحة) ☐ بروموبروبان ☐ فلوروبروبان ■ كلوروبروبان ☐ يودوبروبان الجدول (٢٢-١)	١	-	١٤١-١٤٠	12-9	AO2

الرابطة	قيمة طاقة الرابطة (kJ/mol)
C-X	228
C-Y	290
C-Z	346
C-E	467

السؤال	المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات اضافية	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
٢٣	_	١- عندما يقترب جزئ كلور من جزئ الإيثين , فان المنطقة ذات الكثافة الالكترونية العالية حول رابطة C═C تدفع زوج الكترونات الرابطة في Cl—Cl بعيدا عن ذرة الكلور الأقرب. ٢- مما يجعل ذرة الكلور الأقرب موجبة جزئيا δ^+ والذرة الأخرى سالبة جزئيا δ^- . ٣- ذرة الكلور ذات الشحنة الموجبة لديها نقص في الالكترونات ويصبح بإمكانها استقبال زوج الكترونات من الرابطة C═C لتصبح احادية بين ذرتي الكلور والكربون  [٣]	١ ١ ١	**أقبل الاجابة بالرسم مع مراعاة :** **الخطوة 1 :** رسم الصيغة الموسعة صحيحة وايضاح الشحنات الحثية على الهالوجين ورسم الاسهم صحيحة . **الخطوه 2 :** ايضاح الكاتيون المتكّون و رسم السهم صحيح. **الخطوة 3 :** رسم الصيغة الموسعة صحيحة للمادة الناتجة. **درجة لكل خطوة صحيحة**	١٣٤	5-9 7-9	AO2

نهاية نموذج الإجابة