





س ١ : أ- مزج (100ml) من محلول 0.05 M حامض الكروميك  $H_2CrO_4$  مع (150ml) من محلول 0.05 M هيدروكسيد الباريوم



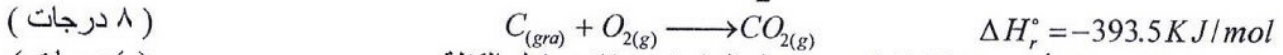
باركود الاجوبة والملاحظات وتقسيم الدرجة

ب- علل اثنين مما يأتي :  
1) البروتينات مواد ذات صفات أمفوتيرية .  
2) في عملية التحليل الوزني يجب أن يكون الراسب المتكون غير ذائب بدرجة كافية .  
3) تقليل الضغط على خليط مترن ( $\Delta n_g = +1$ ) فإن الاتزان ينزاح باتجاه النواتج .

س ٢ : أ- تمت معايرة 0.96g من عينة تحوي حامض الخليك  $CH_3COOH$  بالتسحيح مع محلول هيدروكسيد الصوديوم القياسي  $NaOH$  بتركيز 0.25N ، فإذا علمت أن حجم محلول القاعدة المضاف من السحاحة اللازم للوصول إلى نقطة نهاية التفاعل بلغ 35ml ، أحسب النسبة المئوية لحامض الخليك في العينة .

علماء أن الكتل الذرية لـ  $Na=23$  ،  $H=1$  ،  $O=16$  ،  $C=12$  .  
ب- أجب عن اثنين مما يأتي :

1) ما ناتج سحب جزيئة ماء من (2- بيوتانول) ؟  
2) مبدءاً بالاثيلين ، حضّر حامض الإيثانويك .  
3) التفاعل العام لخلية كلفانية هو كالتالي :  $Cl_2(g) + 2Ag(s) \longrightarrow 2Cl^-(aq) + 2Ag^+(aq)$  ،  
عبر عن الخلية كتابةً عند الظروف القياسية .  
س ٣ : أ- احسب انثالية التكوين القياسية للبروبان  $C_3H_8$  إذا علمت أن حرارة احتراقه تساوي ( $-2219KJ/mol$ ) وأن



ب- 1) عرف اثنين مما يأتي : نقطة التكافؤ ، مجال التناقص ، قانون فعل الكتلة .  
2) محلول من كبريتات النحاس  $CuSO_4$  تركيزه 0.2 M وحجمه 600ml أمرر فيه تيار كهربائي شدته 96.5A ، احسب الزمن اللازم لكي يتبقى 0.03mol من أيون النحاس .  
س ٤ : أ- محلول حجمه لتر يحتوي 0.001mole من كل من أيونات  $Fe^{+3}$  ،  $Al^{+3}$  ، أضيفت إليه كمية من محلول  $NaOH$  بين رياضياً أيهما يترسب أولاً  $Al(OH)_3$  أو  $Fe(OH)_3$  ؟ ولماذا ؟ علماء أن  $K_{Sp Fe(OH)_3} = 5 \times 10^{-38}$  ،  $K_{Sp Al(OH)_3} = 3.5 \times 10^{-34}$  ،  $\sqrt[3]{0.35} = 0.7$  ،  $\sqrt[3]{50} = 3.7$  .  
ب- أجب عن اثنين مما يأتي :

1) احسب النسبة المئوية لمبيد الحشرات  $C_{14}H_9Cl_5$  ( $M=354.5g/mol$ ) في عينة غير نقية منه حيث تم تحليل

(0.74g) منها لتعطي (0.253g) من  $AgCl$  ( $M=143.5g/mol$ ) .

2) ما العدد الذري الفعال للمعقد  $[Ag(NH_3)_4]^+$  ؟ وهل تنطبق عليه قاعدة EAN ؟ علماء أن العدد الذري للفضة يساوي (47) .

