نموذج إجابة الكيمياء للامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية	
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف العاشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-12-23 13:23:22	
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 العاشر					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	ملخص وشرح الوحدة الثالثة الكيمياء الكمية
2	ملخص الكيمياء للصف العاشر الشامل و الكامل
3	تجميعية اختبارات قصيرة في الكيمياء
4	ملخص دروس الوحدة الأولى الفلزات وخصائصها
5	كتيب مادة الكيمياء

وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر
الفصل الدراسي الأول - الدور الأول
للعام الدراسي ١٤٤٧/ ١٤٤٨ هـ - ٢٠٢٥ / ٢٠٢٦ م

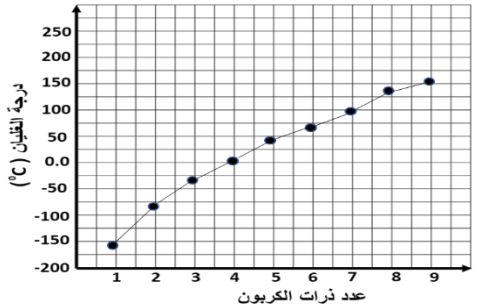
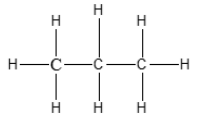
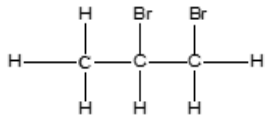
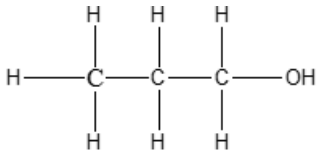
المـــــادة: الكيمياء	الدرجة الكلية: (٦٠) درجة.	تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (٦) صفحات.

الجزئية	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	هدف التقويم	مستوى الصعوبة	الصفحة	الوحدة
١	تقارب وتراص الذرات.	1 [1]		١-٤	معرفة	منخفض	١٦	الأولى
٢أ	لتجنب اختلاط العينات والوصول إلى نتائج دقيقة.	1 [1]	اقبل أي إجابة تحمل نفس المعنى.	٢-١	استقصاء	-	-	
٢ب	8 ثوان.	1 [1]	اقبل أي عدد اقل من ١٣ ثانية.	٢-٢	استقصاء	-	-	
٣	يكوّن مركبات ملونة.	1 [1]		٣-٤	معرفة	منخفض	١٨	
٤	D E	1 1 [2]		٣-٥	استدلال	منخفض	٢٨	
٥	تصنيع الزبدة النباتية.	1 [1]		٣-٤	معرفة	مرتفع	١٩	
٦أ	Mg	1 [1]		٢-٥	تطبيق	متوسط	٢٩	
٦ب	$Fe(s) + Cu^{2+}(aq) \longrightarrow Fe^{2+}(aq) + Cu(s)$	1 [1]	تُمنح الدرجة فقط عند كتابة **المعادلة الأيونية بصورة صحيحة.**	٢-٥	تطبيق	متوسط	٣٠	
٧أ	X	1 [1]		١-٦	معرفة	مرتفع	٢٠	
٧ب	يطفو ويتحرك على سطح الماء وينصهر مشتعلًا ومكونًا لهبًا بنفسجي.	1 [1]	اقبل ملاحظة واحدة من الملاحظات المذكورة.	١-٦	معرفة	مرتفع	٢١	

الجزئية	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	هدف التقويم	مستوى الصعوبة	الصفحة	الوحدة
٨	النحاس الأصفر	1 [1]		٤-٤	معرفة	منخفض	٤٤	الثانية
٩أ	زادت كتلة المسمار بسبب تكون الصدأ.	1 [1]	لا تقبل زادت كتلة المسمار بدون تفسير. اقبل تعرض الحديد للماء والهواء.	١-٤	استقصاء	-	-	
٩ب	طريقة الجلفنة هي الأكثر فاعلية لاستمرار الحماية حتى مع وجود الخدش بدليل عدم تغير كتلة المسمار.	1 [1]	لا تقبل ذكر الطريقة بدون التبرير. اقبل عدم تكون صدأ في الأنبوب رقم ٣. اقبل عدم زيادة كتلة المسمار في الأنبوب رقم ٣. اقبل عدم استمرار الطلاء بالحماية مع وجود الخدش.	١-٥	استقصاء	-	-	
١٠	A. $C(s) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g)$ B. $CO_2(g) + C(s) \longrightarrow 2CO(g)$ C. $Fe_2O_3(s) + 3CO(g) \longrightarrow 2Fe(l) + 3CO_2(g)$	1 1 1 [3]	لا تقبل المعادلات في غير مواقعها الصحيحة.	٣-٧	معرفة	مرتفع	٤٠	
١١	صناعة أدوات المائدة، الأدوات الجراحية، أحواض المطابخ، مصانع المواد الكيميائية.	2 [2]	اقبل استخدامين مختلفين مما ذكر.	٥-٧	معرفة	منخفض	٤٢	
١٢	أكسيد الحديد (lll) المائي	1 [1]		٦-٧	معرفة	منخفض	٤٥	
١٣	1. $2PbO(s)$ 2. $C(s)$	1 1 [2]	اقبل الصيغ الكيميائية بدون الوزن. اقبل CO للمادة رقم 2.	٢-٧	تطبيق	متوسط	٣٦ ٣٧	
١٤	الحجر الجيري، فحم الكوك، خام الحديد	1 [1]		٣-٧	معرفة	منخفض	٣٩	
١٥أ	طريقة الحماية المهبطية بالتضحية لأن أنبوب الحديد موصول بفلز أكثر منه نشاطًا (قطعة خارصين).	1 1 [2]	أي إجابة تحمل نفس المعنى.	٨-٧	استدلال	متوسط	٤٦ ٤٧	
١٥ب	$Zn + Fe^{2+} \longrightarrow Zn^{2+} + Fe$	1 [1]		٨-٧	تطبيق	متوسط	٤٦ ٤٧	

