سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

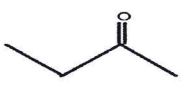
نموذج إجابة الامتحان التجريبي الصف الحادي عشر
للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م
الفصل الدراسي الثاني

المـــــادة: الكيمياء. الدرجة الكلية: (٦٠) درجة

تنبيـــــه: نموذج الإجابة في((٥) صفحات.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:-

إجابة السؤال الأول — الدرجة :(٢٤) درجة

المفردة	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
١	ب	Zn	٢	١٥٤	١١-٥- أ
٢	ج	CuBr	٢	١٦٧	١١-٥- ج
٣	د	عند زيادة كميتها نهاية التفاعل يتجة التفاعل لزيادة كتلة النواتج	٢	١٨٢	١١- ٦- ب
٤	ب	0.6	٢	١٩٤	١١-٥- و
٥	ج	الاروماتية	٢	٢٢٦	١١-٧- ج
٦	د	CH_3- CH(Cl)- CH(CH_3)- CH_2-C≡CH	٢	٢٢٢	١١-٧-ج
٧	أ	4	٢	٢١٧	١١-٧-ب
٨	د	$C_4H_8O_2$	٢	٢٤٥	م٢-١١-٣ب
٩	أ	A	٢	٢٢٠	١١-٧-ج
١٠	د	استر	٢	٢٦١	١١-٨-ج
١١	ج	C_2H_4	٢	٢٢٠	١١-٧-ج
١٢	د		٢	٢٧٢	١١-٨-ج
المجموع			٢٤		

يتبع ٢

نموذج إجابة الامتحان التجريبي الصف الحادي عشر
للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م
الفصل الدراسي الثاني
المـــــادة: الكيمياء

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الثاني — **الدرجة الكلية : (١٢) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	١	تكوين (اتحاد مباشر)	1/2	١٥٣	١١-٥-أ
	٢	تفكك	1/2	١٥٣	١١-٥-أ
ب	١	$Mg_{(s)} + 2\ HCl_{(aq)} \longrightarrow MgCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$	1	١٥٥	١١-٥-أ
	٢	HCl لأنة عند زيادة كمية HCl في التجربة ٢ مع بقاء كتلة الماغنيسيوم ثابتة زادت كمية الغاز المتصاعد.	2	١٨١	١١-٦-ب
	٣	بإضافة كمية من HCl حيث يلاحظ استمرار التفاعل .	1		
	٣	عدد مولات الحمض = .6×.5 = 0.3 مول (نصف درجة) HCl H_2 2 1 0.3 X X= 0.3 X1 / 2=0.15mol (نصف درجة) حجم الغاز الناتج = 0.15 x 22.4 = 3.36L (درجة)	2	١٨١	١١-٦-ب

يتبع ٣

نموذج إجابة الامتحان التجريبي الصف الحادي عشر
للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م
الفصل الدراسي الثاني
المـــــادة: الكيمياء

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الثاني			الدرجة الكلية : (١٢) درجة			
الجزئية	المفردة		الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
ج	١		تحليل كمي	١	١٥٤	١١-٥-أ
	٢	أ	المردود النظري للمجموعة 1 $AlBr_3$ Al 2 2 267 27 X 27 X= 267g(المردود النظري)	2	١٨٤	١١-٦-ج
		ب	المردود المئوي للمجموعة 2 = 92/99.0×100 =93%	2	١٨٥	١١-٦-ج

يتبع ٤

نموذج إجابة الامتحان التجريبي الصف الحادي عشر
للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م
الفصل الدراسي الثاني
المـــــادة: الكيمياء

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الثالث — **الدرجة الكلية :(١٢) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	١	A	١	١٨٨	١١-٦-هـ
	٢	الفينول الاحمر / البروموثايمول الأزرق	١	١٩٠	١١-٦-و
	٣	عدد مولات القاعدة $=0.1 \times 0.05 = 0.005$ عدد مولات الحمض = عدد مولات القاعدة = 0.005 $M_a = 0.005 \div 0.05 = 0.1M$	2	١٩٤	١١-٦-ز
ب	١	أ	١	٢٢١	
		لأنها تحتوي على مركبات مشبعة أو لعدم احتوائها على مركبات غير مشبعة	2		
	٢	٢،٤،٦- ثلاثي نيترو طولوين أو ٢ ، ٤ ، ٦ -ثلاثي نيترو - ميثيل بنزين	1/2	٢٢٦	
		٢-كلورو-٣،٣-ثنائي ميثيل بنتان	1/2	٢١٥	١١-٧-ج
ج	١	C_2H_2	١	٢٠٣	١١-٧-أ
	٢	يستخدم في اللحام وقطع المعادن	٢	٢١٩	م٢-١١-١ح
	٣	CH_2Cl_4	١	٢٢٣	١١-٧-ب

يتبع/٥

نموذج إجابة الامتحان التجريبي الصف الحادي عشر
للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م
الفصل الدراسي الثاني
المـــــادة: الكيمياء

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الرابع — **الدرجة الكلية :(١٢) درجة**

الجزئية		المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ		١	تسبب تلوث الهواء عند خروجها مع عادم السيارة	2	٢٣٤	١١-٧-د
		٢	العينة الثانية لان المركب متفرع وبالتالي عملية احتراقة لا تكون بشكل مفاجئ على محرك السيارة وانما تكون بشكل متدرج وبالتالي عمر المحرك يكون اطول أو لانه يحوي على درجة أوكتان عالية	1	٢٣٤	١١-٧-د
ب			أكسدة	1	٢٥١	١١-٨-ج
			حذف	1	٢٥١	١١-٨-ج
			تميؤ	1	٢٦٠	١١-٨-ج
			اختزال	1	٢٥٥	١١-٨-أ
ج	١	أ	A	1/2	٢٢٠	١١-٧-ج
		ب	$CH_3CH_2CH_2Cl + NH_3 \longrightarrow CH_3CH_2CH_2NH_2 + HCl$	1	٢٦٣	١-١١-١ ج
		ج	موضع المجموعة الوظيفية	1/2	٢٧٢	١١-٨-ج
		د	بروبانول	1	٢٤٦	١١-٨-ز
		هـ	إضافة محلول فهلنج أو تولن إلى كلتا المادتين والمادة التي تعطي نتيجة إيجابية تعتبر F والتي لاتعطي نتيجة تعتبر B	2	255	١١-٨- ب

نهاية نموذج الإجابة