

الكيمياء

الأجوبة النموذجية

الدور الاول (1)

تطبيقي

— 2021 م —



السادس الاعدادي



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

س ١ : أ- ما قيمة الأس الهيدروجيني PH لمزيج بفرى مكون من حامض النتروز HNO_2 ، $K_a(HNO_2) = 4.5 \times 10^{-4}$ ، بتركيز $0.12 M$ و نترتريت الصوديوم $NaNO_2$ بتركيز $0.15 M$ ؟ ثم احسب مقدار التغير في قيمة الـ PH بعد

إضافة $0.025 M$ من هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$ إلى لتر من المحلول البفرى ، علماً أن :

(١١ درجة)

(٩ درجات)

$$\log 1.85 = 0.26 , \log 1.25 = 0.1 , \log 4.5 = 0.65$$

ب- أملاً الفراغات الآتية بما يناسبها لثلاث من العبارات الآتية :

(1) يستخدم عنصر كعامل مساعد عند إنتاج غاز الأمونيا بطريقة هابر .

(2) إذا علمت أن إنثالبي التبخر للأمونيا تساوي $23 KJ/mol$ ، فإن إنثالبي التكثيف للأمونيا تساوي

(3) محلول من ملح $Al_2(SO_4)_3$ عيارته $0.3N$ ، فإن مولارية المحلول تساوي

(4) يصدأ الحديد تلقائياً عندما يتعرض لـ

س ٢ : أ- لمعايرة محلول $(NaOH)$ وإيجاد تركيزه بشكل مضبوط ، تم تسحيح $25 ml$ منه مع حامض الكبريتيك

(H_2SO_4) ذو تركيز $0.08 M$ ، وكان الحجم المضاف من الحامض اللازم للوصول إلى نقطة النهاية هو

$47ml$ ، احسب التركيز المولاري لمحلول هيدروكسيد الصوديوم ، ثم جد عدد غرامات $(NaOH)$ المذابة

في $600 ml$ من هذا المحلول ، علماً أن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم يساوي $40g/mol$.

(٦ درجات)

ب- أولاً : عرف اثنين مما يأتي : (قانون فاراداي الأول ، الأملاح الحامضية ، قانون فعل الكتلة) .

ثانياً : سخنت قطعة من الحديد كتلتها $(550g)$ فتغيرت درجة حرارتها بمقدار $80^\circ C$ ، ما مقدار الحرارة

(٤ درجات)

النتيجة نتيجة التسخين ؟ علماً أن الحرارة النوعية للحديد $0.45 J/g \cdot C^\circ$.

س ٣ : أ- التفاعل الغازي الآتي : $3H_{2(g)} + N_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ ، وضعت مولات مختلفة من H_2 ، N_2 في

إناء سعته لتر وعند وصول التفاعل لحالة الاتزان ، وجد أن ما أستهلك من H_2 يساوي $0.3mole$ وما تبقى من

N_2 يساوي $0.2mole$ ، ما عدد مولات كل من H_2 ، N_2 قبل التفاعل ؟ علماً أن K_C للتفاعل يساوي (200) . (١١ درجة)

(٩ درجات)

ب- علل ثلاثاً مما يأتي :

(1) لا يتحلل الماء إلى عناصر الأولية بالظروف الاعتيادية وفق علاقة كبس .

(2) لا يمكن منع عملية التآكل .

(3) استعمال قطب الهيدروجين القياسي لحساب الجهود القياسية للأقطاب الأخرى .

(4) عند إذابة ملح كلوريد الصوديوم $NaCl$ في الماء لا تتغير قيمة الـ PH .

س ٤ : أ- تتفكك كاربونات الكالسيوم حسب المعادلة الآتية : $CaCO_{3(s)} \longrightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ قيمة ΔS_r° للتفاعل

$160 J/K \cdot mol$ ، فإذا علمت أن ΔH_r° بوحدهات (KJ/mol) هي $CaO = -635$ ، $CO_2 = -393$ ، احسب ΔG_r° للتفاعل .

