تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان الرسمي للدور الأول

موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الحادي عشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ الامتحان النهائي ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-09-30 13:45:26

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

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

1	نموذج أسئلة الاختبار النهائي الموحد الدور الاول وفق منهج كامبردج الجديد
2	نموذج إجابة الاختبار النهائي الموحد الدور الاول
3	اختبار عملي حديث نموذج خامس
4	اختبار عملي حديث نموذج رابع
5	اختبار عملي حديث نموذج ثالث

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني – الفترة المسائية

المـادة: الكيمياء الدرجة الكلية: (60) درجة.
تنبيـه: نموذج الإجابة في (7) صفحات.

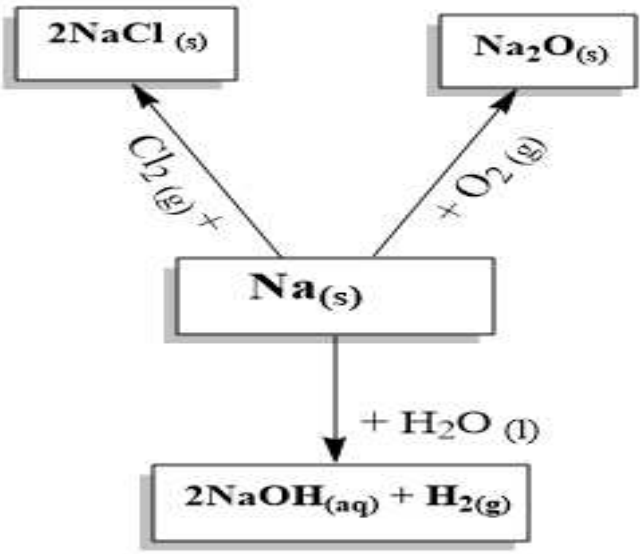
المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
1	أ	أي أنها تظهر نمطا متكررا عبر كل دورة. Na^+	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	2	25	6.1	AO1
	ب	Si √	-	1			
2	أ	تزيد قيم التوصيل الكهربائي عبر الفلزات في الدورة الثالثة من الصوديوم إلى الألومنيوم.	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	1	26	6.1	AO1
	ب	لأنه يوجد عدد أكبر من الإلكترونات غير المتمركزة المتاحة للتحرك عبر البنية الفلزية.	- أقبل الإجابة إذا كتب الطالب، لأن كل ذرة ألومنيوم تمنح (3) الكترونات إلى بحر الإلكترونات غير المتمركزة عبر البنية الفلزية.	2	26	6.2	AO2
	ج	Na √	-	1	36	6.7	AO2

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم

يتبع /2

(2)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
3	-			1 1 1 3	**27 - 29**	**6.3**	AO2
4	أ				**38**	**6.10**	AO2

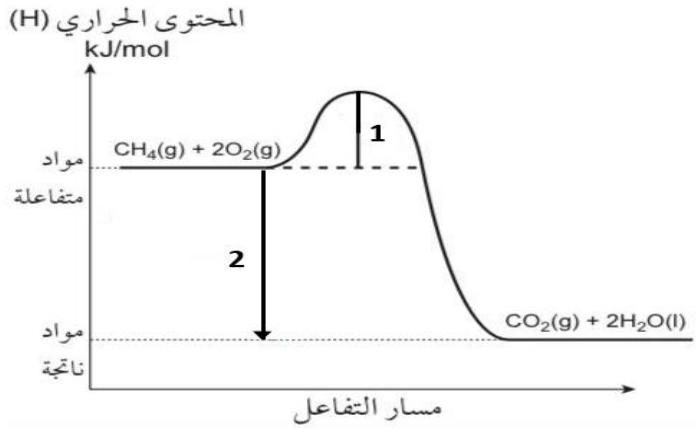
المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
		<table><tr><td rowspan="2">الخاصية</td><td colspan="2">العناصر</td></tr><tr><td>عنصر من المجموعة 14 (IV)</td><td>X</td></tr><tr><td>درجة الإنصهار</td><td>مرتفعة</td><td>مرتفعة</td></tr><tr><td>الرابطة الكيميائية</td><td>تساهمية</td><td>فلزية</td></tr><tr><td>التركيب البنائي</td><td>تساهمية ضخمة</td><td>فلزية ضخمة</td></tr></table>	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	1 1 2			
	ب	المجموعة 2 أو 3	-	1	**38**	**6.11**	AO2

يتبع /3

(3)

