

## نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية



### تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10:18:38 2025-06-04

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل  
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة  
كيمياء:

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج  
العمانية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

كتيب أنشطة مع نماذج الإجابة من مبادرة عقول مبدعة

1

مراجعة المادة من فينول

2

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول

3

الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية

4

مراجعة الوحدة السابعة التغيرات في المحتوى الحراري

5

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
 الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
 للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م

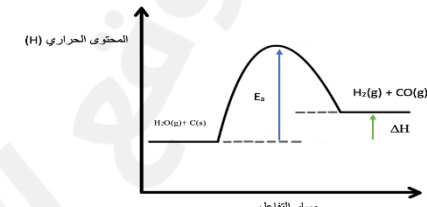


الدرجة الكلية: (٦٠) درجة

• تنبيه: نموذج الإجابة في (٩) صفحات

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
١		1 [1]		6-1	AO2	السادسة
٢	<p>-تزداد درجة الانصهار عند الانتقال من الصوديوم إلى الألومنيوم بسبب زيادة قوة الرابطة الفلزية.</p> <p>-تكون درجة انصهار عنصر السيليكون مرتفعة جدًا لأنه يمتلك تركيب تساهمي ضخم.</p> <p>-يمتلك عنصر الفوسفور تركيب جزيئي بسيط وبالتالي تكون درجة انصهاره منخفضة نسبيًا.</p>	1 1 1 [3]	تمنح الدرجة لكل عبارة تحتها خط.	6-2	AO1	
٣	+2	1 [1]		6-4	AO1	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
٤ أ	15	1 [1]		6-11	AO2	السادسة
٤ ب	قابلية التوصيل الكهربائي لمصهور الأكسيد R نوع التركيب في الأكسيد W	1 [2]		6-8	AO2	
٤ ج	الصيغة الافتراضية للأكسيد M هي $M_2O_3(s)$ $M_2O_3(s) + 2NaOH(aq) + 3H_2O(l) \rightarrow 2NaM(OH)_4(aq)$	1 [2]	-درجة كتابة الصيغة الافتراضية للأكسيد. -درجة كتابة المعادلة الرمزية المتوازنة -لا يشترط كتابة الحالة الفيزيائية. -اقبل المعادلة الرمزية المتوازنة بدلالة $Al_2O_3$	6-6	AO2	
	AO لأن الفرق في السالبية كبير بين الأكسجين والعنصر الافتراضي A	1 [1]	تمنح الدرجة للإجابة الصحيحة مع التفسير الصحيح. -اقبل لأن الفرق في السالبية قليل بين الأكسجين والعنصر الافتراضي B	6-8	AO2	
٦		1 1 [2]	درجة لسهم طاقة التنشيط $E_a$ درجة لسهم التغير في المحتوى الحراري $\Delta H$ لا تقبل السهم دون تسميته وبدون توضيح الاتجاه الصحيح.	7-2	AO1	السابعة
		1 [1]		7-5	AO2	
٧	-55.8					

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
 الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
 للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م



المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
٨	<p> <math>\Delta H_f^\theta</math> [المواد المتفاعلة] = -1034 kJ  <math>\Delta H_f^\theta</math> [المواد الناتجة] = -1143 kJ                 </p> <p> <math>\Delta H_{rxn}^\theta + \Delta H_f^\theta</math> [المواد المتفاعلة] = <math>\Delta H_f^\theta</math> [المواد الناتجة]  <math>-1034 \text{ kJ} + \Delta H_{rxn}^\theta = -1143 \text{ kJ}</math>  <math>\Delta H_{rxn}^\theta = -109 \text{ kJ}</math> </p>	1 1 1 1	درجة للعناصر درجة لأسهم المسار المباشر وغير المباشر مع الاتجاه الصحيح درجة لقيمة $\Delta H_f^\theta$ [المواد المتفاعلة] درجة لقيمة $\Delta H_f^\theta$ [المواد الناتجة]	7-6	AO2	السابعة
٩	$\Delta H_c^\theta$	1 [1]	درجة للناتج	7-4	AO1	
١٠	$\Delta H_{rxn}^\theta = -m.c. \Delta T/n$ $q = m.c. \Delta T$ $= (100+25)g \cdot 4.18J/g.C^\circ \cdot (33-23)C^\circ$ $= 5225J$ $n = m/Mr$ $n = 25/40 = 0.625mol$ $= -5225 J/0.625mol$ $\Delta H^\theta = -8360J/mol$	1 1 1 [3]	درجة لكل خطوة صحيحة  $\Delta H^\theta = -8.36KJ/mol$ اقبل-	7-5	AO2	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
 الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
 للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م



المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
١١ أ	<p>إيجاد طاقة تكوين الروابط  <math>[347 + (6 \times 413)] = 2825 \text{ kJ}</math>                      حساب قيمة التغير في المحتوى الحراري للتفاعل (<math>\Delta H^\circ_{\text{rxn}}</math>)  <math>[(2537) + (-2825)] = -288 \text{ kJ}</math></p>	1 1 [2]		7-7	AO2	السابعة
١١ ب	<p><math>[2(\text{H-H})] = [2537] - [(839) + (2 \times 413)]</math>  <math>= 872 / 2</math>  <math>= 436 \text{ kJ/mol}</math></p>	1 1 [2]		7-7	AO2	
١٢	<p>الطاقة الحرارية المتبادلة مع المحيط أثناء حدوث تفاعل كيميائي عند ضغط ثابت.  <math>\Delta H</math></p>	1 1 [2]		7-1	AO1	
١٣	$\Delta H_{\text{rxn}} = \Delta H_1 - \Delta H_2$	1 [1]		7-6	AO1	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
 الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
 للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م



المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
١٤ أ	١- وجود رابطة مُقيدة للدوران (رابطة ثنائية أو حلقة). ٢- وجود ذرات مختلفة أو (مجموعات الذرات) على كل ذرة كربون في الرابطة الثنائية C=C.	1 1 [2]	تمنح الدرجة لكل شرط صحيح.	8-7	AO1	الثامنة
١٤ ب	A: سيس - 2 - بنتين B: ترانس - 2 - بنتين	1 1 [2]	اقبل 2-Z - بنتين اقبل 2-E - بنتين	8-7	AO2	
١٥ أ	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	1 [1]		8-1	AO2	
١٥ ب	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$	1 [1]	اقبل - CH <sub>3</sub> CH(CH <sub>3</sub> )CH <sub>3</sub>	8-6	AO1	
١٥ ج	4 - إيثيل - 5-بروبيل أوكتان	1 [1]		8-4	AO2	
١٦ أ	جذر حر	1 [1]		8-8	AO1	
١٦ ب	خطوة الإيقاف	1 [1]	اقبل خطوة الانتهاء.	8-8	AO1	
١٦ ج	$\text{C}_4\text{H}_9\cdot + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{Cl}\cdot + \text{C}_4\text{H}_9\text{Cl}$	1 [1]		8-8	AO2	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
 الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
 للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م



المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
١٧ أ	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\   &   &   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\   &   &   \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array} \quad : \text{S}$	1	لا تقبل الصيغ البنائية والهيكلية. لا تقبل الصيغ الآتية:	8-8	AO2	الثامنة
	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{Br} & \text{Br} \\   &   &   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   &   &   \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array} \quad : \text{T}$	1				
	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{OH} & \text{OH} \\   &   &   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   &   &   \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array} \quad : \text{U}$	1				
١٧ ب	أكسدة	1 [1]		8-8	AO2	
١٨	جسيم (ذرة أو جزيء أو أيون) يمكنه أن يسلك كمانح لزوج من الإلكترونات.	1 [1]		8-8	AO1	

# نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر

الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول

للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م

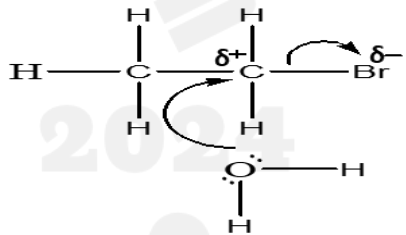
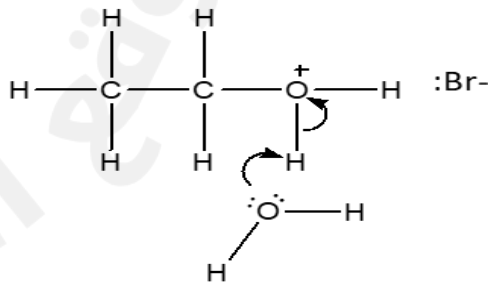


المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
١٩	<p>-رسم متشاكلات ٢-بنتانول</p> <p>-رسم متشاكلين للـ ٢-بنتانول</p> <p>المركز الكيرالي ذرة الكربون رقم ٢</p>	1+1	<p>-اقبل رسم المتشاكلين بهذه الصورة</p> <p>-اقبل أي رسم صحيح للمتشاكلين الضوئيين</p>	8-7	AO2	الثامنة
		1 + 1	<p>-كتابة الصيغة الموسعة لـ ٢-بنتانول</p> <p>-تحديد المركز الكيرالي.</p>			



نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
 الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
 للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م



المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
٢٠	CO	1 [1]		9-2	AO1	التاسعة
٢١	تُسهم أكاسيد النيتروجين في تكوين المطر الحمضي	1 [1]	اقبل تقتل الأشجار والأحياء المائية، وتآكل المباني والمجسمات المصنوعة من الحجر الجيري، وتآكل الفلزات.	9-2	AO1	
٢٢	CH <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub> ClCH <sub>3</sub>	1 [1]		9-8	AO2	
٢٣	الخطوة ١  الخطوة ٢ 	1 1 1 1 1 [5]	الخطوة ١: - درجة لكتابة الصيغة البنائية للمركب. - درجة لكتابة الصيغة البنائية لجزيء الماء + رسم الأسهم المنحنية. - درجة لتحديد الأقطاب + رسم اتجاه الأسهم المنحنية. الخطوة ٢: - درجة لكتابة الصيغة البنائية للجسيم الوسيط + كتابة صيغة أيون البروميد. - درجة لكتابة جزيء الماء + رسم اتجاه الأسهم المنحنية.	9-11	AO2	

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف الحادي عشر  
الفصل الدراسي الثاني \_ الدور الأول  
للعام الدراسي ١٤٤٦ / ١٤٤٧ هـ - ٢٠٢٤ / ٢٠٢٥ م

المفردة	الإجابة	الدرجة	معلومات أخرى	رقم الهدف	مستوى التعلم	الوحدة
٢٤ أ	إضافة إلكتروفيلية	1 [1]		9-5	AO1	التاسعة
٢٤ ب	كاتيون كربوني ثانوي	1 [1]		9-5	AO1	
٢٤ ج	$  \begin{array}{ccccccc}  & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\  &   & &   & &   & &   \\  \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - \text{H} \\  &   & &   & &   & &   \\  & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{Br}  \end{array}  $	1 [1]		9-5	AO2	

نهاية نموذج الإجابة