ب- أجب عن اثنين مما يأتي : (1) ما تأثير الأس الهيدروجيني على الذوبانية ؟

(2) تُعد الليكندات قواعد لويس ، والذرة المركزية حوامض لويس ، اذكر مثال يوضح ذلك .

(3) ما المقصود بالصيغات ؟ اذكر ثلاث صفات لها .

س ٥ : أ- أمرر تيار كهربائي في محلول يحتوي أيونات فلز ثلاثي التكافؤ فترسب نصف عدد أفوكادرو من ذرات الفلز على

الكاثود ، احسب عدد الإلكترونات المارة ، ثم جد كتلة الفلز المترسب علماً أن الكتلة المولية للفلز تساوي $27g/mol$.

ب- أجب عن اثنين مما يأتي :

(1) كيف يتم الفصل بين أيونات الفضة والألمنيوم والكاديوم ؟

(2) كيف تتغير أنتروبي النظام لعملية تجمد الكحول الأيثلي ؟

(3) ما محتويات الحامل في الطلاءات المائية ؟

س ٦ : أ- اعتماداً على نظرية أصرة التكافؤ VBT قارن بين المعقدين $[NiCl_4]^{-2}$ و $[PtCl_4]^{-2}$ من حيث نوع التهجين

والصفة المغناطيسية ، علماً أن العدد الذري لـ $Ni = 28$ ، $Pt = 78$.

ب- أجب عن أولاً أو ثانياً :

أولاً : (1) تفاعل ما ، متزن ، ثابت الاتزان له K_{eq} يساوي 4.24 وثابت سرعة التفاعل الأمامي K_f يساوي

0.0848 ، احسب ثابت سرعة التفاعل الخلفي K_b .

(2) ما التكافؤ الأولي والتكافؤ الثانوي للذرة المركزية في المعقد التناسقي $[Fe(H_2O)_5(NO)]SO_4$ ؟

ثانياً : (1) التفاعل العام لخلية كلفانية كالاتي : $Cl_{2(g)} + 2Ag_{(s)} \longrightarrow 2Cl_{(aq)}^- + 2Ag_{(aq)}^+$ ،

عبر عن الخلية كتابةً عند الظروف القياسية .

(2) ما الطرائق المتبعة (العمليات) في تنقية المياه الصناعية ؟ عددّها فقط .





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021 - 2020)
اسم المادة: كيمياء
الدور: الاول

جواب السؤال (الاول) الفرع (٢)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
3	$\text{HNO}_2 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_2^-$ $\text{NaNO}_2 \rightarrow \text{Na}^+ + \text{NO}_2^-$ $\text{pH}_1 = \text{pKa} + \log \left[\frac{\text{salt}}{\text{acid}} \right]$ $\text{pH}_1 = 3.35 + \log \frac{0.15}{0.12}$ $\text{pH}_1 = 3.35 + \log \frac{5}{4}$ $\text{pH}_1 = 3.35 + \log 1.25$ $\text{pH}_1 = 3.35 + 0.1$ $\text{pH}_1 = 3.45$	91	8
3	<p>بعد إضافة القاعدة القوية .</p> $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ $0.025 \quad \quad \quad 0.025$ $\text{pH}_2 = \text{pKa} + \log \left[\frac{\text{salt} + \text{OH}^-}{\text{acid} - \text{OH}^-} \right]$ $\text{pH}_2 = 3.35 + \log \left[\frac{0.15 + 0.025}{0.12 - 0.025} \right]$		

تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2021 - 2020)
اسم المادة: لِيمياء
الدور: الاول

جواب السؤال (الاول) الفرع (م)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
30	$pH_2 = 3.35 + \log \frac{0.175}{0.095}$ $pH_2 = 3.35 + \log 1.84$ $pH_2 = 3.35 + 0.26$ $pH_2 = 3.61$ $\Delta pH = pH_2 - pH_1$ $= 3.61 - 3.45$ $\Delta pH = 0.16$		تتم السؤال الاول
	تفهم دة؟ واحدة للمفاهم كباين *		
		تواقيع اللجنة	