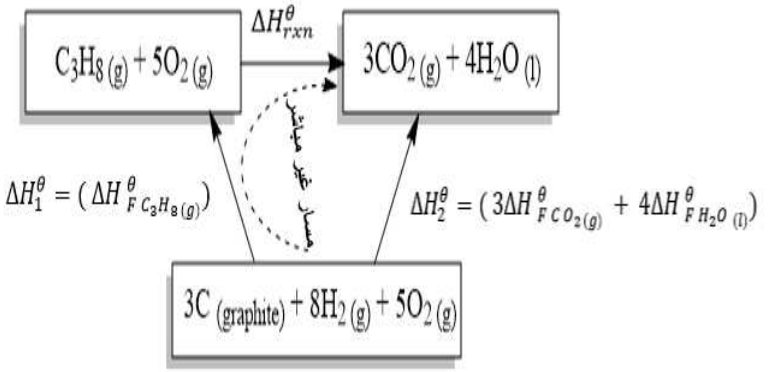
تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
5	أ	ΔH_F^θ √	-	1	**53**	**7.4**	AO1

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
	ب	هو التغير في المحتوى الحراري عندما يتكون مول واحد من مركب ما من عناصره الأولية في الظروف القياسية.	- أقبل الإجابة التي تشير إلى نفس المعنى.	2			
6	أ	- الرقم الذي يشير إلى التغير في المحتوى الحراري للتفاعل (ΔH) هو 2 - الرقم الذي يشير إلى طاقة التنشيط للتفاعل (Ea) هو1	-	1 1 2	49	7.2	AO1
	ب			1			
7	-	$\Delta H = -\frac{m.c.\Delta T}{n}$ $\Delta H = -\frac{(75 \times 4.18 \times 8.9)}{(0.05 \times 1.0)}$ $\Delta H = -55803\ J$ $\Delta H = \frac{-55803}{1000} = -55.8\ KJ$	- حل أخر: $\Delta H = -\frac{m.c.\Delta T}{n}$ $\Delta H = -\frac{(75 \times 4.18 \times 8.9)}{(0.025 \times 2.0)}$ $\Delta H = -55803\ J$ $\Delta H = \frac{-55803}{1000} = -55.8\ KJ$	1 1 1 3	55	7.5	AO2

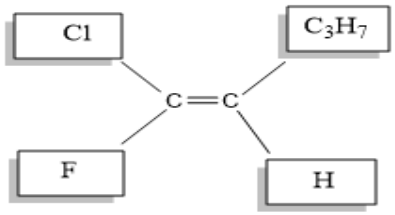
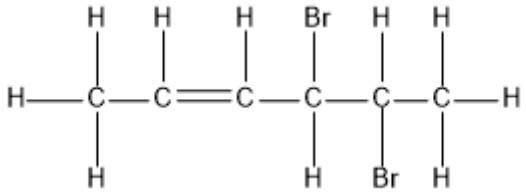
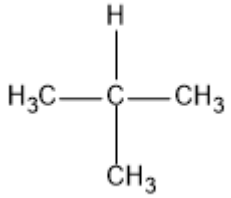
يتبع /4

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول – الفصل الدراسي الثاني

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	التقويم الهدف
8	-	$\Delta H^{\theta}_{rxn} = (E_{H-H}) + (E_{I-I}) + (-2E_{H-I})$ $\Delta H^{\theta}_{rxn} = (+436) + (+151) + (2 \times -299)$ $\Delta H^{\theta}_{rxn} = -11 \frac{KJ}{mol}$ تفاعل طارد للحرارة		1 1 2	66 + 67	7.7	AO2
9	أ				57 - 59	7.6	AO2
			كتابة الصيغ الكيميائية الموزونة للعناصر	2			
			رسم المسار غير المباشر	1			
			تغيرات المحتوى الحراري القياسي التي تمثلها $\Delta H_1 \Delta H_1$ و $\Delta H_2 \Delta H_2$.	2			
				5			
	ب	$\Delta H^{\theta}_{rxn} = \Delta H^{\theta}_2 - \Delta H^{\theta}_1$ $\Delta H^{\theta}_F = \{(3\Delta H^{\theta}_{F\,CO_{2(g)}}) + (4\Delta H^{\theta}_{F\,H_2O_{(l)}})\} - \{\Delta H^{\theta}_{F\,C_3H_{8(g)}}\}$ $\Delta H^{\theta}_F = \{(3 \times -393.5) + (4 \times -285.8)\} - \{-104.5\}$ $\Delta H^{\theta}_{rxn} = -2219.2\ KJ/mol$		1 1 1 3	59		

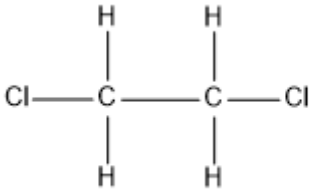
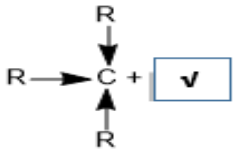
يتبع /5

