

الكيمياء

الأجوبة النموذجية

الدور الثالث (3)

تطبيقي

— 2019 م —



السادس الاعدادي



ملاحظة : الإجابة عن خمسة أسئلة فقط مع كتابة المعادلات الكيميائية المتوازنة أينما وجدت (لكل سؤال ٢٠ درجة) .

س ١ : أ- التفاعل الغازي : $N_2 + 2O_2 \rightarrow 2NO_2$ ، احسب :

(1) ΔG_r° عند الظروف القياسية $25^\circ C$ ميئاً هل يحدث التفاعل أم لا ؟ ولماذا ؟

(2) ΔH_r°

(3) ΔS_r° . علماً أن $\Delta G_r^\circ = 52 KJ/mol$ لـ NO_2 وأن $\Delta H_r^\circ = 43 KJ/mol$ لـ NO_2 .

ب- أجب عن واحد مما يأتي :

(1) التفاعل الغازي المتزن الماص للحرارة : $PCl_5 \rightleftharpoons PCl_3 + Cl_2$ ،

ما تأثير كل من العوامل الآتية على حالة الاتزان وثابت الاتزان ؟

أولاً : خفض درجة الحرارة . ثانياً : إضافة زيادة من Cl_2 إلى خليط الاتزان .

ثالثاً : سحب PCl_3 من خليط الاتزان . رابعاً : زيادة الضغط على خليط الاتزان .

خامساً : إضافة عامل مساعد .

(2) زن المعادلة الآتية بطريقة نصف التفاعل بوسط حامضي : $BiO_3^- + Mn^{+2} \rightarrow Bi^{+3} + MnO_4^-$

س ٢ : أ- في التفاعل الغازي الآتي : $3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ ، وضعت مولات مختلفة من H_2 و N_2 في إناء سعته لتر

وعند وصول التفاعل إلى حالة الاتزان ، وجد أن ما استهلك من H_2 يساوي $0.3 mol$ وما تبقى من N_2 يساوي

$0.2 mol$ ، ما عدد مولات كل من H_2 و N_2 قبل التفاعل علماً أن ثابت الاتزان للتفاعل يساوي (200) ؟

ب- املا الفراغات الآتية لاثنتين مما يأتي :

(1) إن الصيغة التركيبية للمعدن التناسقي كلوريد سداسي أكوا تيتانيوم (III) هي

(2) تمثل عدد مليغرامات هيدروكسيد البوتاسيوم KOH المستعملة لكل جرام زيت .

(3) أن [PH] لمحلول (0.05 M) H_2SO_4 يساوي

س ٣ : أ- اعتماداً على نظرية أصرة التكافؤ (VBT) ، ما نوع التهجين والشكل الهندسي والصفة المغناطيسية للمعدن التناسقي

$[Pd(CN)_4]^{-2}$ ؟ ثم احسب الزخم المغناطيسي (μ) ، علماً أن العدد الذري لـ (Pd = 46) .

ب- أجب عن اثنتين مما يأتي :

(1) عدد خواص الوسط أو المحيط التي تؤثر بصورة كبيرة على التآكل ، (خمسة فقط) .

(2) عملية انصهار الجليد تلقائية بالظروف الاعتيادية ، وضّح ذلك على وفق علاقة كبس .

(3) احسب المعامل الوزني للحديد Fe ($M = 56 g/mol$) في Fe_2O_3 ($M = 160 g/mol$) .

س ٤ : أ- إذا علمت أن الذوبانية المولارية لملاح كرومات الباريوم $BaCrO_4$ في المحلول المائي المشبع تساوي $1.1 \times 10^{-5} M$

احسب الذوبانية المولارية لها في محلول يكون فيه تركيز كلوريد الباريوم $BaCl_2$ يساوي $0.2 M$.

ب- أجب عن اثنتين فقط :

(1) سخنت عينة من مادة مجهولة كتلتها $100 g$ من درجة حرارة $25^\circ C$ إلى $55^\circ C$ مما أدى إلى امتصاص حرارة

مقدارها $6300 J$ ، احسب الحرارة النوعية لهذه المادة .