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢١-٢٠٢٠)
اسم المادة: كيمياء
الدور: الاول

جواب السؤال (الأول) الفرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
3°	① الحديد	205 ص	سؤال ٥
3°	② -23 KJ/mol	23 ص	سؤال 6-1
3°	③ $N = m \times \eta$ $0.3 = m \times 6$ <p>تعتبر درجة حرارة الماء انما يرتبط بال النتائج فقط</p> $\therefore m = \frac{0.3}{6}$ $M = 0.05 \text{ M}$ <p>كلما انخفضت عدد الايونات الموجبة x الكافية</p> $3 \times 2 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ $6 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	181 ص	سؤال 7 سؤال 3
3°	④ <u>الرواسب والدرجوية</u> <u>او</u> <u>الصرام الرطب</u> <p>* انما تعتبر نفس العرف بعد ان الطالب يدرك ان الماء</p>	28 ص	سؤال 8
			تواقيع اللجنة





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

الدور: الأول

اسم المادة:

جواب السؤال (الثاني) الفرع (٢)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
5	$eq_{NaOH} = eq_{H_2SO_4}$ $M \cdot n \cdot V = M \cdot n \cdot V$ $M \times 1 \times 25 = 0.08 \times 2 \times 47$ $M = 0.3 \text{ M}$ $M = \frac{m (g)}{M_{g/mol} \cdot V_L}$ $0.3 = \frac{m}{40 \times 0.6}$ $m = 0.3 \times 40 \times 0.6$ $= 7.2 \text{ g}$	182	12
5	<p>* تحميدك واهلة لفضلنا الجليل</p>		
		تواقيع اللجنة	





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢٠ - ٢٠٢١)
اسم المادة: الدور: الاول

جواب السؤال (الثاني) الفرع (P)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 5	<p>$NaOH \quad H_2SO_4$</p> <p>$NV = NV$</p> <p>$N = M \cdot V \Rightarrow N = 0.08 \cdot 2$ $H_2SO_4 \quad \quad \quad = 0.16 N$</p> <p>$N \cdot 25 = 0.16 \cdot 47$</p> <p>$N = 0.3 N$</p> <p>$N = M \cdot V \Rightarrow M = \frac{N}{V} = \frac{0.3}{1} = 0.3 M$</p> <p>$N = \frac{eq}{V} = \frac{m}{EM \cdot V}$</p> <p>$EM = \frac{M}{N} = \frac{40}{1} = 40$</p> <p>$m = N \cdot EM \cdot V$ $= 0.3 \cdot 40 \cdot 0.6$ $= 7.2 g$</p> <p>$V = \frac{600}{1000}$ $V_L = 0.6 L$</p>	182	12
			تواقيع اللجنة





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

الدور: الاول

اسم المادة:

جواب السؤال (الثاني) الفرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
30	اولاً الاجابة عن اسئلة قانون فاراداي الاول تناسب كتلة المادة المذابة على الكاثود او تزداد من الاثود او تنحصر كغازات عند هذه الاقطاب لهروباً مع الكمية الكهربية المارة خلال التحليل . الاعلاج الكاهنبي هي الاعلاج المستمدة من قواعد ضعيفة وهوائية قوية او تكون ذات منه حاهنبيه واثمياً . مثل NH_4Cl المنفرد من NH_3 و HCl	125	كبريت
30	قانون فعل الكتلة / عند ثبوت درجة الحرارة فإن سرعة التفاعل الكيميائي لأي اتجاه كان تناسب لهروباً مع التراكيز المولارية للمواد المتفاعلة خلال فترة مرفوع الى اسس يميل عند المولات الموضوع امام كل مادة في المعادلات الكيميائية	77	
30		49	
			تواقيع اللجنة





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

الدور: الاول

اسم المادة:

جواب السؤال (الثاني) الفرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٤٠	$q = S \cdot m \cdot \Delta T$ $q = 0.45 \times 550 \times 80$ $= 19800 \text{ J}$ <p>طريقة الاولى</p>	٩	سؤال ١-١ مياه
٤٠	$c = S \cdot m$ $= 0.45 \times 550$ $= 247.5 \text{ J/}^\circ\text{C}$ $q = c \cdot \Delta T$ $= 247.5 \times 80$ $= 19800 \text{ J}$ <p>طريقة ثانية</p> <p>تتم درسه ولعله لا يحتاج الى</p>		
			تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢٠ / ٢٠٢١)
اسم المادة: الكيمياء الدور: الاول

جواب السؤال (الثالث) الفرع (-P)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
3	$3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ <p>المعامل في H_2</p> <p>0 3</p> <p>$-3x$ $-x$ $+2x$ $3x = 0.3$</p> <p>$Y - 3x$ $Z - x$ $2x$ $x = \frac{0.3}{3}$</p> <p>$Y - 0.3$ $Z - 0.1$ 0.2 $= 0.1$</p>	66 من	24 س
4	$K_c = \frac{[NH_3]^2}{[H_2]^3 [N_2]}$ <p>$200 = \frac{[0.2]^2}{(Y - 0.3)^3 (Z)}$</p> <p>$(Y - 0.3)^3 = 0.001$ بالتكبير</p> <p>$Y - 0.3 = 0.1 \Rightarrow Y = 0.3 + 0.1 = 0.4$</p> <p>عدد مولات H_2 قبل التفاعل</p>	<p>$Z - x = 0.1$</p> <p>$Z - 0.1 = 0.1$</p> <p>$Z = 0.2$</p> <p>عدد مولات N_2 قبل التفاعل</p>	
2	<p>كم عدد مولات H_2 و N_2 لاختار الخاسر</p>		

تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020/2021)
اسم المادة: الكيمياء الدور: الاول

جواب السؤال (الثالث) الفرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
3	<p>حاصل $\Delta H = +$ لانه يتحول من سائل الى غاز تزداد الإنتروبي فمن تلقائي $\Delta G = +$</p> <p>$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$ $+ = + - (+)$ $+ = + -$ $\therefore \Delta H > T\Delta S$</p>	44 ص	30 ص
3	<p>لان المعادن والفلزات من الطبيعة تتواجد اعلها كالحامات والتي عمادة والس عمادة حانكون اكاسيد معدنية او كاربونات او كبريتات ويكون الفلز فيها على هيئة ايون موجب يتم تنقيته واستخلاصه من الخام .</p>	194 ص	عقري 6-7
			تواقيع اللجنة





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

الدور: الاول

اسم المادة:

جواب السؤال (الرابع) الفرع (٩)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 5	$\Delta H_r^\circ = \sum n \Delta H_f^\circ P - \sum n \Delta H_f^\circ R$ $= [\Delta H_f^\circ_{CaO} + \Delta H_f^\circ_{CO_2}] - [\Delta H_f^\circ_{CaCO_3}]$ $= [(-635) + (-393)] - [-1207]$ $= -1028 + 1207$ $= 179 \text{ KJ}$	42	11
٢	$T = t^\circ + 273 \Rightarrow T = 25 + 273 = 298$		
٥ 3	$\Delta G_r^\circ = \Delta H_r^\circ - T \Delta S_r^\circ$ $= 179 - (298 * \frac{160}{1000})$ $= 179 - 47.68$ $= 131.3 \text{ KJ}$		
	<p>(*) تخم رطب ولبنة للفأرجاني</p>		
	<p>تواقيع اللجنة</p>		





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

الدور: الأول

اسم المادة: الكيمياء

جواب السؤال (الرابع) (الفرع (ب))

الدرجة	الجواب النموذجي الإجابتيين فرعين	الصفحة	السؤال
5	1- تعتمد واثنية الكبريت من امرار عملي تركيز H^+ في المحلول حيث يتغير مقدار الذواثنية لهذه المراد مع تغير قيمة pH ومن خلال تأشير الأيون المشترك $Mg(OH)_2 \rightleftharpoons Mg^{+2} + 2OH^-$ * العلامة بين الذواثنية و pH علاقة عكسية	89 من	شرح
5	2- السلائدات لانها تحتوي على مزدوج الكبريت في او الكبريت مرتبطة بأصدة فتعده لا تطايرها الذرة المركزية لانها تحتوي على اوربناالات خارجة فتعده لا يتقبل اوكسيد الكبريتونات NH_3 ليكن Ag^+ ذرة مركزية ملاحظة اي مثال صحيح تغير ايجابية اجمعة واي تغير صحيح يفر بالفرع	143 من	ترعى 3-5
			تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (2020/2021)
اسم المادة: الكيمياء
الدور: الأول

