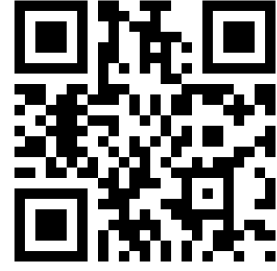


شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## 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

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

<a href="#">شرح العلاقة بين <math>K_a</math> و <math>K_b</math> و <math>K_w</math></a>	1
<a href="#">ملخص شرح درس ثابت تأين القواعد الضعيفة <math>K_b</math> وحساب <math>K_b</math> لقاعدة ضعيفة منهج جديد</a>	2
<a href="#">ملخص شرح ثابت تأين الماء <math>K_w</math> وحساب الرقم الهيدروجيني <math>pH</math> نسخة جديدة</a>	3
<a href="#">شرح الوحدة الأولى الاتزان في المحاليل المائية من كتاب المعين نسخة جديدة</a>	4
<a href="#">ملخص شرح نظرية برونستد لوري</a>	5

نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤١/١٤٤٢ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

الدور الأول



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

إجابة الأسئلة الموضوعية: ١٢ × ١ = ١٢ درجة

رقم المفردة	الاجابة	رقم الصفحة	المخرج التعليمي
١	OH <sup>-</sup>	٣٢	١-١٢ و
٢	2	٣٠-٢٩	١-١٢ و
٣	المشاركة بأيوناته في تفاعلات الأكسدة والاختزال	٥٠	م ٢-١٢-٢ ب
٤	Ag Cu <sup>2+</sup> NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	٥١	أ-٢-١٢
٥	الضغط	١٢٥	د-٤-١٢
٦	تركيز المواد المتفاعلة	١٢٥	د-٤-١٢
٧	A>D> B > C	١٢٥	د-٤-١٢
٨	جاي لوساك فقط	٣٥-٣٤	د-٥-١٢
٩	3	٣٧-٣٦	د-٥-١٢
١٠	طردية عكسية طردية	٥٣	هـ-٥-١٢
١١	$\frac{[NO_2]^3}{[NO][HNO_3]^2}$	٩٨	د-٧-١٢
١٢	PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup> > AsO <sub>4</sub> <sup>-3</sup> > HPO <sub>4</sub> <sup>-2</sup> > H <sub>2</sub> AsO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	١٣٩	م ٢-١٢-٣ ل

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

الدور الأول

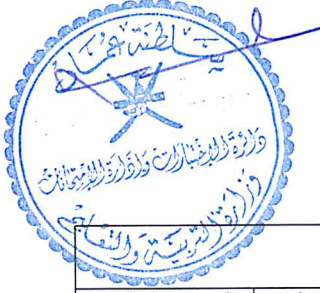


إجابة الأسئلة المقالية.		١٣ = ١٠ درجات	١٤ = ٧ درجات	المخرج التعليمي
الجزئية	المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة
١٣	١-أ	عمر	١	٢٩
	٢-أ	كهربائيا وماديا أو كهربائيا (6 الكترون) وماديا (6 H <sup>+</sup> )	١+١	٣٠
	ب	١- فصل المعادلة الكلية الى نصفين وموازنة عدد الذرات $\text{SO}_3^{2-} \rightarrow \text{SO}_4^{2-}$ $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$ ٢- وزن الأوكسجين والهيدروجين $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3^{2-} \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+$ $8\text{H}^+ + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$ ٣- وزن المعادلتين كهربائيا $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_3^{2-} \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^-$ $5\text{e}^- + 8\text{H}^+ + \text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$ ٤- ضرب المعادلتين في عدد الالكترونات كلا في الآخر $5\text{H}_2\text{O} + 5\text{SO}_3^{2-} \rightarrow 5\text{SO}_4^{2-} + 10\text{H}^+ + 10\text{e}^-$ $10\text{e}^- + 16\text{H}^+ + 2\text{MnO}_4^- \rightarrow 2\text{Mn}^{2+} + 8\text{H}_2\text{O}$ ٥- جمع المعادلتين للحصول على المعادلة النهائية $5\text{SO}_3^{2-} + 2\text{MnO}_4^- + 6\text{H}^+ \rightarrow 5\text{SO}_4^{2-} + 2\text{Mn}^{2+} + 3\text{H}_2\text{O}$ *لكل خطوة صحيحة درجة. *إذا كان وزن أحد نصفي التفاعل في كل خطوة صحيح والنصف الآخر خطأ يعطى الدرجة كاملة. *إذا جمع الطالب خطوتين يعطى الدرجة .	١	٣٠-٢٩