3) ما الفرق بين النظام المغلق والنظام المعزول مع إعطاء مثال لكل منهما ؟

س ٥ : أ- خلية كلفانية تفاعلها العام في درجة  $25^\circ C$   $Cu^{+2}(0.01M) + Cd(s) \longrightarrow Cu(s) + Cd^{+2}(0.1M)$  ،  
جهدها القياسي يساوي (+0.74V) ، احسب التغير في الطاقة الحرة ، علماء أن :  
ب- املأ الفراغات الآتية لثلاث فقط :  
1) يستخدم كاشف تولن للتمييز بين .....  
2) تفاعل مترن ثابت الاتزان له يساوي 5.5 وثابت سرعة التفاعل الأمامي  $K_f$  يساوي 0.19 فإن ثابت سرعة التفاعل الخلفي  $K_b$  له يساوي .....  
3) الإنزيمات الخارجية يكون عملها خارج الخلية مثل .....  
4) قيمة ثابت التحلل المائي لملاح كلوريد الأمونيوم يساوي ..... علماء أن  $K_b(NH_3) = 1.8 \times 10^{-5}$  .  
س ٦ : أجب عن فرعين مما يأتي :

أ) اعتماداً على نظرية أصرة التكافؤ (VBT) ، وضّح لماذا المعقد  $[NiCl_4]^{2-}$  بارامغناطيسي بينما المعقد  $[PtCl_4]^{2-}$  ديامغناطيسي ؟ علماء أن العدد الذري  $Ni=28$  ،  $Pt=78$  .

ب- في إناء حجمه 2L وضع 1.6mol من  $HBr$  و 0.4mol من كل من  $H_2$  و  $Br_2$  بدرجة حرارة معينة ، فإذا علمت أن  $K_c = 4$  للتفاعل  $H_2 + Br_2 \rightleftharpoons 2HBr$  احسب تراكيز مكونات الخليط عند الاتزان .

ج- أولاً : من كحول مناسب وما تحتاج إليه حضّر إيثوكسي ميثان .  
ثانياً : احسب كمية الحرارة المنبعثة بوحدات  $KJ$  من 350g زئبق عند تبريدها من  $80^\circ C$  إلى  $15^\circ C$  إذا علمت أن الحرارة النوعية للزئبق ( $0.14J/g.C^\circ$ ) .

( ٤ درجات )



الدور / الثالث

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ١٨ / ٢٠١٩ / ٢٠

الفرع / الكيمياء

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال (الاول) فرع (٢)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 4	$[\text{OH}^-] = 0.06 - 0.04 = 0.02 \text{ M}$ <p>المستيف</p> $\text{pOH} = -\text{Log} [\text{OH}^-]$ $= -\text{Log} (2 \times 10^{-2})$ $= 2 - 0.3 = 1.7$ $\text{pH} + \text{pOH} = 14$ $\text{pH} = 14 - \text{pOH} = 14 - 1.7 = 12.3$ $K_w = [\text{H}^+][\text{OH}^-]$ $1 \times 10^{-14} = [\text{H}^+][0.02]$ $[\text{H}^+] = \frac{1 \times 10^{-14}}{2 \times 10^{-2}} = 0.5 \times 10^{-12}$ $= 5 \times 10^{-13} \text{ M}$ $\text{pH} = -\text{Log} [\text{H}^+]$ $= -\text{Log} (5 \times 10^{-13})$ $= 13 - 0.7 = 12.3$		



الدور / الثالث  
الفرع / الأحياء

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩  
اسم المادة / الأحياء

جواب السؤال (الاعمى) فرع (ف)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 3 4	$V_T = 100 + 150 = 250 \text{ mL}$ $M_1 V_1 = M_2 V_2 \text{ (H}_2\text{CrO}_4\text{)}$ $0.05 \text{ M} * 100 \text{ mL} = M_2 * 250 \text{ mL}$ $M_2 = \frac{0.05 * 100}{250} = 0.02 \text{ M}$	152 ص	أصل القص
٥ 3 4	$M_1 V_1 = M_2 V_2 \text{ (Ba(OH)}_2\text{)}$ $0.05 \text{ M} * 150 \text{ mL} = M_2 * 250 \text{ mL}$ $M_2 = \frac{0.05 * 150}{250} = 0.03 \text{ M}$		
	$\text{H}_2\text{CrO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{CrO}_4^{2-}$ <p style="text-align: center;"> <span style="margin-right: 100px;">0.02</span> <span style="margin-right: 100px;">0.04</span> <span>0.02</span> </p>		
	$\text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^-$ <p style="text-align: center;"> <span style="margin-right: 100px;">0.03</span> <span style="margin-right: 100px;">0.03</span> <span>0.06</span> </p>		