جواب السؤال (الرابع) (الفرع (ب))

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
5 2	3- الصبغات :- هي مادة التي تعطي لون الطلاء المميز وتؤثر التركيب الكيميائي لها وتوزعها الحجم وكذلك شكلها وتفاعلها وتسببها التي يحملها من خواصها لطلاء <u>الصفات</u> 1- اللون 2- قدرتها على انخفاض سطح الطلاء 3- احتوائها الزيت 4- السلوك الكيميائي لها (*) أي لأن نقاها صعبة	201 من	شرح
5 3			
			تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢٠ / ٢٠٢١)
اسم المادة: الكيمياء
الدور: الاول

جواب السؤال (الخامس) الفرع (٩)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 4	$n = \frac{\text{عدد ذرات الليتيم}}{6.02 \times 10^{23}} = \frac{0.5 \times (6.02 \times 10^{23})}{6.02 \times 10^{23}}$ <p>عدد مولات الليتيم = ٥.٥</p> $Q = \frac{Q \times n}{1 \text{ mol}} = \frac{3 \times 0.5}{1} = 1.5 \text{ mol} \cdot e^-$ <p>١</p> $Q = n \cdot n_e = 3 \times 0.5 = 1.5 \text{ mol} \cdot e^-$	134 م	٤١ س
٥ 3	$Q = \frac{\text{عدد الإلكترونات}}{6.02 \times 10^{23}} \Rightarrow 1.5 = \frac{\text{عدد الإلكترونات}}{6.02 \times 10^{23}}$ <p>عدد الإلكترونات = $9.03 \times 10^{23} e^-$</p>		
٥ 3	$n = \frac{m}{M} \Rightarrow 0.5 = \frac{m}{27}$ <p>كتلة الليتيم المترسبة $m = 13.5 \text{ g}$</p> <p>* فهم دالة وحدة من الخطأ الحسابي</p>		
			تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢٠ / ٢٠٢١)
اسم المادة: الكيمياء
الدور: الأول

جواب السؤال (الخامس) الفرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥	١- الفئدة فمن المبررة الأولى والثانية فمن المجموعة الثانية والثالثة A * يضاف HCl فتنفصل عن لفة فيتربط على هيئة AgCl ويفصل بالترشيح * غير غاز كبريتيد الهيدروجين فيتربط اليون بالاصفر على هيئة كبريتيد الباد صفر CdS ويفصل بالترشيح * يتبقى ايون المنسجم حيث يمكن ابعاده وترسيب على هيئة كبريتيد المنسجم Al(OH) ₃ بالاصفاه مملون كبريتيد وكبريتيد الامونيوم	١٦٨ ١٦٩	سؤال ١-٦
٥	٢- عا ان عملية التحليل له تحول لكل السائل الى تحول صلب فتكون هز بياض الترس انظاما لذا فالعصير الاثري وي ابيض من الصفر ($\Delta S < 0$) او صفة ΔS سالب * اي تعيب يفر بالعرف	٣٢ ٣٣	سؤال ١-٩ الصفحة الأولى
		تواقيع اللجنة	





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢٠ - ٢٠٢١)
اسم المادة: الكيمياء
الدور: الأول

جواب السؤال (الخامس) الفرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 5	٣ - تكثرت الخلطات البلاستيكية للحامل من ١ - بروتين مثل بروتين ايسوبوا ٢ - حزيبات البروتين ٣ - مواد حافظه واخرى مائعه للعفن ٤ - صيفيكين ان تتعلق ما حامل ٥ - زيت تخفيف ٥ 5	204 ٥٧	شرح
			تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي ()