(2) هل يمكن حفظ محلول كبريتات النحاس $CuSO_4$ في قنينة مصنوعة من الألمنيوم أم لا ؟ ولماذا ؟ علماً أن جهود

الاختزال القياسية $Al^{+3} = -1.66 V$ و $Cu^{+2} = 0.34 V$.

(3) عرّف (الفلتر) ، وهناك عدة تصاميم للفلتر ، عددها فقط .

س ٥ : أ- نموذج غير نقي لأوكسيد الكالسيوم CaO كتلته $0.24 g$ ($M = 56 g/mol$) عند معايرته مع حامض HCl

عيارته $0.4 N$ ، احتاج إلى ($16 ml$) للوصول إلى نقطة نهاية التفاعل ، احسب النسبة المئوية للمادة النقية في النموذج

المستعمل .

ب- علل اثنتين فقط :

(1) إضافة أوكسيد الخارصين إلى زيوت التشويق .

(2) تتوقف بعض التفاعلات تماماً بينما تظهر تفاعلات أخرى وكأنها متوقفة .

(3) وجود ليكدات أحادية المخلب وأخرى ثنائية المخلب .

س ٦ : أ- احسب شدة التيار اللازم إمراره لمدة ($2 hr$) و ($520 s$) في خلية تحليل الماء كهربائياً لكي يحرر (36.12×10^{21})

جزئية من الهيدروجين والأوكسجين على قطبي الخلية .

ب- أجب عما يأتي :

1- ما تركيز كلوريد الأمونيوم في محلول يحتوي على أمونيا بتركيز $0.1 M$ لتكون قيمة POH المحلول تساوي

(5) وأن $PK_b = 4.74$ وأن $\log 1.8 = 0.26$ ؟

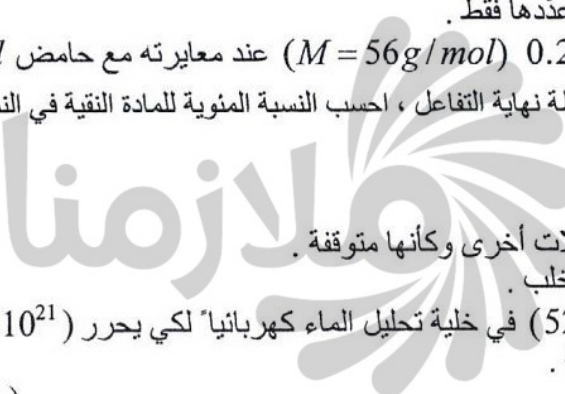
(2) عرّف اثنتين مما يأتي :

(٥ درجات) الخواص الشاملة ، الملح المزوج ، مطياف الأشعة تحت الحمراء ، المواد غير الإلكترونية .

(٦ درجات)



باركود الاجوبة والملاحظات وتقسيم الدرجة





الدور / الثالث
الفرع / التصفي

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الأليبياء

جواب السؤال (الأول) فرع (أ)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
3	$N_2 + 2O_2 \rightarrow 2NO_2$ $0 \quad 0 \quad 2(43) = 86$ <p>مفاعلات - نواتج $\Delta H_r = \sum n \Delta H_f$</p> $\Delta H_r = [2(43)] - [(0) + 2(0)]$ $\Delta H_r = 86 \text{ KJ} \quad \text{حاصل للحرارة :}$	39	تكوين ١٧-١
3	$N_2 + 2O_2 \rightarrow 2NO_2$ $0 \quad 0 \quad 2(52) = 104$ <p>مفاعلات - نواتج $\Delta G_r = \sum n \Delta G_f$</p> $\Delta G_r = [2(52)] - [(0) + 2(0)]$ $\Delta G_r = +104 \text{ KJ} \quad \text{لا يحدث تلقائياً كون } \Delta G \text{ موجبة :}$		
4	$T(K) = t(^{\circ}C) + 273$ $T(K) = 25 + 273 \Rightarrow 298 \text{ K}$ $\Delta G_r = \Delta H_r - T \Delta S_r$ $\Delta S_r = \frac{\Delta H_r - \Delta G_r}{T}$ $\Delta S_r = \frac{86 - 104}{298}$ $\Delta S_r = \frac{-18}{298} \Rightarrow \Delta S_r = -0.06 \text{ KJ/K.mol}$ $\Rightarrow \Delta S_r = -0.06 \times 1000$ $\Rightarrow \Delta S_r = -60 \text{ J/K.mol}$ <p>تختم درج واحدة للخفا، الحسابي وطرة واحدة فقط</p>		



