سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
العام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣هـ - ٢٠١١/٢٠١٢م
الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني

المـــــادة: الكيمياء — الدرجة الكلية: (60) درجة
تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (7) صفحات

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:-

إجابة السؤال الأول — الدرجة الكلية :(24) درجة

المفردة	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
١	ج	الإحلال البسيط	٢	١٥٤	١١-٥-أ
٢	أ	$CuO_{(s)} + 2HNO_{3\,(aq)} \rightarrow Cu^{2+}_{(aq)} + 2NO_3^-{}_{(aq)} + H_2O_{(l)}$	٢	١٦٦	١١-٥-ج
٣	د	100% -90 %	٢	١٨٥	١١-٦-د
٤	ج	الميثيل البرتقالي	٢	١٩٠	١١-٦-و
٥	ب	التقطير التجزيئي	2	٢٢٩	١١-٧-د
٦	أ	$CH_3(CH_2)_5C{\equiv}CH_3$	2	٢٢٢	١١-٨-ز
٧	ب	$CH_3CH_2CH{=}CBrCH_2CH_3$	2	٢١٨	١١-٧-ج
٨	أ	H_2O ، CO_2 ، طاقة	2	٢٠٩	١١-٨-ب
٩	د	$C_7H_{13}F$	2	٢٠٦	م٣-١١-أ١
١٠	ب	الالدهيدات	٢	٢٤٥	١١-٨-و
١١	د	نوع الروابط	٢	٢٥٠	١١-٨-ز
١٢	أ	$CH_3{-}CH{=}CH_2$	٢	٢٦٦	١١-٨-د
المجموع			24		

يتبع/ ٢

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣هـ - ٢٠١١/٢٠١٢م
الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني
المـــــادة:الكيمياء

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية

إجابة السؤال الثاني — الدرجة الكلية : (12) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ		هي معادلة التغير الصافي الذي حدث للتفاعل إذا تم حذف الأيونات المتفرجة من طرفي المعادلة	1	١٦٦	١١-٥-ج
	١	الكتلة المولية للأمونيا = $17\ g/mol$ الكتلة المولية N_2 = $28\ g/mol$ عدد مولات NH_3 = $\frac{18.1}{17} = 1.06\ mol$ $2\ mol\ NH_3$: $1mol\ N_2$ $1.08\ mol\ NH_3$: $x mol\ N_2$ $x = 0.54 mol\ N_2$ كتلة N_2 = عدد المولات × الكتلة المولية $= 0.54 \times 28 = 15.1g$ **أو** الكتلة المولية للأمونيا = $17\ g/mol$ الكتلة المولية N_2 = $28\ g/mol$ عدد مولات NH_3 = $\frac{18.1}{17} = 1.06\ mol$ عدد مولات $N_2 = 1.06\ mol\ NH_3 \times \frac{1mol\ N2}{2mol\ NH3}$ $= 0.54\ mol\ N_2$ كتلة N_2 = عدد المولات × الكتلة المولية $= 0.54 \times 28 = 15.1g$ **أو** كتلة $N_2 = \frac{18.1\ g\ NH3}{17\ g/mol\ NH3} \times \frac{1mol\ N2}{2mol\ NH3} \times \frac{28\ g\ N2}{1mol\ N2}$ $= 15g$ اذا كتب الطالب الناتج النهائي فقط يعطى درجة واحدة فقط	1 ½ ½ 1 1 ½ ½ 1 3	١٥٩- ١٦١	١١-٥-د
	٢	المردود المئوي = $\frac{\text{المردود الفعلي}}{\text{المردود النظري}} \times 100\%$ المردود الفعلي = $\frac{\text{المردود المئوي} \times \text{المردود النظري}}{100}$ $= \frac{57 \times 15.1}{100}$ $= ٨,٦$ اذا عوض الطالب مباشرة دون كتابة القانون يمنح درجة القانون	½ 1 ½	١٨٣- ١٨٥	١١-٦-ج

يتبع/٣

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

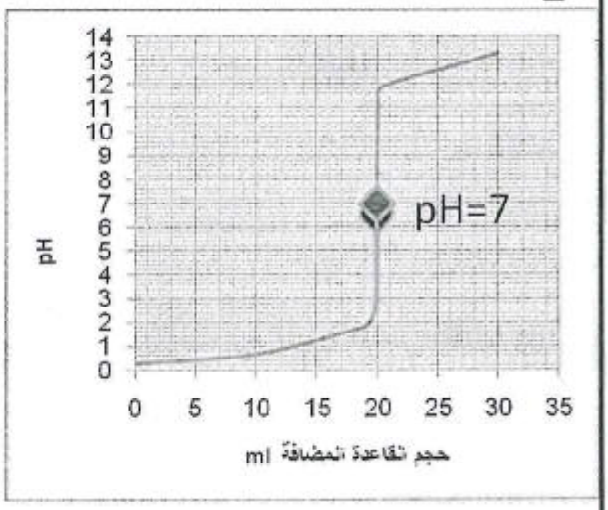
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣هـ - ٢٠١١/٢٠١٢م

الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني

المـــــادة: الكيمياء

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

تابع إجابة السؤال الثاني — الدرجة الكلية : (12) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
ج	١	التحليل الكمي يجرى لتحديد كمية مادة ما (مركب أو عنصر أو أيون) في عينة ما وتكون إما على شكل نسبة أو مقدار ، بينما التحليل الكيفي يكشف عن وجود مادة و عنصر أو أيونات في عينة ما دون تحديد كميتها.	2	١٧٨	١١-٦-أ
	2	أ_ 	2	١٨٧-١٩٣	١١-٦-هـ
		ب- يتم تحديد نقطة التعادل $pH=7$ على الرسم كما في الشكل أعلاه.	1	١٨٨	١١-٦-ز
		ج- وردي (زهري)	1	١٩٠	١١-٦-و

يتبع/٤

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
العام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٢هـ - ٢٠١٢/٢٠١١م
الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني
المـــــادة: الكيمياء

إجابة السؤال الثالث — **الدرجة الكلية :(12) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ)	١	$2X + 3Y_2 \rightarrow 2XY3$ - درجة المعادلة لا تجزأ.	1	١٨١-١٨٣	١١-٦-ب
	٢	Y أو Y_2 أو ●●	1		
	٣	2mol من X : 3mol من Y عدد مولات X الفائضة 2 mol تستلزم 3 mol من Y ولكن يوجد 1mol من Y غير مستهلك أذاعدد المولات اللازم إضافتها من Y هي 2mol	1		
		أو لاستهلاك 4 mol من X التي بدأ بها التفاعل 2mol من X : 3mol من Y 4mol من X : س mol من Y س= 6 mol من Y (إجمالي عدد مولات Y اللازمة) عدد مولات Y اللازم إضافتها= 6 – 4 = 2mol	1		

يتبع/٥

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣هـ - ٢٠١١/٢٠١٢م
الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني
المـــــادة:الكيمياء

تابع إجابة السؤال الثالث		الدرجة الكلية : (12) درجة			
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
ب	١	CCl_2F_2	1	٢١١	١١-٧-ب
	٢	الاستبدال أو الهلجنة	2	٢١١	١١-٨-ب
	٣	تعمل على تفكيك طبقة الأوزون أو يؤدي الى دخول الاشعة الضارة(فوق البنفسجية) الى الارض مما يؤدي الى الاصابة بعديد من الامراض (سرطان الجلد)	2	٢١١	١١-٨-ب
ج	١	A	1	٢١٣	١١-٧-ج
	٢	$CH_3\text{-}\underset{Cl}{CH}CH_3$	1	٢١٧	١١-٨-ج
	٣	2 مول أو 2	1	٢٢٣	١١-٨-ب
	٤	الاستبدال أو الهلجنة	1	٢٢٨	١١-٨-ب

يتبع/٦

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

العام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣ هـ ــ ٢٠١١ / ٢٠١٢ م

الفصل الدراسي الثاني - الـدور الثاني

المـــــادة: الكيمياء

اجابة السؤال الرابع — **الدرجة الكلية : (12) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	١	٢ ــ برومو ــ ٤ ــ ايثيل هكسان - الدرجة لا تجزأ	1	214	١١-٧-ج
ب	2	الممتاز لأن الجازولين الممتاز يحتوي على ألكان متفرع بنسبة أعلى من الجازولين العادي . أو لأن الجازولين العادي يحتوي على ألكان غير متفرع بنسبة أعلى من الجازولين الممتاز . أو لأن درجة الأوكتان في الجازولين الممتاز أعلى من الجازولين العادي .	1 1	٢٣٤	١١-٨-أ
ج	١	بسبب وجود ذرة هيدروجين مرتبطة بمجموعة الكربونيل	2	٢٥٥	١١-٨-ب
	٢	- أ A= CH_3-CH_2-OH	1	٢٥٢	١١-٨-ج
		B= $CH_3-\overset{O}{\overset{\|\|}{C}}-H$	1	٥٥2	١١-٨-ب
		C= $CH_3-\overset{O}{\overset{\|\|}{C}}-OH$	1	258	١١-٨-ج
		D= $CH_3-\overset{O}{\overset{\|\|}{C}}-O-CH_3$	1	٢٦٢	١١-٨-ج
		- ب : المركب C بسبب احتوائه على مجموعة الهيدروكسيل OH التي تكون روابط هيدروجينية قوية بين جزيئاته	1 1	٢٥٧ ٢٥٧	١١-٨-ز

يتبع/٧

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي ١٤٣٢/١٤٣٣هـ - ٢٠١١/٢٠١٢م
الفصل الدراسي الثاني - الدور الأول
المـــــادة:

تابع ثانيا: نموذج الإجابة الأسئلة المقالية:-

تابع إجابة السؤال الرابع — الدرجة الكلية :(12) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
ج	٣	$CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-Br$ $CH_3-\underset{\underset{Br}{|}}{CH}-CH_2-CH_3$ $CH_3-\underset{\underset{Br}{|}}{\overset{\overset{CH_3}{|}}{C}}-CH_3$ $CH_3-\underset{\underset{CH_3}{|}}{CH}-CH_2-Br$ ((درجة واحدة لأي صيغتين صحيحتين بواقع نصف درجة لكل صيغة))	1	٢٧٢	١١-٨-ح

نهاية نموذج الإجابة