الدور / الثاني

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / الكيمياء

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال ( الاول ) فرع ( ب )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
10	<p>١ // لأنه أحد طرفي اليوسين عبارة عن مجموعة مخارجية (COOH-) والطرف الآخر هو مجموعة أمين (NH<sub>2</sub>-)</p>	304	مربع (8-1)
	<p>٢ // وذلك لكي لا يصل حسارة ملحوظة في كمية المكون المراد تقديره عند حجمه بعلمه الترتيب.</p>	231	
	<p>٣ // يمان (Δng = +1) أذن عدد مولات النواتج أكبر من عدد مولات المتفاعلات فعدد تقليل القسط سوف يتزاح المتفاعل بإلا يتجاهل الاقاصي كوالأكسجين الأكبر من كوالنواتج</p> <p><u>الإجابة عن اثنين فقط</u></p>		



الدور / الثالثية  
الفرع / الأحياء

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء .....

جواب السؤال ( الثالثية ) فرع ( - آ - )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
١	$M_{CH_3COOH} = (2 \times 12) + (4 \times 1) + (2 \times 16)$ $= 60 \text{ g/mol}$	249 حس	
2	$EM = \frac{M(\text{g/mol})}{\eta} = \frac{60}{1} = 60 \text{ g/eq}$		
2	$m(\text{g}) = N \times EM \times VL$		
	$VL = \frac{35}{1000}$ $= 0.035 \text{ L}$		
2	$= 0.25 \times 60 \times 0.035$ $= 0.525 \text{ g}$		
١ ٥ 3	$\% CH_3COOH = \frac{m_{CH_3COOH}}{m_{\text{عينة}}} \times 100\%$ $= \frac{0.525}{0.96} \times 100\%$ $= 54.68\%$		
	<p>* اي طريقه حل اعزى منه حسيه فقط ردم كامله</p> <p><u>ملاحظه</u> تمهيد ردم واحده لاخطا الحساك</p> <p>وطرقه واحده</p>		



الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال ( الثاني ) فرع ( ل )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
	<p>الاجابه على اثنين فقط لكل فرع 5 درج</p> <p> <math display="block">\text{CH}_3\text{CH}_2\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3 \xrightarrow[170^\circ\text{C}]{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3</math> </p> <p>1 - بيوتين 2 - بيوتانول</p>	270 من	
	<p> <math display="block">\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}</math> </p> <p>الايثيلين</p> <p> <math display="block">\text{CH}_3\text{COOH} \xleftarrow[\text{KMnO}_4]{[\text{O}]} \text{CH}_3\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}\text{H} \xleftarrow[\text{KMnO}_4]{[\text{O}]}</math> </p> <p>الايثانويك</p>	282 من	
	<p> <math display="block">\text{Ag} / \text{Ag}^+(1\text{M}) // \text{Cl}^-(1\text{M}) / \text{Cl}_2(1\text{atm}) / \text{Pt}</math> </p> <p>-3</p>	172 من	

ملازمنا



الدور / الثاني...

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي 2018 / 2019

الفرع / الكيمياء

اسم المادة / كيمياء.....

جواب السؤال ( اثبات ) فرع ( P - )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
1°	$3C + 4H_2 \rightarrow C_3H_8$ <p>(gra) (g) (g)</p> <p><math>\Delta H_r = \Delta H_c</math> المتكافئ اصل</p>	46	
1°	$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ <p>(g) (g) (g) (l)</p> <p><math>\Delta H_c = -2219</math></p>		
	$H_2O \rightarrow H_2 + \frac{1}{2}O_2$ <p>(l) (g) (g)</p> <p>+ 286</p>		
	$C + O_2 \rightarrow CO_2$ <p>(gra) (g) (g)</p> <p>- 393.5</p>		
2°	$3C + 3O_2 \rightarrow 3CO_2$ <p>(gra) (g) (g)</p>		
	<p>الكل -</p> <p>3 x 393.5 = -1180.5</p>		
2°	$4H_2 + 2O_2 \rightarrow 4H_2O$ <p>(g) (g) (l)</p>		
	<p>4 x واحد</p> <p>4 x -286 = -1144</p> <p>-2324.5</p>		
2°	$3CO_2 + 4H_2O \rightarrow C_3H_8 + 5O_2$ <p>(g) (l) (g) (g)</p> <p>+ 2219</p>		
	<p>اصل المعادلة</p> <p>-105.5 kJ final</p>		
	$3C + 4H_2 \rightarrow C_3H_8$ <p>(gra) (g) (g)</p>		

تكملة رتبة واحدة للخط الكيمياء واحدة فقط



الدور / الملاحظة...