الدور / الثالث
الفرع / التطبيق

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال (الأول) فرع (ب / ١) الاجابة عن واحد

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
2°	تقل ثابت الأثر K_c تقل قيمته	62	٨-٢ س
2°	تقل ثابت الأثر قيمته	1	العامل خفض درجة الحرارة
2°	تقل ثابت الأثر قيمته	2	زيادة تركيز النواتج لذا تنحلي التفاعل من إغناض بتحويل قسم من النواتج الى متفاعلات لذا ينزاع نحو الخلف
2°	تقل ثابت الأثر قيمته	3	سحب PCl_3 من خليط الأثران
2°	تقل ثابت الأثر قيمته	4	زيادة الضغط على خليط الأثران
2°	تقل ثابت الأثر قيمته	5	إضافة لعامل الحامد
	يصل لتفاعل بنز من أقل الى حالة الأثران ولكن موضع الأثران لا يتأثر		

ملاحظة / اي اجابه تقني بالفرنس يعطى درجه كامله



الدور / الثالث
الفرع / التصفيق

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة /

جواب السؤال (الأول) فرع (٢ / ١)

الدرجة	الصفحة	السؤال	الجواب النموذجي
2°	103	تحرين 8-4	$\text{BiO}_3^- + \text{Mn}^{+2} \longrightarrow \text{Bi}^{+3} + \text{MnO}_4^-$ $\text{Bi} + 3(-2) = -1$ $\text{Bi} - 6 = -1$ $\text{Bi} = +5$ $\text{Mn}^{+2} \longrightarrow \text{MnO}_4^-$ $\text{BiO}_3^- \longrightarrow \text{Bi}^{+3}$ $\text{Mn}^{+2} \longrightarrow \text{MnO}_4^-$ $\text{BiO}_3^- \longrightarrow \text{Bi}^{+3}$
2°			<p>(١) نصف تفاعل / تأكسد نصف تفاعل / اختزال</p> <p>(٢) نوازنة عدد الذرات مما عدا ذرات الأكسجين والهيدروجين</p>
2°			$\text{Mn}^{+2} + 4\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{MnO}_4^-$ $\text{BiO}_3^- \longrightarrow \text{Bi}^{+3} + 3\text{H}_2\text{O}$ <p>(٣) نوازنة عدد ذرات الأكسجين بإضافة جزيئات H_2O</p>
2°			$\text{Mn}^{+2} + 4\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+$ $\text{BiO}_3^- + 6\text{H}^+ \longrightarrow \text{Bi}^{+3} + 3\text{H}_2\text{O}$ <p>(٤) نوازنة عدد ذرات الهيدروجين بإضافة H^+</p>
3°			$2 \times (\text{Mn}^{+2} + 4\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ + 5\text{e}^-)$ $5 \times (\text{BiO}_3^- + 6\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Bi}^{+3} + 3\text{H}_2\text{O})$ <p>(٥) نوازنة عدد الشحنات</p> <p>(٦) تساوي عدد الشحنات</p>
1°			$2\text{Mn}^{+2} + 8\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{MnO}_4^- + 16\text{H}^+ + 10\text{e}^-$ $5\text{BiO}_3^- + 30\text{H}^+ + 10\text{e}^- \longrightarrow 5\text{Bi}^{+3} + 15\text{H}_2\text{O}$ <hr/> $2\text{Mn}^{+2} + 5\text{BiO}_3^- + 14\text{H}^+ \longrightarrow 2\text{MnO}_4^- + 5\text{Bi}^{+3} + 7\text{H}_2\text{O}$



الدور / الثالث
الفرع / التطبيقي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال (الثاني) فرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
5°	1- $[Ti(H_2O)_6]Cl_3$	154	5-1 نقطة 2
5°	2- رقم التصفين	2034	
5°	3- $H_2SO_4 \xrightarrow[\text{تام}]{\text{تأين}} 2H^+ + SO_4^{2-}$ 0.05M 0 2(0.05) 0.05 ↓ 0.1M $\Rightarrow PH = -\log [H^+]$ $PH = -\log 10^{-1}$ $PH = 1$	73	مشابه مثال 3-3

ملاحظة / الأجابة عن أسئلة فقط
وتلك فرعي 5°
النقطة الثالث تعطى درجة
كاملة للفراغ في حالة الأجابة
 $PH = 1$



الدور / الثالث

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / التحقيقي

اسم المادة / كيمياء.....