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول – الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
10	-	CH_2 √	-	1	**79 + 80**	**8.1**	AO2
11	-	تفاعل الأكسدة: تفاعل يتم خلاله إضافة الاكسجين أو فقد الهيدروجين أو إزالة إلكترونات أو زيادة عدد التأكسد لمادة ما.	-	2	**103**	**8.8**	AO1
12	-		-	2	**97 + 98**	**8.7**	AO1
13	أ	5،4- ثنائي برومو-2 -هكسين	-	2	**84**	**8.4**	AO2
	ب			1	**87 + 88**	**8.1**	
14	أ	 و $CH_3\ CH_2\ CH_2\ CH_3$		2	**94 + 95**	**8.6**	AO2
	ب	لإنه ألكان يحتوي على روابط أحادية مشبعة من النوع سيجما (σ) والتي لها إمكانية الدوران بحرية.	-	1			

(6)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

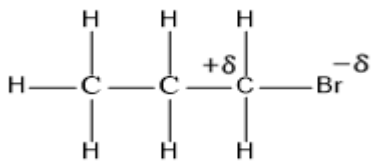
المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
15	-	√ | يحدث | يتغير	-	1	**123**	**9.3**	AO2
16	أ		-	1	**128**	**9.4**	AO1
	ب	إضافة (الهلجنة)	-	2			
17	-	 بسبب زيادة مجموعات الألكيل المرتبطة بذرة الكربون ذات الشحنة الموجبة.	-	2	**132**	**9.5**	AO1
18	-	$Cl\cdot + C_4H_{10} \rightarrow C_4H_9\cdot + HCl$ $C_4H_9\cdot + Cl_2 \rightarrow C_4H_9Cl + Cl\cdot$	-	1 1 1 3	**124 + 125**	**9.7**	AO2
19	أ	الصيغ البنائية للمركبين (A) و (B): A) $CH_3\,CH_2\,CH_2\,Br$ B) $CH_3\,HC{=}CH_2$	-	1 1 1	**138**	**9.11**	AO2

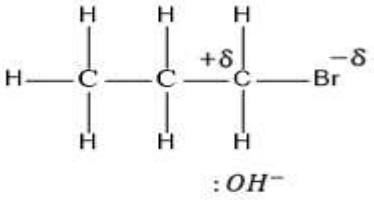
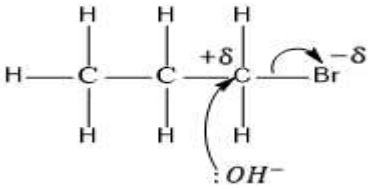
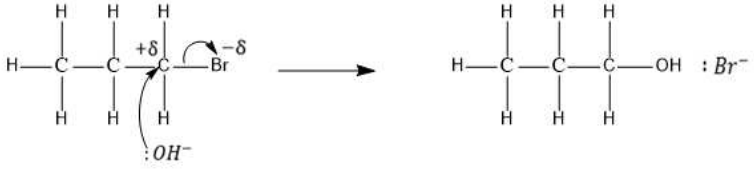
المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
		الصيغ الهيكلية للمركبين (A) و (B): معلومات إضافية: يمنح الطالب درجة لكل صيغة صحيحة.		1 4			

يتبع /7

(7)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1444هـ - 2023/2022م
الدور الأول - الفصل الدراسي الثاني
المادة : الكيمياء

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
19	ب	يحدث تفاعل استبدال نيوكليوفيلي عند تسخين محلول مائي من هيدروكسيد الصوديوم مع المركب ($CH_3(CH_2)_2Br$)، حيث يتم استبدال ذرة البروم بأيون الهيدروكسيد (OH^-) ويكون الناتج كحول، كما في الخطوات أدناه. الخطوة الأولى: رسم الصيغة الموسعة، وإضافة رمز ثنائي القطب إلى الرابطة (C-Br).  الخطوة الثانية: إضافة الأيون (OH^-) إلى الرسم.		1 1	**144**	**9.11**	AO2

المفردات	الجزئيات	الإجابة الصحيحة	معلومات إضافية	الدرجة	الصفحة	المخرجات التعليمي	هدف التقويم
		 الخطوة الثالثة: **توضيح** اتجاه الأسهم المنحنية.		1			
		 الخطوة الرابعة: **رسم** المادتين الناتجتين. 		1			
			معلومات إضافية: - أقبل الخطأ المنقول من الجزئية (أ) في حال أجاب الطالب على الصيغة البنائية للمركب (A) بشكل خاطئ، ثم شرح آلية الاستبدال النيكلوفيلي للمركب الخطأ بشكل صحيح، ويمنح الطالب درجة الجزئية (ب) كاملة.	4			

نهاية نموذج الإجابة