تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/om

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر اضغط هنا

https://almanahj.com/om/12

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/om/12chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

https://almanahj.com/om/12chemistry2

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر اضغط هنا

https://almanahj.com/om/grade12

* لتحميل جميع ملفات المدرس حبيب بن محمد البحري اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

نموذج إجابة الامتحان التجريبي لشهادة دبلوم التعليم العام
للعام الدراسي 1442/1441هـ - 2021/2020م
المادة: الكيمياء

المـــــادة: الكيمياء	الدرجة الكلية: (60) درجة.
تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (4) صفحات.	

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي: الدرجة الكلية: (12) درجة

المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
1	نقصان تركيز الأيونات الموجبة	1	51	12-2-أ	معرفة
2	$3H_2O_{(l)} + S_2O_3^{2-}{}_{(aq)} \longrightarrow 2SO_3^{2-}{}_{(aq)} + 6H^+{}_{(aq)} + 4e^-$	1	29	12-1-و	تطبيق
3	تنتقل الالكترونات من A إلى B	1	59	12-2-هـ	تطبيق
4	تقل قيمة pH عند نهاية التفاعل	1	54	12-2-ج	معرفة
5	1	1	126	12-4-و	تطبيق
6		1	127-122	12-4-د	تطبيق
7	درجة الحرارة	1	126	12-4-د	
8	كمية الغاز	1	36	12-5-أ	معرفة
9	1.76	1	55-52	12-5-و	تطبيق
10	B , C , D	1	35-34	12-5-د	استدلال
11	حمض مرافق قوي	1	130-127	12-8-د	تطبيق
12	ماص للحرارة: طارد للحرارة	1	110-107	12-7-ز	استدلال

يتبع/2

almanahj.com/om

اعداد / حبيب بن محمد البحري مشرف مادة الكيمياء جنوب الباطنة

تابع نموذج إجابة الامتحان التجريبي لشهادة دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي 1442/1441هـ - 2021/2020م

المادة : الكيمياء

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية: الدرجة الكلية: (48) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى
13	أ	أكسدة	1	30-29	12-1-و	تطبيق
	ب	الرمز: a, c, g عدد المولات: 8, 8, 2	3			تطبيق
	ج	$3NH_3+8IO_2+8OH^- \longrightarrow 3HNO_3+8IO^-+7H_2O$	2			تطبيق
14	أ	بإضافة جزيئات ماء بنفس عدد ذرات الأكسجين إلى الطرف المنقوص من الأكسجين	1	30-29	12-1-و	معرفة
	ب	الخطوة الأولى : كتابة المعادلة موزونة : $4H^+ + 4B^- + 3AO_2 \longrightarrow A + 4BO + 2H_2O$ من خلال المعادلة الموزونة: $3mol(AO_2) \longrightarrow 4mol(B^-)$ $Xmol(AO_2) \longrightarrow 2mol(B^-)$ عدد مولات AO_2 اللازمة لأكسدة 2 مول من B^- تساوي 1.5مول	2			استدلال
	ج	HNO_3	1			استدلال
15	أ	درجة الحرارة 25^0C ، 298K الضغط 1atm التركيز 1M يكتفى بذكر اثنين	2	ج-2-12	53	معرفة
	ب	$\Delta E^0 = E_{r(المهبط)} - E_{r(المصعد)}$ $1.1 = E_{r(المهبط)} - (-0.76)$ $E_{r(المهبط)} = +0.34\ V$ اذن قطب Y هو النحاس Cu	2	د-2-12	55	تطبيق
16	أ	- منع التماس المباشر بين مادة المهبط والمصعد - فتح وغلق الدائرة الكهربائية - الاتزان الأيوني يكتفى بوظيفتين	2	أ-2-12	50	معرفة
	ب	$2H_2O + 2Br^- \longrightarrow Br_2 + 2OH^- + H_2$	1	ب-2-12	62-62	استدلال
	ج	لا	1	م3-2-12-د	51	تطبيق

almanahj.com/om

يتبع/3

تابع نموذج إجابة الامتحان التجريبي لشهادة دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي 1442/1441هـ - 2021/2020م

