DERASATY
www.derasatv.net

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

س١ : أ- أحسب شدة التيار اللازم إمراره لمدة $2\,hr$ و $520\,s$ في خلية تحليل الماء كهربائياً لكي يحرر 36.12×10^{21} جزيئة من الهيدروجين والأوكسجين على قطبي الخلية .

ب- علل اثنين مما يأتي :
1) استخدام الصبغات الحمراء كصبغة أولية للسطوح المعدنية .
2) بعض الأملاح تذوب في الماء تلقائياً بالرغم من أن عملية ذوبانها تصاحبها امتصاص حرارة على وفق علاقة كبس .
3) قيمة K_C تزداد عند رفع درجة حرارة التفاعل في حالة التفاعلات الماصة للحرارة .

س٢ : أ- التفاعل الآتي : $C_2H_5OH_{(L)} + 3O_{2(g)} \longrightarrow 2CO_{2(g)} + 3H_2O_{(L)}$ بالاستعارة بالمعلومات الآتية :

المادة	$\Delta H_f^\circ\ KJ/mol$	$S^\circ\ J/K.mol$
$C_2H_5OH_{(L)}$	-278	161
$O_{2(g)}$	0	205
$CO_{2(g)}$	-394	214
$H_2O_{(L)}$	-286	70

جد : ΔG_r° عند الظروف القياسية للتفاعل .

ب- أولاً : عرف اثنين مما يأتي : (الكتلة المكافئة ، قاعدة لوشاتليه ، ليكند ثنائي المخلب) . (٦ درجات)
ثانياً : ما تأثير كل من العوامل الآتية على حالة الاتزان للتفاعل الغازي الآتي ؟ (٤ درجات)

$$C_2H_4 + H_2 \rightleftharpoons C_2H_6 + 137\,KJ/mol$$

تسخين التفاعل ، نقصان الضغط ، سحب كمية من غاز H_2 ، إضافة كمية من غاز C_2H_4 .

س٣ : أ- التفاعل الانعكاسي الآتي : $CO_{2(g)} + H_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ ، وفي إناء حجمه لتر واحد تم خلط مولات متساوية من CO_2 و H_2 وبدرجة حرارة $2000\,K$ ، وصل التفاعل حالة الاتزان ، فوجد أن عدد المولات الكلية لخليط الغازات عند الاتزان تساوي $(3mole)$ ، ما تراكيز خليط الاتزان علماً بأن ثابت الاتزان K_C يساوي (4) ؟ (١١ درجة)

ب- أجب عن ثلاث مما يأتي : (٩ درجات)
1) احسب قيمة الأس الهيدروجيني لمحلول نتج من تخفيف $(1ml)$ من 10 M حامض HCl إلى لتر بالماء .
2) احسب إنثالبي التكوين القياسية لسائل الماء للتفاعل الآتي :

$$2H_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2H_2O_{(L)} \qquad \Delta H_r^\circ = -572\,KJ/mol$$

3) هناك عدة تصاميم لأجهزة الفلترة ، عدّدها فقط .
4) تمتاز العناصر الانتقالية بخواص مشتركة ، عدّد ثلاث منها فقط .

س٤ : أ- تمت معايرة $0.96\,g$ من عيّنة تحتوي حامض الخليك CH_3COOH $(M = 60\,g/mol)$ بالتصحيح مع محلول هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$ القياسي بتركيز $0.225\,N$ ، فإذا كان حجم محلول القاعدة المضاف من السحاحة اللازم للوصول إلى نقطة نهاية التفاعل بلغ $33.6\,ml$ ، احسب النسبة المئوية لحامض الخليك في العيّنة .

ب- أجب عن اثنين مما يأتي : 1) ما تأثير الأيون المشترك على الذوبانية ؟
2) هل يمكن حدوث التفاعل التالي تحت الظروف القياسية بشكل تلقائي إذا علمت أن جهود الاختزال القياسية لـ $E^\circ_{Au^{+3}/Au} = 1.5\,V$ ، $E^\circ_{Fe^{+2}/Fe} = -0.44\,V$ ،

$$3Fe_{(S)} + 2Au^{+3}_{(aq)} \longrightarrow 3Fe^{+2}_{(aq)} + 2Au_{(S)}$$

3) ما سبب العسرة المؤقتة في المياه ؟ كيف يمكن إزالتها ؟

س٥ : أ- اعتماداً على نظرية أصرة التكافؤ (VBT) ، ما نوع التهجين والشكل الهندسي والصفة المغناطيسية للمعقد $[ZnCl_2(NH_3)_2]$ ؟ ثم جد الزخم المغناطيسي (μ) علماً أن العدد الذري لـ $Zn = 30$.