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	$\left[ \begin{array}{l} A : 3H_2O \\ B : 6e^- \\ C : 6H^+ \\ D : 3H_2O \end{array} \right]$ <p>• الدرجة لاتجزأ .</p>	درجة درجة	٣٠	١٢-١و				
١٤	أ	<table border="1"> <tr> <td>تلقائي</td> <td>غير تلقائي</td> </tr> <tr> <td>المصعد الى المهبط أو من Mn الى Cu أو السالب الى الموجب</td> <td>المصعد الى المهبط الموجب الى السالب</td> </tr> </table> <p>• الدرجة لاتجزأ .</p>	تلقائي	غير تلقائي	المصعد الى المهبط أو من Mn الى Cu أو السالب الى الموجب	المصعد الى المهبط الموجب الى السالب	١	٦٣	١٢-٣م ١٢د
تلقائي	غير تلقائي								
المصعد الى المهبط أو من Mn الى Cu أو السالب الى الموجب	المصعد الى المهبط الموجب الى السالب								
ب		<p>Zn</p> <p>• اذا اجاب الطالب Mn يعطى درجة.</p>	١	٥١-٥٠	١٢-١و				
ج		<p>المصعد <math>2Br^- \rightarrow Br_2 + 2e^-</math></p> <p>المهبط <math>2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 + 2OH^-</math></p> <p>• الدرجة لاتجزأ .</p>	١ ١	٦٤	١٢-٢و				
د		$\Delta E^\circ = E^\circ_r - E^\circ_r$ <p>مصعد مهبط</p> $= +0.34 - (-0.76)$ $\Delta E^\circ = \underline{1.1V}$ <p>*اذا كتب القانون أو عوض الطالب بطريقة صحيحة بدون كتابة القانون يعطى الدرجة كاملة.</p>	١ ١		١٢-١و				



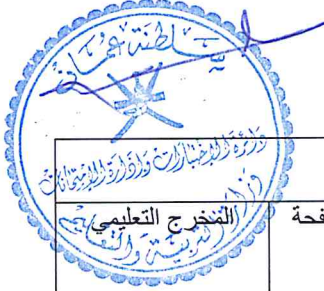
تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام  
للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢١/٢٠٢٠ م  
الدور الأول

إجابة الأسئلة المقالية.					
		١٧=٧ درجات	١٦=٦ درجات	١٥=٤ 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	د-٤-١٢
	ب	طردية	١		
	ج	٣	١		
	د	$R1=k[A]^2.[B]$ $R2=1/2k[2A]^2.[B]$ $R2=1/2k.4[A]^2.[B]$ $R2=2k[A]^2.[B]$ أو الضعف إذا كتب الطالب : 2R أو 2X أو يتضاعف أو ضعف أو تكون إجابته صحيحة.	١		
١٦	أ	نعم	١	١٢٧	د-٤-١٢
	ب	يزيد أو تقل أو تتغير من طاقة حركة الجزيئات أو تزيد أو تقل أو تتغير عدد التصادمات .	١		
	ج	التجربة A: ١٢٠ التجربة B: ١٨٠ أو (١٧٨-١٨٠)	١		
	د	- اختلاف مساحة السطح أو - تحويل القطع إلى مسحوق أو بودرة أو قطع صغيرة	١		

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

الدور الأول



إجابة الأسئلة المقالية. ١٨ = ٣ درجات

الجزئية	رقم المفردة	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المنخرج التعليمي			
١٧	أ	يزيد من طاقة حركتها أو زيادة عدد التصادمات أو زيادة ضغط الجزيئات.	١	٣٥-٣٤	١-٥-١٢			
	ب	طردية	١					
	ج	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td><math>P_A</math></td> <td><math>P_B</math></td> </tr> <tr> <td>٣</td> <td>٢</td> </tr> </table> <p>• أي عدد أو نسبة وتتناسب بصورة صحيحة يحقق النسبة أعلاه يمنح الدرجة.</p>	$P_A$			$P_B$	٣	٢
$P_A$	$P_B$							
٣	٢							
د		$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$ $\frac{1.4 \times 1}{300} = \frac{1.2 \times 3}{T_2}$ $T_2 = \frac{300 \times 1.2 \times 3}{1.4}$ $= 771.4 \text{ K}$ $\Delta T = \underline{471.4 \text{ K}}$	١ ١ ١ ١	٣٧-٣٦	١-٥-١٢			
	١٨	أ	$PV = nRT$ $n = \frac{PV}{RT}$			١	٥٥-٥٢	٥-٥-١٢
	ب	$n = \frac{m}{Mr} = \frac{6.4}{32} = 0.2 \text{ mol}$ • تمنح الدرجة على الناتج النهائي.	١					
	ج	$p = \frac{0.2 \times 0.0821 \times 280}{2} = 2.3 \text{ atm}$ • تمنح الدرجة على الناتج النهائي.	١					



تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام  
للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م  
الدور الأول