اسم المادة: الكيمياء الدور: الاول

جواب السؤال (السادس) الفرع (م)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
3	$[NiCl_4]^{-2} \quad X + 4 \times (-1) = -2 \quad X = +2$ $Ni = [Ar] \quad 4s^2 \quad 3d^8 \quad 4p^0$ $Ni = [Ar] \quad 3d^8 \quad 4s^2 \quad 4p^0$ $Ni^{+2} = [Ar] \quad 3d^8 \quad 4s^0 \quad 4p^0$ $[Ni(Cl)_4]^{-2} = [Ar] \quad 3d^8 \quad 4s^0 \quad 4p^0$ <p>نوع التهجين sp^3</p> <p>الصبغ، لخصائصه، بإرفاقاً صيغته لوجود الذراتين منفردتين</p> <p>ملاحظة: عندما نذكر الطالب بإرفاقاً صيغته دون ذكر آتية بعضاً ورصه كاملة -</p>	15	تكرين 10-5
2			

تواقيع اللجنة





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

اسم المادة: الكيمياء الدور: الاول

جواب السؤال (الاول) الفرع (ف)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥	$[PtCl_4]^{-2} \Rightarrow X + 4(-1) = -2 \Rightarrow X = +2$ $Pt = [Xe] 4f^{14} 5d^8 6s^2$ $Pt = [Xe] \begin{array}{ c c c c c } \hline & 5d^8 & & 6s^2 & 6p^0 \\ \hline 16 & 16 & 16 & 1 & 1 \\ \hline \end{array}$ $Pt^{+2} = [Xe] \begin{array}{ c c c c c } \hline & 5d^8 & & 6s^0 & 6p^0 \\ \hline 16 & 16 & 16 & 1 & 1 \\ \hline \end{array}$ $[PtCl_4]^{+2} [Xe] \begin{array}{ c c c c c } \hline & 5d^8 & & 6s & 6p \\ \hline 16 & 16 & 16 & 1 & 1 \\ \hline \end{array}$	١٥٥	٥-١٥
٥	<p>نوع التثبيت dsp^2 الصفة افضائية، وايضا صلبة لعدم وجود البلورات منفردة</p>		

تواقيع اللجنة





الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية الفرع التطبيقي للعام الدراسي (٢٠٢٠ - ٢٠٢١)
اسم المادة: الكيمياء
الدور: الأول

جواب السؤال (السادس) الفرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 5	<p>اولاً: اجب عن اولاً او ثانياً</p> $K_{eq} = \frac{K_f}{K_b} \quad (1)$ $K_b = \frac{K_f}{K_{eq}} \Rightarrow K_b = \frac{0.0848}{4.24} = 0.02$	١٥٤	١-٢
٥ 5	<p>٢) $[Fe(H_2O)_5(NO)]SO_4 \Rightarrow Fe^x + 5 \times (0) + 1 \times (6) + (-2) = 0$ $Fe^x = +2$ عدد تأكسد = 2+ وبتكافؤاتوي = 6 (عدد الكلينات)</p>	١٥٤	٥-٥
٥ 5	<p>٣) $2Ag \rightarrow 2Ag^{+1} + 2e^{-}$ ١) طائفاً: ستة تماثلتاك عند الانود $Cl_2 + 2e^{-} \rightarrow 2Cl^{-1}$ = اقتر العند الكاثود ويغيره تلك العملية كما تقرأ بالصورة</p> <p>ملاحظة: يمكن عدد الانود وارتاكود بالسطح الاثن</p> $Cl_2 + Ag \rightarrow 2Cl^{-1} + 2Ag^{+1}$ <p>اقترال (كاثود)</p>	١١٨	٤-١٥
٥ 5	<p>٤) التحنير ٥) التلييد ٦) نلترة ٧) ازاله لسهه ٨) التعقيم</p>	١٥٤	

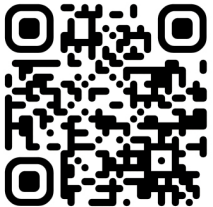
تواقيع اللجنة





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