جواب السؤال (الثالث) فرع (م)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
١	$[Pd(CN)_4]^{-2} \Rightarrow Pd + 4x = -2 \Rightarrow Pd = 2+$ ${}_{46}Pd [Kr]_{36} 4d^8 5s^2 5p$ 	156	س٨
٢	${}_{46}Pd^{+2} [Kr]_{36} 4d^8 5s^0 5p$ 		
٣	<p>١ نوع التهجين dsp^2</p> <p>٢ الشكل الهندسي مربع مستوي</p> <p>٣ الصفة المغناطيسية دايا مغناطيسية</p> <p>٤ الزخم المغناطيسي $\mu = 0$ صفر لعدم وجود الكترونات منفردة في d</p>		



الدور / الثالث
الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩
اسم المادة / كيمياء.....
الفرع / التصفيحي

جواب السؤال (الثالث) فرع (ب)

الدرجة	اختار نقطتين	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ درجة		<p>① وجود الرطوبة - ٢ PH - ٣ تركيز الاوكسجين وايون المعدن ٤ - قابلية التوصيل ٥ - الطبيعة النوعية للقطب السالب والقطب الموجب ٦ - درجة الحرارة ٧ - وجود اعدم وجود عامل قشيط</p> <p>ملاحظاً اختار خمسة فقط كل نقطة درجة</p>	195	سطر 9
٥ درجة		<p>② عملية انصهار الجليد تلقائيه $\Delta G = \ominus$ عملية ماخذه للحرارة $\Delta H = \oplus$ النظام يتحول من انتظام الى اقل انتظام لذائفة $\Delta S = \oplus$</p> <p>$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ $\Delta G = (+) - T(+)$ $\Delta G = (+) (-)$ $\Delta G = \ominus$ $T\Delta S > \Delta H$ ليكون لتفاعل تلقائي عندما يتما الحد</p>	44 ص	30 س
٥ درجة		<p>③ $G_f = \frac{a}{b} \times \frac{M_{Fe}}{M_{Fe_2O_3}}$ $= \frac{2}{1} \times \frac{56 \text{ g/mol}}{160 \text{ g/mol}}$ $= \frac{112}{160} \Rightarrow 0.7$</p>	165 ص	تمرين (4-6)



الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الدور / الثالث
الفرع / التحصيلي

اسم المادة / كيمياء.....

جواب السؤال (الرابع) فرع (م)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥	$\text{BaCrO}_4 \rightleftharpoons \text{Ba}^{++} + \text{CrO}_4^{--}$ $K_{sp} = [\text{Ba}^{++}] [\text{CrO}_4^{--}]$ $K_{sp} = S^2 \implies K_{sp} = (1.1 \times 10^{-5})^2$ $K_{sp} = 1.21 \times 10^{-10}$	٩١	سؤال ١٤-٣
٥	$\text{BaCrO}_4 \rightleftharpoons \text{Ba}^{++} + \text{CrO}_4^{--}$ $\text{BaCl}_2 \rightarrow \text{Ba}^{++} + 2\text{Cl}^-$		
٢	$K_{sp} = [\text{Ba}^{++}] [\text{CrO}_4^{--}]$ $1.21 \times 10^{-10} = (y + 0.2)(y)$ $\therefore y = \frac{1.21 \times 10^{-10}}{0.2}$ $y = 6.05 \times 10^{-10} \text{ M}$		
	تختم درسك لهذا الحسابي ولمرة واحدة		



الدور / الثالث...
الفرع / التحصيلي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / كيمياء.....