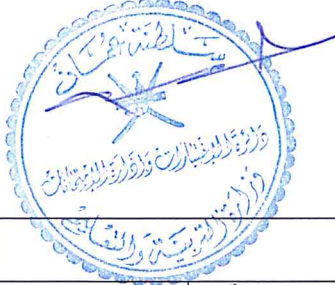
إجابة الأسئلة المقالية. ١٩ = ٧ درجات

المرجع	الصفحة	الدرجة	الإجابة	المفردة	الجزئية																				
(د) ٧-١٢	٩٤	١	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.	أ	١٩																				
هـ-٧-١٢	١٠٠-٩٩	١	<table border="1"> <tr> <td>معادلة التفاعل</td> <td colspan="4"><math>2\text{NO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})</math></td> </tr> <tr> <td>التراكيز قبل التفاعل</td> <td>0.1</td> <td>0.05</td> <td>0</td> <td>0.1</td> </tr> <tr> <td>التغير</td> <td>-2x</td> <td>-2x</td> <td>x</td> <td>2x</td> </tr> <tr> <td>التركيز عند الاتزان</td> <td>0.062</td> <td>0.012</td> <td>0.019</td> <td>0.138</td> </tr> </table> <p><math>K_c = \frac{[\text{N}_2][\text{H}_2\text{O}]^2}{[\text{NO}]^2[\text{H}_2]^2}</math></p> <p><math>K_c = \frac{(0.019)(0.138)^2}{(0.062)^2(0.012)^2}</math></p> <p><math>= 0.654</math></p> <p>* إذا كتب الطالب الجدول مع القيمة النهائية ل <math>K_c</math> يعطى الدرجة كاملة.</p> <p>* إذا كتب الطالب القانون فقط بدون تعويض يمنح درجة أو إذا كتب القيمة النهائية فقط بمنح درجة.</p>	معادلة التفاعل	$2\text{NO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$				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	ب	
معادلة التفاعل	$2\text{NO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$																								
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																					
ج-٧-١٢	١١١	١	<table border="1"> <tr> <th>نوع التغير</th> <th>التأثير على موضع الاتزان</th> <th>التأثير على قيمة <math>K_c</math></th> </tr> <tr> <td>زيادة تركيز (<math>\text{N}_2</math>)</td> <td>يزاح في الاتجاه العكسي أو المتفاعلات</td> <td>لا تتغير</td> </tr> <tr> <td>تقليل درجة الحرارة (علما بأن التفاعل طارد للحرارة)</td> <td>يزاح في الاتجاه الأمامي أو النواتج</td> <td>تزيد</td> </tr> <tr> <td>زيادة الضغط</td> <td>يزاح في الاتجاه الأمامي أو النواتج</td> <td>لا تتغير</td> </tr> </table> <p>* إذا اجاب الطالب اجابة واحدة أو اجابتين صحيحتين يعطى درجة واحدة، وإذا اجاب ثلاث أو اربع اجابات صحيحة يعطى درجتين، وإذا اجاب خمس أو ست اجابات صحيحة يعطى ثلاث درجات.</p>	نوع التغير	التأثير على موضع الاتزان	التأثير على قيمة $K_c$	زيادة تركيز ( $\text{N}_2$ )	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	ج									
نوع التغير	التأثير على موضع الاتزان	التأثير على قيمة $K_c$																							
زيادة تركيز ( $\text{N}_2$ )	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																							

تابع نموذج إجابة امتحان دبلوم التعليم العام

للعام الدراسي ١٤٤٢/١٤٤١ هـ - ٢٠٢٠/٢٠٢١ م

الدور الأول



إجابة الأسئلة المقالية. ٢٠ = ٥ درجات																									
المخرج	الصفحة	الدرجة	الإجابة	المفردة	الجزئية																				
أ-١٢-٨ ب-١٢-٨	١٢٧	١	نعم حيث أن مركب $C_2H_5COOH$ يعطي بروتونا عند ذوبانه في الماء.	أ	٢٠																				
ب-١٢-٨	١٣٦	١	$C_2H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_2H_5COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$ • إذا استبدل أيون $H^+$ بدل أيون $H_3O^+$ تعتبر المعادلة صحيحة.	ب																					
ج-١٢-٨	١٣٨-١٣٦	١	<table border="1"><thead><tr><th>معادلة التفاعل</th><th colspan="4"><math>C_2H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_2H_5COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}</math></th></tr></thead><tbody><tr><td>التركيز قبل التفاعل</td><td>0.5</td><td>-</td><td>0</td><td>0</td></tr><tr><td>التغير</td><td>-x</td><td>-</td><td>+x</td><td>+x</td></tr><tr><td>التركيز عند الاتزان</td><td>0.47</td><td>-</td><td>0.03</td><td>0.03</td></tr></tbody></table> $K_a = \frac{[C_2H_5COO^-][H_3O^+]}{[C_2H_5COOH]}$ $K_a = \frac{[0.03][0.03]}{[0.47]}$ $K_a = 1.9 \times 10^{-3}$ <p>• إذا كتب الطالب القانون فقط بدون تعويض يمنح درجة أو كتب الناتج مباشرة بصورة صحيحة يمنح درجة.</p>	معادلة التفاعل	$C_2H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_2H_5COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$				التركيز قبل التفاعل	0.5	-	0	0	التغير	-x	-	+x	+x	التركيز عند الاتزان	0.47	-	0.03	0.03	ج	
معادلة التفاعل	$C_2H_5COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons C_2H_5COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$																								
التركيز قبل التفاعل	0.5	-	0	0																					
التغير	-x	-	+x	+x																					
التركيز عند الاتزان	0.47	-	0.03	0.03																					
د-١٢-٨	١٣٧	١	ترتفع	د																					

انتهى نموذج الإجابة