نموذج
الإجابة

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة الامتحان الأوّلي لشهادة دبلوم التعليم العام " للمتغيبين "
للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١هـ ـــ ٢٠٠٩/ ٢٠١٠م

المـــــادة: الكيمياء — الدرجة الكلية: ٢٠ درجة.
تنبيـــــه: نموذج الإجابة في أربع صفحات

أولاً : إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول — لكل مفردة درجتان — الدرجة الكلية :٨ درجات

المفردة	البديل الصحيح	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
١	د	2	١٦-٣٨	٢-١- ج
٢	د	2	٤٨-٦٠	م٢-١٢-٢-أ
٣	ب	2	١٠٤-١٠٧	م١-١٢-٣-د
٤	ج	2	١٢١-١٢٧	١٢-٤-د

ثانياً : إجابة الأسئلة المقالية :

إجابة السؤال الثاني — أ= درجتان ب= ٤ درجات — الدرجة الكلية : ٦ درجات

الجزئية	المفردة	الاجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ		$2e^- + 2H^+ + S_2O_8^{2-}(aq) \longrightarrow 2\,HSO_4^-(aq)$	$\frac{1}{2}+\frac{1}{2}$ 1	٢٩-٣٠	١٢-١-و

يتبع/٢

تابع إجابة السؤال الثاني أ= درجتان ب= ٤ درجات **الدرجة الكلية : ٦ درجات**

الجزئية	المفردة	الاجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
ب	١	$m = \frac{Q \times \text{molar mass}}{nf}$ أو $m = \frac{20000 \times 63.5}{96500 \times 2}$	$\frac{1}{2}$	٧٤-٧٧	١٢-٢-ز
		$m \approx 6.58g$	$\frac{1}{2}$		
		كتلة المهبط النهائية = كتلة المهبط الإبتدائية + الكتلة المترسبة أو $= 6.58+15$	$\frac{1}{2}$		
		$= \underline{21.58\ g}$	$\frac{1}{2}$		
		* إذا عوض الطالب عن كمية الكهرباء بالفاراداي وطبق العلاقة السابقة بشكل صحيح يأخذ الدرجة.			
		حل آخر:			
		96500 كولوم يرسب (63.5/2) g من Cu 20000 كولوم يرسب (m) g من Cu	(درجة $\frac{1}{2}$)		
		$m \approx 6.58g$	(درجة $\frac{1}{2}$)		
		كتلة المهبط النهائية = كتلة المهبط الإبتدائية + الكتلة المترسبة أو $= 6.58+15$	(درجة $\frac{1}{2}$)		
		$= \underline{21.58\ g}$	(درجة $\frac{1}{2}$)		
		* إذا عوض الطالب عن كمية الكهرباء بالفاراداي وطبق العلاقة السابقة بشكل صحيح يأخذ الدرجة.			
	٢	كتلة الشوائب= الكتلة الكلية – الكتلة المتآكلة أو المترسبة أو $= 22-6.58$	$\frac{1}{2}$		
		$= \underline{15.42\ g}$	$\frac{1}{2}$		

تابع إجابة السؤال الثاني أ= درجتان ب= ٤ درجات الدرجة الكلية : ٦ درجات					
الجزئية	المفردة	الاجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
ب	٣	كمية الكهرباء(كولوم)= شدة التيار(أمبير) ×الزمن(ثانية) أو $Q_{(C)} = I_{(A)} \cdot t_{(s)}$ أو $20000 = 2 \times t$	$\frac{1}{2}$	٧٤-٧٧	١٢-٢-ز
		$t = \underline{10000\ s}$	$\frac{1}{2}$		

إجابة السؤال الثالث أ= درجتان ب = ٤ درجات الدرجة الكلية : ٦ درجات					
الجزئية	المفردة	الاجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	١	* يُمنح الطالب الدرجة الكاملة في حالة كتابته لتفسير واحد فقط من العبارات الآتية: - لأن جهد اختزال أيونات المغنسيوم أقل من جهد اختزال الماء. - يختزل الماء بدلا من ايونات المغنسيوم.	1	٦١-٧٤	م٣-١٢-٢د
أ	٢	* يُمنح الطالب الدرجة الكاملة في حالة كتابته لتفسير واحد فقط من العبارات الآتية: - بانخفاض درجة الحرارة تقل طاقة حركة الجزيئات ويقل عدد التصادمات الفعالة وبالتالي تقل سرعة التفاعل. - بارتفاع الحرارة تزداد طاقة حركة الجزيئات ويزداد عدد التصادمات الفعالة وبالتالي تزداد سرعة التفاعل الكيميائي. * يُمنح الطالب نصف الدرجة في حالة كتابته العبارة الآتية : - درجة الحرارة من العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل الكيميائي.	1	١٢١-١٢٩	١٢-٤-د

يتبع/ ٤

نموذج إجابة الامتحان الأولي لشهادة دبلوم التعليم العام" للمنعيين "
للعام الدراسي ١٤٣٠/١٤٣١هـ ـــ ٢٠٠٩/ ٢٠١٠م
مادة : الكيمياء

تابع إجابة السؤال الثالث أ= درجتان ب = ٤ درجات **الدرجة الكلية : ٦ درجات**

الجزئية	المفردة	الاجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
ب	١	ماص للحرارة	1	٨٩-٩٥	[١٢-٣-أ
	٢	26°C أو أي قيمة ضمن المدى (25.8 – 26.2)	1		
	٣	$q = mc\Delta T$ $q = (100+30)x4.18x(25-28)$ أو $q = (130)x4.18x(-3)$ = -1630.2J * إذا عوض الطالب في القانون بشكل صحيح دون كتابته يمنح درجة القانون. * إذا عوض الطالب عن ΔT بقيمة (3+) وحصل على الناتج 1630.2+ J فإنه يمنح نصف درجة عن التعويض بينما يمنح درجة الناتج.	½ 1 ½		

نهاية نموذج الإجابة