جواب السؤال (الرابع) فرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
١٠	$\Delta T = T_f - T_i$ $= 55^\circ\text{C} - 25^\circ\text{C}$ $= 30^\circ\text{C}$ $q = S (\text{J/g}\cdot^\circ\text{C}) \times m (\text{g}) \times \Delta T (^\circ\text{C})$ $6300 \text{ J} = S \times 100 \text{ g} \times 30^\circ\text{C}$ $6300 = S \times 3000$ $S = \frac{6300}{3000}$ $S = 2.1 \text{ J/g}\cdot^\circ\text{C}$	صفحة 41 ص	4 س
١٠	<p>نعتبر الالمنيوم هو الاكسود وايونات الخاس للمحلول كانوا</p> $[\text{Al} \rightarrow \text{Al}^{+3} + 3\text{e}^-] \times 2 \quad E^\circ = 1.66 \text{ V}$ <p>تأخذ</p> $[\text{Cu}^{+2} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}] \times 3 \quad E^\circ = 0.34 \text{ V}$ <p>اقتزال</p> <hr/> $2\text{Al} + 3\text{Cu}^{+2} \rightarrow 2\text{Al}^{+3} + 3\text{Cu} \quad E^\circ_{\text{cell}} = 2.0 \text{ V}$ <p>تلقائي</p> <p>∴ آت جهد الخلية القياسي موجب اي يحدث تفاعل بين ائد الالمنيوم ومحلول كبريتات الخاس لذلك لا يمكن حفظها .</p>	134 ص	42 س

ملاحظة / اي طريقه اخرى تفني بالعرضه تعطينا للطالب ورج كامله



الدور / الثالث
الفرع / التكميلي

الاجوية النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / كيمياء.....

جواب السؤال (الرابع) فرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥٢	<p>③ الفلتره عملية تقليل او ازاله الموارد لصلبه العالقه في الماء والتي تكون في الماء اهلا او تشكلت نتجه عمليات الترسيب او التخثير</p> <p>① فلتر الفحم المنشطه ② الفلاتر المغناطيسيه ③ فلتر متعدده الاساط</p>	189 حد	س١٠
٥٢	<p>ملاحظة: الأجابه عن نقصان نقطة لكل نقه 5</p>		



الدور / الثالث
الفرع / الفيزياء

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي 2018 / 2019

اسم المادة / الفيزياء

جواب السؤال (الخامس) فرع (P)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
0 2	$n_{CaO} = \text{عدد الايونات الموجبة} \times \text{تأثير الايونات الموجبة}$ $= 2 \times 1$ $= 2 \text{ eq/mol}$		
0 2	$EM_{CaO} = \frac{56}{2} = 28 \text{ g/eq}$ $eq_{HCl} = eq_{CaO}$		
0 3	$N \times VL = N \times VL$ $N \times VL = \frac{m}{EM \times VL} \times VL$ $0.4 \times \frac{16}{1000} = \frac{m_{CaO}}{28} \Rightarrow m_{CaO} = 0.4 \times 0.016 \times 28$ $m_{CaO} = 0.1792 \text{ g}$ كتله اوكسيد الكالسيوم المتبقية هذا امر $m = N \times EM \times VL$ $= 0.4 \times 28 \times \frac{16}{1000}$ $= 0.1792 \text{ g}$	23 1 1 1	نظام درجة واحدة الخطأ الحاسبي واحدة واحدة فقط
0 3	$\% \text{ البتيلوجيه} = \frac{m_{CaO}}{m_{العينة}} \times 100\%$ $= \frac{0.1792}{0.24} \times 100 = \% 74.6$		



الدور / الثالث

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

الفرع / التمهيني

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (الخامس) فرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
5	<p>① وذلك لمواجهته التآكل الحادث على تروس البنزين حيث يترسب بخار هيدروكربوني على سطح التروس عما يقلل من غرق المحرك التآكل</p>	196 هـ	تربين 7.7
5	<p>② التفاعلات التي تتوقف هي تفاعلات قاعية لأنه حدث استهلاك تآكل الأهدر. المواد المتفاعلة أو هي بها إما التي تظهر ولها ضرها فتوقف هي تفاعلات فتبدو بأنها هي و هي التي حالة الأثران وأصبحت الترابين ثابته لذا تبدو وكأنها متوقفة</p>	63 هـ	5.2 س التفاهة 5
5	<p>③ الليكندات احماسيه المثلث هي التي تهب مزدوجاً واحداً عن الألكترونيات الليكندات ثنائيه المثلث هي التي تهب مزدوجين عن الألكترونيات الإجابة عن أسئتي كما تلى نقطة 5 أي تعبيراً غير دقيق بالضرورة يعبر جميع</p>	143 هـ	ت ٦.5