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / الملاحظة...

اسم المادة / كيمياء.....

جواب السؤال ( الثالث ) فرع ( ب ) اولاً الاجابة عن اسئلة			
الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
2	تقطة اسحاق :- هي نقطة تقاطع (مترابطة) يكون عن لمزوض من هذا ان تتكافى كمية كارة القياسية المضافة من السحابة ح كمية كارة الجوهلة الموجودة في السورن الحرد هيا اوسا العكس.	251	
2	مجال لتنا سقا :- هو الاوتوس لمربعة الذي يهم المركز المعقد هزياً حيث تكون زاوية القدر المركزية والليلينات المتصلة به داخله رسيها بالمجال الداخلي.	202	
2	قانون فصل اللثة عند يكون درجة كبريت فان سرعة التفاعل اللبني ينع في اي اتجاه كان تتسا حيا حرد ويا مع التراكيز الحلالية للهوا و التفاعلة كلاً فلك وضعي كيمس تيميل سد المولات المصنوع امام كل مادة.	69	



الدور / الثاني

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / ١. الاحياء

اسم المادة / كيمياء

جواب السؤال ( الثالث ) فرع ( ب ) ثانية

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
١٠	$V_L = \frac{600}{1000} = 0.6L$	١٨٢	
١١	$M = \frac{n}{V} \Rightarrow 0.2 = \frac{n}{0.6}$ $n = 0.12 \text{ mol}$		
١٢	<p>المستهلك - الكال = المتبقي</p> $0.03 = 0.12 - x$ $x = 0.12 - 0.03 = 0.09 \text{ mol}$		
١٣	$Cu^{2+} + 2e \rightarrow Cu$		
١٤	<p>عدد e المستهلكة أو المتبقية</p> $Q = 0.09 \times 2 = 0.18 \text{ mol } e^-$		
١٥	$Q_{\text{mol } e^-} = \frac{I \times t}{96500}$ $0.18 = \frac{96.5 \times t}{96500}$ $t = 0.18 \times 1000 = 180 \text{ s}$		

تكمم دره تاهيه لاسفاريكاي ودره دره



الدور / المائت  
الفرع / اللدحيات

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال ( الرابع ) فرع ( -٦ - )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ ٤	$Fe(OH)_3 \rightleftharpoons \underbrace{Fe^{3+}}_{0.001} + \underbrace{3OH^-}_S$ $K_{sp} = [Fe^{3+}] [OH^-]^3$ $5 \times 10^{-38} = 0.001 \times S^3$ $\therefore S^3 = \frac{5 \times 10^{-38}}{10^{-3}} = 5 \times 10^{-35}$ $= 50 \times 10^{-36}$ $\therefore S = 3.7 \times 10^{-12} \text{ mol/L}$	142	ت 20-3
٥ ٤	$Al(OH)_3 \rightleftharpoons \underbrace{Al^{3+}}_{0.001} + \underbrace{3OH^-}_S$ $K_{sp} = [Al^{3+}] [OH^-]^3$ $3.5 \times 10^{-34} = 0.001 (S^3)$ $\therefore S^3 = \frac{3.5 \times 10^{-34}}{10^{-3}} = 3.5 \times 10^{-31}$ $= 0.35 \times 10^{-30}$ $\therefore S = 0.7 \times 10^{-10} \text{ mol/L}$		
٥ 2	<p>اذن <math>Fe(OH)_3</math> يترسب اولاً (لانه يمتلك اقل ذوبانية)</p>		
	<p>تدغم درجة واحدة للاختبار (للسا) ولمرة واحدة</p>		علاظه



الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الدور / الثالث  
الفرع / الالهيائي