ب- أجب عن اثنين مما يأتي :
1) كيف يمكن تمييز جودة الحامل المستخدم في الطلاء ؟
2) ما تركيز حامض الخليك في محلول يحتوي إضافة إلى الحامض ملح خلات الصوديوم بتركيز 0.3 M إذا علمت أن قيمة PH المحلول كانت تساوي 4.31 ؟ علماً أن $PK_a = 4.74$ ، $\log 0.37 = -0.43$.
3) ما كتلة المذاب الموجود في $350\,ml$ من 0.125 M من نترات الفضة $AgNO_3$ والكتلة المولية لها تساوي $170\,g/mol$ ؟

س٦ : أ- هل يتكوّن راسب عند مزج $10\,ml$ من 0.01 M محلول يحتوي أيونات SO_4^{-2} و $10\,ml$ من 0.001 M محلول يحتوي أيونات Ba^{+2} ؟ علماً أن $K_{SP(BaSO_4)} = 1.6\times10^{-10}$.

ب- املأ الفراغات الآتية بما يناسبها :
1) عوامل التخثير ذات طبيعة حامضية وهي تتفاعل مع ..... المسببة للعكرة .
2) عدد الإلكترونات المنتقلة من الأنود إلى الكاثود في الخلية : $Cu_{(S)} + 2Ag^+_{(aq)} \longrightarrow Cu^{+2}_{(aq)} + 2Ag_{(S)}$
3) تكثف بخار الماء يؤدي إلى ..... بالانتروبي .
4) التكافؤ الأولي للفلز المركزي في المركب $[Fe(H_2O)_5(NO)]SO_4$ يساوي ..... .
5) التكافؤ الأولي للفلز المركزي في المركب $[Fe(H_2O)_5(NO)]SO_4$ يساوي ..... .
6) إضافة العامل المساعد إلى تفاعل إنعكاسي يؤثر فقط على ..... .

دراستي DERASATY www.derasaty.net

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

وزارة التربية
اللجنة العامة لامتحانات الدارة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020/2021)

الدور: الثاني

اسم المادة: الكيمياء

جواب السؤال (أ و ب) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
29 ب	133 ب	$2H_2O \longrightarrow 2H_2 + O_2$ عدد جزيئات H_2 الناتجة ضعف عدد جزيئات O_2 نفرض عدد جزيئات $O_2 = x$ عدد جزيئات $H_2 = 2x$ $x + 2x = 36.12 \times 10^{21}$ $3x = 36.12 \times 10^{21} \longrightarrow x = \frac{36.12 \times 10^{21}}{3}$ $x = 12.04 \times 10^{21}$ $n_{O_2} = \frac{\text{عدد الجزيئات}}{\text{عدد افوجادرو}} = \frac{12.04 \times 10^{21}}{6.02 \times 10^{23}} = 0.02 mol$ حسب تفاعل تصعيد الخلية الماء $2H_2O \longrightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$ $Q = \frac{Q \times n}{1} = \frac{4 \times 0.02}{1} = 0.08 mol.e^-$ حل آخر لهذه الخطوة $Q = n \times n_e = 4 \times 0.02 = 0.08 mol.e^-$ $t = 2 \times 3600 = 7200 + 520$ $t = 7720 S$ يتبع	3 0 3 0 1 0
توقيع اللجنة			

دراستي DERASATY www.derasatv.net

وزارة التربية
اللجنة العامة للامتحانات العامة

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020 / 2021)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الاول) الفرع (P)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
		$Q = \frac{t \times I}{96500}$ $0.08 = \frac{I \times 7720}{96500}$ $\therefore I = 1\ A$	0 3 //