الجزئية	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	هدف التقويم	مستوى الصعوبة	الصفحة	الوحدة
١٦	=[(2x16)+(4x1)]+(2 X 35.5)+ 137 244	1 [1]	لا تمنح الدرجة للناتج دون توضيح طريقة الحل.	٣-٨	تطبيق	منخفض	٥٥ ٥٦	الثالثة
١٧	SiH_3	1 [1]		١-٨	تطبيق	متوسط	٥٧	
١٨	المول	1 [1]		٤-٨	معرفة	منخفض	٥٩	
١٩	عدد مولات الحديد(Fe)=100/56 1.78 mol = Fe_2O_3 : Fe 1 : 2 X : 1.78 عدد مولات أكسيد الحديد (Fe_2O_3) =1.78/2 0.89mol = الكتلة المولية لأكسيد الحديد (Fe_2O_3)= 160g/mol = [(2x56 + 3x16)] كتلة أكسيد الحديد (Fe_2O_3) اللازمة لإنتاج 100gمن الحديد 0.89 X160= (Fe) =142.4 g	1 1 1 1 [4]	اقبل الحل بالخطوات الآتية: الكتلة المولية لأكسيد الحديد (Fe_2O_3)= 160g/mol = [(2x56 + 3x16)] Fe_2O_3 : Fe 160 g : 112 g ? : 100 g كتلة Fe_2O_3 = 142.86 g	٦-٨	تطبيق	متوسط	٦١	
٢٠	المادة المحددة للتفاعل: هي المادة المتفاعلة بكمية أقل والتي تحدد كمية النواتج وتنتهي أولاً عند اجراء التفاعل. المادة الفائضة: هي وجود كمية من مادة متفاعلة أكثر مما هو مطلوب في التفاعل، وبالتالي يبقى بعضها دون تفاعل.	1 1 [2]		٦-٨	معرفة	منخفض	٦٣	
٢١	NO	1 [1]		٦-٨	استدلال	مرتفع	٦٣	
٢٢ أ	- لقياس حجم المحلول المجهول بدقة. - لمعرفة نقطة نهاية المعايرة.	1 1 [2]	لا تقبل قياس الحجم فقط. لا تقبل يتغير لونه فقط.	١-١	استقصاء	-	-	

الجزئية	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	هدف التقويم	مستوى الصعوبة	الصفحة	الوحدة
٢٢ ب	حجم المحلول القلوي (KOH) = 20/1000 = 0.02L عدد مولات المحلول القلوي (KOH) = 0.05 x 0.02 = 1 x 10^{-3} mol من المعادلة الموزونة نجد أن: KOH : HCl 1:1 اذآ عدد مولات المحلول المجهول (HCl) = 1 x 10^{-3} mol التركيز المولي للمحلول المجهول (HCl) =1 x 10^{-3} mol / 0.025 = 4x10^{-2} mol/ L	1 1 1 1 [4]		٦-٨	تطبيق	متوسط	٧٠-٧٣	الثالثة
٢٣	25-20= 5ml	1 [1]		٦-٨	استدلال	مرتفع	٦٨	
٢٤	ماء+ ثاني أكسيد الكربون ⟵ اكسجين +بيوتان	1 [1]		٣-٤	معرفة	منخفض	٨٤	الرابعة
	C_4H_{10}	1 [1]		٢-٣	معرفة	منخفض	٨٣	
٢٥	الألكانات:CH_4 الكحولات: C_4H_9OH	1 1 [2]		٢-٣	معرفة	متوسط	٨٥	

الجزئية	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	هدف التقويم	مستوى الصعوبة	الصفحة	الوحدة
٢٦		1 [1]		٣-٣	تطبيق	متوسط	٨٣	الرابعة
٢٧أ	m = 26 n = 10	1 1 [2]		٣-٦	استدلال	منخفض	٩٦	
٢٧ب	-درجة حرارة 500 °C -وجود عامل حفاز من الزيولايت أو السيليكا أو أكسيد الألومنيوم.	1 1 [2]	أقبل درجة حرارة أعلى من 800 °C وبخار ماء	٣-٦	معرفة	متوسط	٩٦	
٢٨أ	X :  Z :  Y : 	1 1 1 [3]		٣-٧	تطبيق	متوسط	٨٨	

الجزئية	الإجابة	الدرجة	معلومات اخرى	رقم الهدف	هدف التقويم	مستوى الصعوبة	الصفحة	الوحدة
٢٨ب	تفاعل هدرجة	1 [1]		٣-٧	تطبيق	منخفض	٨٨	**الرابعة**
٢٩أ	ألياف (أو قطع) خزفية تحتوي على نفط خام.	1 [1]		٣-١	استقصاء	-	-	
٢٩ب	يستخدم الماء البارد لتكثيف ناتج التقطير.	1 [1]	اقبل لحدوث عملية التكثيف.	١-١	استقصاء	-	-	
٣٠ أ	زيت الوقود	1 [1]		١-٣	تطبيق	مرتفع	٩٢	
٣٠ ب	النفثا	1 [1]		١-٤	معرفة	متوسط	٩٢	

ـ نهاية نموذج الإجابة ـ