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (الرابع) فرع (ب-)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
	الاجابه عن فرعين كل فرع 5 درجه		
1	$\%C_4H_9Cl_5 = \frac{m_{\text{مكونه}}}{m_{\text{عليه}}} \times 100\%$	253	12 سن النقطه 3 =
2	$Gf = \frac{a}{b} \times \frac{M_{C_4H_9Cl_5}}{M_{AgCl}}$ $= \frac{1}{5} \times \frac{354.5}{143.5} = 0.494$		
2	$m_{\text{مكونه}}(g) = Gf \times m_{\text{مقياس وزنيه}}$ $= 0.494 \times 0.253 = 0.124 \text{ g}$		
	$\%C_4H_9Cl_5 = \frac{0.124}{0.74} \times 100\% = 16.7$		
	$Ag = 47$ $Ag^+ = 47 - 1 = 46$ $4NH_3 = 4 \times 2 = 8$	205	تصحيح 3-5
	$Ag + (0 \times 4) = +1$ $Ag = +1$		
	54 تنطبق عليه لقاعده EAN		

علامه: يتم درج واحد فقط للحساب وللمرة واحدة فقط



الدور / البكالريه  
الفرع / البديهي

الاجوبه النموذجية للدراسة الاعلانية للعام الدراسي 2018 / 2019

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال ( الرابع ) فرع ( ل )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
5	<p>النظام بلعزول</p> <p>هو لنظام الذي يسمح بحدود تبادل للطاقة ولا المادة للتظام مثل الترموس</p>	22	<p>النظام لمخلوق</p> <p>هو لنظام الذي يسمح بحدود تبادل للطاقة فقط ولا يسمح بتبادل المادة مثل اناء معدني مكتوي ماد حالي مخلوق</p>
	<p>* اذا كتبت الطالب تقاريف النظام لمخلوق والمعزول تقطع له درهم كامله واي تعريف صحيح يعني بالعرضه مع المثال</p>		



الدور / الجاليت

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩

الفرع / التخصص

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال ( الامس ) فرع ( م )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
2	$\overset{+2}{\text{Cd}} \rightarrow \overset{+2}{\text{Cd}} + 2e^-$ $\overset{+2}{\text{Cu}} + 2e^- \rightarrow \text{Cu}$ <hr/> $\overset{+2}{\text{Cd}} + \overset{+2}{\text{Cu}} \rightarrow \overset{+2}{\text{Cd}} + \text{Cu}$ $E_{\text{cell}} = E^{\circ}_{\text{cell}} - \frac{0.026}{n} \ln \frac{[\text{Cd}^{+2}]}{[\text{Cu}^{+2}]}$ $E_{\text{cell}} = 0.74 - \frac{0.026}{2} \ln \frac{(0.1)}{(0.01)}$	١٨٨	٢٤
3	$E_{\text{cell}} = 0.74 - 0.013 \ln 10$ $E_{\text{cell}} = 0.74 - 0.013 \times 2.3 = 0.71 \text{ V}$		
2	$\Delta G = -n F E_{\text{cell}}$		
3	$\Delta G = -2 \times 96500 \times 0.71$ $\Delta G = -137030 \frac{\text{J}}{\text{mol}}$		
	<p>تقسم درجة واحدة الى اربعة اجزاء فقط</p>		ولادها



الدور / الطالب

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / الاجابة

اسم المادة / .....  
البياسي

جواب السؤال ( الخامس ) فرع ( ب )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
	الاجابة عن ثلاث فقط . ( ٢ درجة سُخرغش ) ١- <u>اللاويجات والكثونات .</u>	280	
	$K_{eq} = \frac{K_f}{K_b}$ $5.5 = \frac{0.19}{K_b} \Rightarrow K_b = \frac{0.19}{5.5}$ $K_b = 0.0345$	71 - 2 0.0345	
	3- <u>الانزيمات الراجعة .</u>	305	
	$K_n = \frac{k_w}{k_b}$ $= \frac{1 \times 10^{-14}}{1.8 \times 10^{-5}} = 0.55 \times 10^{-9}$	128 - 4 $0.55 \times 10^{-9}$	



الدور / البكالريه

الاجوبه النموذجية للدراسة الاعيادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / الاحياء

