شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة امتحان الفصل الأول

موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الثاني عشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ الملف

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر

روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	شرح العلاقة بين Ka و Kb و Kw
2	ملخص شرح درس ثابت تأين القواعد الضعيفة Kb وحساب Kb لقاعدة ضعيفة منهج جديد
3	ملخص شرح ثابت تأين الماء kw وحساب الرقم الهيدروجيني ph نسخة جديدة
4	شرح الوحدة الأولى الاتزان في المحاليل المائية من كتاب المعين نسخة جديدة
5	ملخص شرح نظرية برونستد لوري

نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٠ م

الدور الأول

المادة: الكيمياء.	الدرجة الكلية: (٦٠)	تنبيه: الإجابة في (٧) صفحات

إجابة الأسئلة الموضوعية: ١٢x ١ = ١٢ درجة

رقم المفردة	الاجابة	رقم الصفحة	المخرج التعليمي
١	OH^-	٣٢	١٢-١-و
٢	2	٣٠-٢٩	١٢-١-و
٣	المشاركة بأيوناته في تفاعلات الأكسدة والاختزال	٥٠	م٢-١٢-٢ب
٤	Ag | Cu^{2+} | NO_3^-	٥١	١٢-٢-أ
٥	الضغط	١٢٥	١٢-٤-د
٦	تركيز المواد المتفاعلة	١٢٥	١٢-٤-د
٧	A>D> B > C	١٢٥	١٢-٤-د
٨	جاي لوساك فقط	٣٥-٣٤	١٢-٥-د
٩	3	٣٧-٣٦	١٢-٥-د
١٠	طردية | عكسية | طردية	٥٣	١٢-٥-هـ
١١	$\frac{[NO_2]^3}{[NO]\,[HNO_3]^2}$	٩٨	١٢-٧-د
١٢	$PO_4^{-3} > AsO_4^{-3} > HPO_4^{-2} > H_2AsO_4^-$	١٣٩	م٣-١٢-٢ل

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٠ م

الدور الأول

إجابة الأسئلة المقالية. ١٣= ١٠ درجات ١٤= ٧درجات

الجزئية	المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
١٣	أ-١	عمر	١	٢٩	١٢-١-و
	أ-٢	كهربائيا وماديا أو كهربائيا (6 الكترون) وماديا ($6\ H^+$) / كهربائيا فقط كهربائيا (6 الكترون)	١+١	٣٠	١٢-١-و
	ب	١- فصل المعادلة الكلية الى نصفين وموازنة عدد الذرات $SO_3^{2-} \rightarrow SO_4^{2-}$ $MnO_4^- \rightarrow Mn^{2+}$	١		١٢-١-و
		٢- وزن الأكسجين والهيدروجين $H_2O+SO_3^{2-} \rightarrow SO_4^{2-}+2H^+$ $8H^+ + MnO_4^- \rightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	١		
		٣-وزن المعادلتين كهربائيا $H_2O+SO_3^{2-} \rightarrow SO_4^{2-} + 2H^+ + 2e^-$ $5e^- + 8H^+ + MnO_4^- \rightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	١	٣٠-٢٩	
		٤-ضرب المعادلتين في عدد الالكترونات كلا في الآخر $5H_2O+5SO_3^{2-} \rightarrow 5SO_4^{2-} + 10H^+ + 10e^-$ $10e^- + 16H^+ + 2MnO_4^- \rightarrow 2Mn^{2+} + 8H_2O$	١		
		٥-جمع المعادلتين للحصول على المعادلة النهائية $5SO_3^{2-} + 2MnO_4^- + 6H^+ \rightarrow 5SO_4^{2-} + 2Mn^{2+} + 3H_2O$ *لكل خطوة صحيحة درجة. *اذا كان وزن أحد نصفي التفاعل في كل خطوة صحيح والنصف الآخر خطأ يعطى الدرجة كاملة. *اذا جمع الطالب خطوتين يعطى الدرجة .	١		

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤١/١٤٤٢ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

الدور الأول

الجزئية	المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
١٣	ج	A : $3H_2O$ B : $6e^-$ C : $6H^+$ D : $3H_2O$ • الدرجة لاتجزأ .	درجة درجة	٣٠	١٢-١-و
١٤	أ	تلقائي: المصعد الى المهبط أو من Mn الى Cu أو السالب الى الموجب غير تلقائي: المصعد الى المهبط الموجب الى السالب • الدرجة لاتجزأ .	١ ١	٦٣	م٣-١٢-د٢
	ب	Zn • اذا اجاب الطالب Mn يعطى درجة.	١	٥٠-٥١	١٢-١-و
	ج	المصعد $2Br^- \rightarrow Br_2 + 2e^-$ المهبط $2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-$ • الدرجة لاتجزأ .	١ ١	٦٤	١٢-٢-و
	د	$\Delta E^\circ = E^\circ_{r} - E^\circ_{r}$ مصعد مهبط =+0.34 – (-0.76) ΔE° =1.1V *اذا كتب القانون أو عوض الطالب بطريقة صحيحة بدون كتابة القانون يعطى الدرجة كاملة.	١ ١		١٢-١-و

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤١/١٤٤٢ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