توقيع اللجنة

الاستاذ جمال الصافي

DERASATY
www.derasaty.net

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021/2020)
الدور: الثاني

اسم المادة: الكيمياء

جواب السؤال (الثاني) الفرع (أ)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
ثاني 12-1	38	$\Delta H_r^\circ = \{n\Delta H_f^\circ P - \{n\Delta H_f^\circ R$ $\Delta H_r^\circ = [2(-394) + 3(-286)] - [(-278 + 3(0)]$ $\Delta H_r^\circ = [-788 - 858] + 278$ $= -1368\ KJ/mol$ $\Delta S_r^\circ = \{nS^\circ P - \{nS^\circ R$ $= [2(214) + 3(70)] - [161 + 3(205)$ $\Delta S_r^\circ = (428 + 210) - (161 + 615)$ $= 638 - 776$ $\Delta S_r^\circ = -138\ J/K\text{-}mol$ $\Delta S_r^\circ\ KJ/K\text{-}mol = \frac{-138}{1000} = -0.138\ KJ/K\text{-}mol$ $T_K = t^\circ + 273$ $= 25 + 273$ $= 298$	3° 3° 3°
توقيع اللجنة			

دراستي
DERASATY
www.derasatv.net

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021/2020)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الثاني) الفرع (ع)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
		$\Delta G_f^\circ = \Delta H_f^\circ - T\Delta S^\circ$ $\Delta G_f^\circ = -1368 - (298 \times -0.133)$ $= -1368 + 41.124$ $= -1326.8 \text{ KJ/mol}$ $\simeq -1327 \text{ KJ/mol}$	2

توقيع اللجنة

الأستاذ جمال الصافي

دراستي
DERASATY
www.derasatv.net

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020/2021)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الثاني) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
ب		اولاً = (الاجابة عن اثنين)	
	169	الكتلة المكافئة / هي التي تمثل كتلة المادة التي تتفاعل او تزيح مولاً واحداً من ايونات الهيدروجين الفعال وهي كمية غير ثابتة.	3 //
	57	فاعلية او ثائلية / اذا اثر مؤثر خارجي مثل تغيير التركيز او الحجم او الضغط او درجة الحرارة على تفاعل ما في حالة اتزان فان هذا التفاعل يتجه باتجاه الذي يقلل من تأثير ذلك المؤثر ليصل التفاعل الى حالة اتزان جديدة.	3 //
	145	ليكند ثنائي الهابتو = هي الايونات او الجزيئات التي لها القدرة على الارتباط بايون الفلز عبر اكثر من ذرة، وتمتلك مزدوج الكتروني غير مشترك في التفاعل.	3 //
		((اي تغيير يطرأ على الفرض يعطى الطالب الدرجة كاملة))	
توقيع اللجنة			

دراستي
DERASATY
www.derasatv.net

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020/2021)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الثاني) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
		ثانياً العامل حامض الكبريتيك ١- تسخين نحو المتفاعلات ٢- تكثيف الضغط نحو المتفاعلات ٣- سحب كمية من H_2 نحو المتفاعلات ٤- اضافة كمية من C_2H_4 نحو النواتج ملاحظة / اذا ذكر الطالب العبارات الاتية بدل المتفاعلات = عكس او الخلف او اليسار النواتج = طردي او الامام او اليمين يعطى درجة كاملة	٥-١ ٥-١ ٥-١

توقيع اللجنة

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020 / 2021)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الثالث) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
17-ج س	65 ص	$CO_{2(g)} + H_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{(g)} + H_2O_{(g)}$ التركيز الابتدائي: Y Y 0 0 التغير: −X −X +X +X عند الاتزان: Y−X Y−X X X $1.5-X \quad 1.5-X \quad X \quad X$ $n_T = n_{CO_2} + n_{H_2} + n_{CO} + n_{H_2O}$ $3 = (Y-X) + (Y-X) + X + X$ $3 = Y - X + Y - X + 2X$ $3 = 2Y - 2X + 2X$ $Y = \frac{3}{2} = 1.5$ ← بالمفروض بالفرضية $K_c = \frac{[CO][H_2O]}{[H_2][CO_2]}$ $\frac{4}{1} = \frac{X^2}{(1.5-X)^2}$ بجذر الطرفين	0 3 0 3 0 2
توقيع اللجنة			

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020 / 2021)

الدور: الثاني

اسم المادة: الكيمياء

جواب السؤال (الثالث) الفرع (م)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
		$\frac{2}{1} = \frac{x}{1.5-x}$ $3 - 2x = x$ $3 = 2x + x$ $3x = 3$ $x = 1$ $[H_2] = [O_2] = 1.5 - x$ $= 1.5 - 1 = 0.5 \text{ mol/L}$ $[H_2O] = [O] = x = 1 \text{ mol/L}$	3