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال ( السادس ) فرع ( أ )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
	<p>الجواب عن فرعين كل فرع ١٠ درجات</p> <p><math>[NiCl_4]^{-2}</math></p> <p><math>28Ni: [Ar]_{18} 3d^8 4s^2 4p^0</math></p> <p><math>Ni^{+2}: [Ar]_{18} 3d^8 4s^0 4p^0</math></p> <p><math>[NiCl_4]^{2-}: [Ar]_{18} 3d^8 4s 4p</math></p> <p>باراغناطيه لانه يحتوي على إلكترونات متفرقة في غلاف d</p> <p><math>78Pt: [Xe]_{54} 4f^{14} 5d^8 6s^2 6p^0</math></p> <p><math>Pt^{+2}: [Xe]_{54} 4f^{14} 5d^8 6s^0 6p^0</math></p> <p><math>[PtCl_4]: [Xe]_{54} 4f^{14} 5d^8 6s 6p</math></p> <p>لهن ذرات مغناطيه لانه اذويتان d ولا تحتوي على إلكترونات متفرقة</p>	213	تمرين 5-7



الدور / الثالثية  
الفرع / الكيمياء

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال ( السادس ) فرع ( ك )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال									
2	$M = \frac{n(\text{mol})}{V(L)} = \frac{1.6}{2} = 0.8 \text{ mol/L (HBr)}$ $M = \frac{0.4}{2} = 0.2 \text{ mol/L (H}_2\text{, Br}_2\text{)}$	102	اسئلة العمل									
3	$Q = \frac{[HBr]^2}{[H_2][Br_2]} = \frac{(0.8)^2}{(0.2)^2} = 16$ <p><math>K_c &lt; Q</math> التفاعل خلفي</p> $H_2 + Br_2 \rightleftharpoons 2HBr$ <table style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td style="text-align: center;">0.2</td> <td style="text-align: center;">0.2</td> <td style="text-align: center;">0.8</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">+x</td> <td style="text-align: center;">+x</td> <td style="text-align: center;">-2x</td> </tr> <tr style="border-top: 1px solid black;"> <td style="text-align: center;">0.2+x</td> <td style="text-align: center;">0.2+x</td> <td style="text-align: center;">0.8-2x</td> </tr> </table>	0.2	0.2	0.8	+x	+x	-2x	0.2+x	0.2+x	0.8-2x		
0.2	0.2	0.8										
+x	+x	-2x										
0.2+x	0.2+x	0.8-2x										
5	$K_c = \frac{[HBr]^2}{[H_2][Br_2]}$ $4 = \frac{(0.8-2x)^2}{(0.2+x)^2}$ <p>بجذر الطرفين</p> $2 = \frac{0.8-2x}{0.2+x}$ $0.8-2x = 0.4+2x \Rightarrow 0.8-0.4 = 2x+2x$ $0.4 = 4x \Rightarrow x = 0.1M$ $[HBr] = 0.8 - 2x$ $= 0.8 - 2(0.1) = 0.8 - 0.2 = 0.6M$ $[H_2] = [Br_2] = 0.2 + x = 0.2 + 0.1 = 0.3M$											
	ملاحظة: تختم درجهم واصلوا لأخذ المسائل وبلغوا											



الدور / الثاني

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / الكيمياء

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (السادس) فرع (ع.٥)

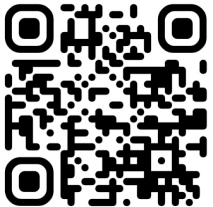
الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
6	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{Na} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}^-\text{Na}^+ + \frac{1}{2} \text{H}_2$ <p style="text-align: center;">ايثوكسيد صوديوم</p> $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}^-\text{Na}^+ + \text{CH}_3\text{Cl} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3 + \text{NaCl}$ <p style="text-align: center;">ايثوكسيل ميثان</p>	273	اولاً
4	$\Delta T = T_2 - T_1 = 15 - 80 = -65^\circ\text{C}$ $q(\text{J}) = \rho \Delta T \cdot c \times m(\text{g}) \times \Delta T$ $= 350 \times 0.14 \times (-65)$ $= -3185 \text{ J}$ $q(\text{KJ}) = \frac{-3185}{1000} = -3.185 \text{ KJ}$	59	ثانياً

ملاحظة: انتم درج واحد فقط حسابي ولتره واحد



مع نظام الباركود تستطيع الوصول بشكل سريع ومباشر لما يلي:

- 1 صورة الأسئلة
- 2 تقسيم الدرجة
- 3 ملف الأجوبة
- 4 ملاحظات الأساتذة
- 5 وكل ما يسهل لك التفوق وتحقيق أعلى الدرجات



للحصول على هذا  
الملف إلكترونياً

موقع ملازمنا  
[www.malazemna.com](http://www.malazemna.com)