الدور الأول

إجابة الأسئلة المقالية. ١٥= ٤ درجات ١٦= ٦ درجات ١٧=٧ درجات

الجزئية	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
١٥	أ	- مجموع قوى تراكيز المادة المتفاعلة أو مجموع الأسس المرفوعة إليها تراكيز المواد المتفاعلة.	١	١٢٦	١٢-٤-د
	ب	طردية	١		
	ج	٣	١		
	د	$R1=k[A]^2.[B]$ $R2=½k[2A]^2.[B]$ $R2=½k.4[A]^2.[B]$ $R2=2k[A]^2.[B]$ أو الضعف إذا كتب الطالب : 2R أو 2X أو يتضاعف أو ضعف أو تكون إجابته صحيحة.	١		
١٦	أ	نعم يزيد أو تقل أو تتغير من طاقة حركة الجزيئات أو تزيد أو تقل أو تتغير عدد التصادمات .	١ ١	١٢٧	١٢-٤-د
	ب	٤	١		
	ج	التجربة A: ١٢٠ التجربة B: ١٨٠ أو (١٧٨-١٨٠)	١ ١		
	د	- اختلاف مساحة السطح أو - تحويل القطع إلى مسحوق أو بودرة أو قطع صغيرة	١		

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤١/١٤٤٢ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

الدور الأول

الجزئية	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
إجابة الأسئلة المقالية. ١٨= ٣ درجات					
١٧	أ	يزيد من طاقة حركتها أو زيادة عدد التصادمات أو زيادة ضغط الجزيئات.	١	٣٤-٣٥	١٢-٥-أ
	ب	طردية	١		
	ج	P_B = ٢، P_A = ٣ • أي عدد أو نسبة وتناسب بصورة صحيحة يحقق النسبة أعلاه يمنح الدرجة.	١		
	د	$\frac{P_1V_1}{T_1} = \frac{P_2V_2}{T_2}$ $\frac{1.4x1}{300} = \frac{1.2x3}{T_2}$ $T_2 = \frac{300x1.2x3}{1.4}$ $= 771.4\ K$ $\Delta T = 471.4K$	١ ١ ١ ١	٣٦-٣٧	١٢-٥-د
١٨	أ	$PV = nRT$ أو بدلالة أحد العوامل مثل عدد المولات $n = \frac{PV}{RT}$	١	٥٢-٥٥	١٢-٥-ه
	ب	$n = \frac{m}{Mr} = \frac{6.4}{32} = 0.2mol$ • تمنح الدرجة على الناتج النهائي.	١	٥٢-٥٥	١٢-٥-و
	ج	$P = \frac{0.2x0.0821x280}{2} = 2.3atm$ • تمنح الدرجة على الناتج النهائي.	١	٥٢-٥٥	١٢-٥-و

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٠ م

الدور الأول

إجابة الأسئلة المقالية. ١٩= ٧ درجات

الجزئية	المفردة	الإجابة	الدرجة		الصفحة	المخرج
١٩	أ	حاصل ضرب تراكيز المواد الناتجة مقسوما على حاصل ضرب المواد المتفاعلة كل مرفوع الى أس يساوي عدد مولاته في المعادلة الموزونة عند درجة حرارة معينة.	١		٩٤	٧-١٢ (د)
	ب	معادلة التفاعل: $2NO_{(g)}+2H_2{}_{(g)} <=> N_{2(g)} +2H_2O_{(g)}$ التراكيز قبل التفاعل: 0.1 | 0.05 | 0 | 0.1 التغير: -2x | -2x | x | 2x التركيز عند الاتزان: 0.062 | 0.012 | 0.019 | 0.138 $Kc = \frac{[N_2][H_2O]^2}{[NO]^2[H_2]^2}$ $Kc = \frac{(0.019)(0.138)^2}{(0.062)^2(0.012)^2}$ $= 0.654$ *اذا كتب الطالب الجدول مع القيمة النهائية ل Kc يعطى الدرجة كاملة. *اذا كتب الطالب القانون فقط بدون تعويض يمنح درجة أو اذا كتب القيمة النهائية فقط بمنح درجة.	١ ١		٩٩-١٠٠	٧-١٢-هـ
	ج	نوع التغير | التأثير على موضع الاتزان | التأثير على قيمة Kc زيادة تركيز (N_2) | يزاح في الاتجاه العكسي أو المتفاعلات | لا تتغير تقليل درجة الحرارة (علما بأن التفاعل طارد للحرارة) | يزاح في الاتجاه الأمامي أو النواتج | تزيد زيادة الضغط | يزاح في الاتجاه الأمامي أو النواتج | لا تتغير *اذا اجاب الطالب اجابة واحدة أو اجابتين صحيحتين يعطى درجة واحدة، واذا أجاب ثلاث أو اربع اجابات صحيحة يعطى درجتين، وإذا أجاب خمس أو ست إجابات صحيحة يعطى ثلاث درجات.	١ ١ ١		١١١	٧-١٢-ج

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٠ م

الدور الأول

إجابة الأسئلة المقالية. ٢٠= ٥ درجات

الجزئية	المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج
٢٠	أ	نعم حيث أن مركب C_2H_5COOH يعطي بروتونا عند ذوبانه في الماء.	١	١٢٧	١٢-٨-أ ١٢-٨-ب
	ب	$C_2H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_2H_5COO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$ • اذا استبدل أيون H^+ بدل ايون H_3O^+ تعتبر المعادلة صحيحة.	١	١٣٦	١٢-٨-ب
	ج	معادلة التفاعل: $C_2H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_2H_5COO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$ التراكيز قبل التفاعل: 0.5 - 0 0 التغير: -x - +X +X التركيز عند الاتزان: 0.47 - 0.03 0.03 $Ka = \frac{[C_2H_5COO^-][H_3O^+]}{[C_2H_5COOH]}$ $Ka = \frac{[0.03][0.03]}{[0.47]}$ $Ka = 1.9 \times 10^{-3}$ • اذا كتب الطالب القانون فقط بدون تعويض يمنح درجة أو كتب الناتج مباشرة بصورة صحيحة يمنح درجة.	١ ١	١٣٦-١٣٨	١٢-٨-و
	د	ترتفع	١	١٣٧	١٢-٨-و

انتهى نموذج الإجابة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om