توقيع اللجنة

الأستاذ جمال الصافي

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021/2020)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الثالث) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
17-3 س	92 ص	١- $M_{HCl} \times V_{HCl} = M_{HCl} \times V_{HCl}$ مركز مخفف $M_{HCl} = \frac{M_{HCl} \times V_{HCl}}{V_{HCl}}$ مخفف مخفف $= \frac{10 \times 1}{1000} = 0.01 \text{ mol/L}$ $[H^+] = 0.01$ $pH = -\log [H^+]$ $pH = -\log 10^{-2}$ $= 2$	3 //
تعريف 7-1	20 ص	$\Delta H^\circ_f = \frac{\Delta H^\circ_r}{n} = \frac{-572}{2} = -286 \text{ KJ/mol-c}$ (H_2O)	3 //
شرح	189 ص	٢- ① فلزات النقل المنشطة ② الفلزات الصناعية ③ فلزات متعددة الاوساط .	3 //
شرح	136 ص	٤- ① لها حالات تأكسد متعددة ② تتفاعل العديد من تركيباتها بالصفات الصناعية ③ العديد من تركيباتها ملونة ④ لها ميل كبير لتكوين ايونات او مركبات معقدة	3 //
توقيع اللجنة			

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

وزارة التربية
اللجنة العامة للامتحانات العامة

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢٠ - ٢٠٢١)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الرابع) الفرع (ع)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
تمرين 10-6	175 ع	$CH_3COOH + NaOH \rightarrow CH_3COONa + H_2O$ $EM = \frac{M}{n} = \frac{60}{1} = 60$ g/eq. حمض كتلته حامض خليك النقي $eq_{CH_3COOH} = eq_{NaOH}$ $N \times V = N \times V$ $\frac{m}{EM \times V} \times V = N \times V$ $m = N \times V_L \times EM$ $m_{(g)} = \frac{N\ eq/L \times V(ml) \times EM\ g/eq}{1000\ ml/L}$ $m_{(g)} = \frac{0.225 \times 33.6 \times 60}{1000} = 0.4536$ g $\%_{CH_3COOH} = \frac{m_{CH_3COOH}}{m_{العينة}} \times 100\%$ $\frac{0.4536}{0.96} \times 100\% = 47.25\%$	2 5 3

توقيع اللجنة

دراستي DERASATV
www.derasatv.net

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020 - 2021)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الرابع) الفرع (ل)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
		في حالة فقدة - الاجابة حسب البيان فقط	
ب/			
①		تأثير الايون المشترك على الذوبانية	0
	87 صـ	اذ ذوبانية الملح الشحيح الذوبان تتأثر بالايون المشترك . فتنخفض الذوبانية عند وجود زيادة من ايونات مشتركة لهذه المادة في المحلول حيث يعمل على ترجيح التفاعل العكسي للملح الشحيح الذوبان فتقل الذوبانية وبزداد الترسيب .	5 //
②			
		$3Fe \longrightarrow 3Fe^{+2} + 6\bar{e} \quad E^{\circ} = +0.44\ (V)$	
	116 صـ	$2Au^{+3} + 6e^{-} \longrightarrow 2Au^{\circ} \quad E^{\circ}_{cathod} = 1.5\ (V)$	
		$3Fe + 2Au^{+3} \longrightarrow 3Fe^{+2} + 2Au^{\circ}$	5 //
		$E^{\circ}_{cell} = E^{\circ}_{anod} + E^{\circ}_{cathod}$	
		$= 0.44 + 1.5$ اذن يحصل تفاعل تلقائي لان	
		$E^{\circ}_{التفاعل} = 1.94\ (V)$	
توقيع اللجنة			

دراستي DERASATY www.derasaty.net

وزارة التربية
أمانة الامتحانات العامة

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

جوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020-2021)

اسم المادة: لياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الرابع) الفرع (ب)

الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
ص 191	٣ سبب العسرة المؤقتة في المياه هي وجود بيكاربونات الكالسيوم $Ca(HCO_3)_2$ وبيكاربونات المغنيسيوم $Mg(HCO_3)_2$ إزالة العسرة المؤقتة إما بالتسخين أو إضافة الكمية المطلوبة من بيكاربونات الكالسيوم الغير ذائبة في الماء $CaCO_3$	
اللجنة		

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021/2020)

اسم المادة: الكيمياء

الدور: الثاني

جواب السؤال (الثامن) الفرع (P)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
ثامن	156 ف	Zn^{x}_{+2} $2(-1)+x+2(0)=0$ $x-2=0$ $x=+2$ Zn_{30} [Ar]$_{18}$ $3d^{10}$ $4s^{2}$ $4p^{0}$ Zn^{+2}_{30} [Ar]$_{18}$ $3d^{10}$ $4s^{0}$ $4p^{0}$ $[ZnCl_2(NH_3)_2]$ [Ar]$_{18}$ $3d^{10}$ $4s$ $4p$ Cl NH_3 NH_2 يشبع	0 2 0 2 0 2