المادة : الكيمياء

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية: الدرجة الكلية: (48) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة		الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى
17	أ	عندما يكون التفاعل من الرتبة الصفرية		1	126	12-4-و	معرفة
	ب	$K= R/[A]^2[B] = 2.08x10^{-5}/(0.4)^2(0.1) = 0.0013$		1			تطبيق
	ج	$R_2= 0.0013x(0.60)^2(0.20) =9.36x10^{-5}$ mol/L.s		1			استدلال
18	أ	- توجيه الجزيئات للدقائق المتفاعلة في أثناء تصادمها - وجود طاقة حركية كافية لكسر روابط المواد المتفاعلة		2	129-128	12-4-ب	معرفة
	ب	400KJ	1	1	129-123	12-4-ج	تطبيق
		800KJ	2	1			استدلال
	ج	الأمامي		1			تطبيق
19		$C > B > A$		3	12-4-د	122-121	تطبيق

يتبع/4

almanahj.com/om

تابع نموذج إجابة الامتحان التجريبي لشهادة دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي 1442/1441هـ - 2021/2020م

المادة : الكيمياء

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية: الدرجة الكلية: (48) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى
20	أ	يشغل مولا واحدا و حجما قدره 22.4 لتر ودرجة الحرارة 273 س. (يكتفى ذكر اثنين فقط)	2	53	12-5-هـ	معرفة
	ب	$d = \frac{PMr}{RT} = \frac{4x63.05}{0.0821x550} = 5.5\ g/L$	2	55-52	12-5-و	تطبيق
	ج	$B_4\ H_{10}$	1	55-52	12-5-و	استدلال
21	أ	الكلفن أو K	1	36	12-5-أ	معرفة
	ب	نستنتج أن قيمة الضغط النهائي بعد إضافة الثقلين الآخريين يصبح 4atm $V_2 = \frac{P_1V_1T_2}{P_2T_1} = \frac{2x0.200x3T1}{4xT1} = 0.3\ L$	3	37-36	12-5-د	تطبيق
	ج	كلما زادت درجة الحرارة زادت حركة الجزيئات وبالتالي تزداد عدد التصادمات بين الجزيئات وبين الجدار الداخلي للإناء فيزداد الحجم .	1	37	12-5-ج	استدلال
22	أ	العامل الحفاز	1	111	12-7-ج	معرفة
	ب	زيادة تركيز$[Cl_2]$ / زيادة درجة الحرارة	1	108-103	12-7-ز	استدلال
	ج	$K_{c1} = \frac{[PCl_5]}{[PCl_3][Cl_2]} = \frac{0.020}{0.060x0.040} = 8.3$	1	102-99	12-7-هـ	تطبيق
	د	أ.يزيد ب.الاتجاه الأمامي	2	105	12-7-ج	تطبيق
23	أ	الحمض: المادة التي تعطي بروتونا أو أكثر عند تأينها في الماء القاعدة: المادة التي تستقبل بروتونا أو أكثر عند تأينها في الماء	2	126	12-8-أ	معرفة
	ب	علاقة طردية	1	136-135	12-8-و	استدلال
	ج	HOI	1	136	12-8-ز	استدلال
	د	$PH = -\log[H^+]$ $5.15 = -\log[H^+]\ ,\ [H^+] = 7.08\ X\ 10\text{-}6\ M$ $[H^+] = [CN^-] = 7.08\ X\ 10\text{-}6\ M$ عند إهمال قيمة (X): $[HCN]_{(عند\ الاتزان)} = [HCN]_{(الابتدائية)}$ $[HCN] = 0.04\ M$	2	134-133	12-8-و	تطبيق

almanahj.com/om