سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

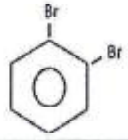
للعام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤هـ - ٢٠١٢/٢٠١٣م

الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني

المـــــادة: الكيمياء	الدرجة الكلية: (٣٠) درجة
الإجابة في (٤) صفحات	

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول — الدرجة الكلية :(12) درجة

المفردة	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
١	ب	$Mg_{(s)} + HCl(aq) \rightarrow MgCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$	2	١٥٥-١٧٢	١١-٥-أ
٢	أ	الميثيل البرتقالي	2	١٩٠	١١-٦-و
٣	ب		2	٢٢٥	١١-٧-ج
٤	ج	٦	2	٢١٦	١١-٨-ح
٥	ج	مركب حلقي مشبع	2	٢٢٢-٢٢٣	١١-٨-ب
٦	ج	$R\text{-}CO\text{-}NH_2$	2	٢٦٢	١١-٨- و
المجموع			12		

يتبع/٢

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

العام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤هـ - ٢٠١٢/٢٠١٣م

الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني

المـــــادة: الكيمياء

ثانيًا: إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الثاني		الدرجة الكلية : (6) درجة			
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	١	هي التفاعلات التي تحدث بين الحمض والقاعدة وينتج منها ماء وملح.	2	١٦٧	١١-٥-أ
ب	١	$Pb(NO_3)_2 \rightarrow Pb^{2+} + 2NO_3^-$ ($\frac{1}{2}$ درجة) تركيز ايونات $0.5M = Pb^{2+}$ ($\frac{1}{2}$ درجة) تركيز ايونات $1M = 0.5 \times 2 = NO_3^-$ (١ درجة)	2	١٧١	١١-٥-و
	٢	عدد مولات المادة الناتجة $2mol = AB_3$ ($\frac{1}{2}$ درجة) المردود النظري = عدد المولات ×الكتلة المولية $267g = 133.5 \times 2 =$ ($\frac{1}{2}$ درجة) المردود المئوي= $\frac{\text{المردود الفعلي}}{\text{المردود النظري}} \times 100\ \%$ $\% 60 = \% 100 \times \frac{160.5}{267} =$ (١ درجة)	2	١٨٣-١٨٥	١١-٦-ج

يتبع/٣

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

العام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤ هـ ــ ٢٠١٢ / ٢٠١٣ م

الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني

المـــــادة: الكيمياء

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

تابع إجابة السؤال الثالث — **الدرجة الكلية : (6) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	١	$C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$ + طاقة عدد مولات $C_2H_5OH = \frac{20.5}{46} = 0.44$ mol عدد مولات $O_2 = \frac{100}{32} = 3$mol (½ درجة) عدد مولات C_2H_5OH: عدد مولات O_2 من خلال معادلة التفاعل 1 : 3 عدد المولات في التفاعل 0.44 : 3 (½ درجة) بما أن عدد مولات C_2H_5OH أقل عن عدد المولات في المعادلة إذا المادة المحددة للتفاعل هي C_2H_5OH. (½ درجة)	$1\frac{1}{2}$	١٨٢	١١-٦-ب
	٢	عدد مولات C_2H_5OH : عدد مولات CO_2 1 : 2 0.44 : x (½ درجة) $x = 0.44 \times 2 = 0.88$mol (½ درجة) حجم $CO_2 = 0.88 \times 22.4 = 19.7$ L (½ درجة)	$1\frac{1}{2}$	١٨٢	١١-٦-ب
ب		التراكيز المستعملة: (HCl)50 ml (0.001M) (NaOH) (0.001) — رمز المعايرة: ب التراكيز المستعملة: (HCl) 50 ml (0. 1M) (NaOH)(0. 1M) — رمز المعايرة: أ	1	١٨٩-١٩٤	١١-٦-هـ
ج	١	CH_3- CH_2Br-CH_3	1	٢١٧	م١-١١-١ج
	٢	$3CO_2 + 2H_2O$ + enrgy ملاحظة:لا يحاسب الطالب على وزن المعادله	1	٢٢٢	١١-٨-ب

يتبع/٤

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر

العام الدراسي ١٤٣٣/١٤٣٤هـ - ٢٠١٢/٢٠١٣م

الفصل الدراسي الثاني - الدور الثاني

المـــــادة: الكيمياء

تابع ثانيًا : إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الرابع			الدرجة الكلية :(٦) درجة		
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ		المركب C_2H_6 مشبع، المركب C_2H_2 غيرمشبع	$2\frac{1}{2}$	٢٠٨،٢٢١	١١-٧-أ
ب		A : $CH_2=C(CH_3)-CH_3$ B : $HCO-OC(CH_3)_2-CH_3$	2	٢٤٨ ٢٦٢	١١-٨-ج
ج		$H_2N-CH_2-CH_2-NH_2$ أو $H-N(H)-CH_2-CH_2-N(H)-H$	$1\frac{1}{2}$	٢٧٠	١١-٨-د

نهاية نموذج الإجابة