توقيع اللجنة

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2025 / 2026)

اسم المادة: الكهار الدور: الثاني

جواب السؤال (الخامس) الفرع (م)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
		١- المكثفة SP^3 ٢- الشكل الهندسي لجزيء الأمونيا منتظم ٣- الصفة حامضية ٤- الرقم الهيدروجيني $M = e(e+2)^{\frac{1}{2}} = 5(5+2)^{\frac{1}{2}}$ $= 5$ (B.M)	5 4 //

توقيع اللجنة

دراستي
www.derasatv.net

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021/2020)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الخامس) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
تمرين 7-6	172 ص	٣- الطريقة الأولى $V_L = \frac{350}{1000} = 0.35 L$ $M = \frac{m}{M \cdot V} \Rightarrow 0.125 = \frac{m}{170 \times 0.35}$ $m = 0.125 \times 170 \times 0.35 = 7.4375 g$ $m = 7.44 g$ الطريقة الثانية $EM = \frac{M}{n} = \frac{170}{1} = 170$ $V_L = \frac{350}{1000} = 0.35 L$ $N = M \times n$ $= 0.125 \times 1 = 0.125 N$ $N = \frac{m}{EM \times V} \Rightarrow 0.125 = \frac{m}{170 \times 0.35}$ $m = 7.44 g$	5

توقيع اللجنة

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020 – 2021)

اسم المادة: كيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الـــــادس) الفرع (٣)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
16-3 ت	86 ص	$V_2 = V_1 + V_{الماء المقطر}$ $V_2 = 10 + 10$ $= 20\ mL$ بالنسبة لايونات SO_4^{-2} $M_1V_1 = M_2V_2$ $0.01 \times \frac{10}{1000} = M_2 \times \frac{20}{1000}$ $\therefore M_2 = \frac{0.01}{2}$ $= 0.005\ mol/L$ $+2$ بالنسبة لايونات Ba $M_1V_1 = M_2V_2$ $0.001 \times \frac{10}{1000} = M_2 \times \frac{20}{1000}$ $M_2 = \frac{0.001}{2} \Rightarrow 0.0005\ Mol/L$	1 ½ 2 ½ 2 ½
توقيع اللجنة			

الاستاذ حمال الصاوي

دراستي DERASATY
www.derasatv.net

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021 - 2020)

اسم المادة: كيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (السادس) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
		$BaSO_4 \rightleftharpoons Ba^{+2} + SO_4^{=}$ 0.0005 0.005 الحاصل الايوني $= [Ba^{+2}][SO_4^{=}]$ $= 5\times10^{-4} \times 5\times10^{-3}$ $= 25\times10^{-7}$ وبمقارنة الحاصل الايوني $<$ K_{sp} $(BaSO_4)$ لذا يتكون راسب	3° 2°

توقيع اللجنة

دراستي DERASATY www.derasatv.net

مركز فحص الدراسة الاعدادية
الفرع التطبيقي

وزارة التربية
اللجنة الدائمة للامتحانات العامة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020 / 2021)

اسم المادة: الكيمياء الدور: الثاني

جواب السؤال (الخامس) الفرع (ب)

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
س 11-ج	ص 204	1) المواد القلوية	2
تجربة 6-11	ص 108	2) $Cu \rightarrow Cu^{+2} + 2e$ $\times 1$ $2Ag^{+} + 2e \rightarrow 2Ag$ $\times 1$ "في حالة اجابة الطالب مباشرة بدون حل يعطى درجة كاملة، واذا كتب المعادلات والنتائج خطأ يعطى درجة واحدة"	2
شرح ص 30		3- خفض او تقليل	2
س 5 ص 156		$[Fe(H_2O)_5NO]SO_4$ $x + (0 \times 5) + (0 \times 1) + (-2) = 0$ $x - 2 = 0$ $x = 2$ $+2$ "في حالة اجابة الطالب مباشرة بدون حل يعطى درجة كاملة، وفي حالة الاجابة خطأ مع الحل يعطى درجة واحدة"	2
شرح ص 59		5- سرعة التفاعل او يقلل من الزمن	2

توقيع اللجنة