الدور / الثالث
الفرع / التجريبي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (ا ل ا د س) فرع (P)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥	$2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ <p>من المعادلة نلاحظ عدد جزيئات H_2 المقترنه هي نصف عدد جزيئات O_2 المقترنه نقدرها عدد جزيئات $O_2 = X$ عدد جزيئات $H_2 = 2X$</p> $2X + X = 36 - 12 \times 10^{21}$ $3X = 36 - 12 \times 10^{21}$ $X = \frac{36 - 12 \times 10^{21}}{3} = 12.04 \times 10^{21} \text{ جزيئه}$ <p>$n_{O_2} = \frac{\text{عدد الجزيئات}}{\text{عدد أفوكادرو}}$ $= \frac{12.04 \times 10^{21} \text{ جزيئه}}{6.02 \times 10^{23} \text{ جزيئه/مول}} = 0.02 \text{ mol}$</p> <p>وهي تتفاعل نصف الخلية الغالني الكهربي في الماء</p> $2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$ <p>$Q_{\text{التيار}} = \frac{\text{شحنة } Q \times n}{1 \text{ mol}} = \frac{4 \times 0.02}{1} = 0.08 \text{ mol} \cdot e^-$</p> $t = 2 \times 3600 = 7200 + 520 = 7720 \text{ s}$ <p>$Q_{\text{التيار}} = \frac{I \times t}{96500}$ $0.08 = \frac{I \times 7720}{96500}$ $I = \frac{96500 \times 0.08}{7720} = 1 \text{ A}$</p>	133	29-1
٥			

تتم دروسه واحده
للنظريه
وكله واحده فقط



الدور / الثالث
الفرع / المتكبر

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / .. الكيمياء ..

جواب السؤال (الاساس) فرع (ا)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
5	$pOH = pK_b + \log \frac{[salt]}{[base]}$ $5 = 4.74 + \log \frac{[salt]}{0.1}$ $5 - 4.74 = \log \frac{[salt]}{0.1}$ $0.26 = \log \frac{[salt]}{0.1}$ $10^{+0.26} = \frac{[salt]}{0.1}$ $1.8 = \frac{[salt]}{0.1} \Rightarrow [salt] = 0.1 \times 1.8$ $= 0.18 \text{ mol/L}$ <p>المواصفات العامة :</p> <p>① و ② وهما تتصل بجميع الجوانب التي تعتمد عليها المادة</p>	81	مثال ١٥-3
3	<p>الموحيوتة في النظام مثل الكلكه والحجم والسعة بحل به والاشالبي والاشري والخاصة اكثره بذرة مال واهمها</p> <p>المالح المنزوع :</p> <p>② هو صلبا اهمه منقر عليها عند اذيتها في الماء ايونات المكونة له طاقه وفي هذه الحالة تفتك كل ايون هيفاته لتغله</p> <p>على ملح مور $FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4$</p>	12 137	ص ص



الدور / الثالث
الفرع / التمهيني

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٨ / ٢٠١٩

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (السادس) فرع (س)

الدرجة	السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي
٥ 3		١٧٨	<p>٣) هو جهاز يخدم لتعيين العناصر الكيميائية في المركبات قيد الدراسة او المكثولة التركيب او المنصهر من المركبات العنصرية المختلفة ويجب ان يملك الخيزي عدم تباين القطب لكي يكون فعال في وجودها في اسعة قنات الخرد</p> <p>المواد غير المترو لبيدية :</p>
٥ 3		٦٨	<p>٤) هذه المواد التي تكون محاليلها المائية وعضواتها غير موصلة للتيار الكهربائي مثل السكر</p>
			<p>الاجابة على اسئلتى قده لكل تعريف 3 اي تعبير آخر يعنى بالعضو يعنى دمج</p>



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

