

الكيمياء

الأجوبة النموذجية

الدور الثاني (2)

تطبيقي

— 2017 م —



السادس الاعدادي



ملاحظة : الإجابة عن خمسة أسئلة فقط معزراً إجابتك بالمعادلات الكيميائية المتوازنة (لكل سؤال ٢٠ درجة) .

س١ : أ- للتفاعل الغازي المتزن $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ كانت تراكيز الاتزان للمواد كما في تجارب الجدول التالي ، احسب K_c للتفاعل بدرجات الحرارة المختلفة ، ثم يبين هل التفاعل ماص أم باعث للحرارة ؟

درجة الحرارة (C°)	$(NO_2 \text{ mole} / L)$	$N_2O_4(\text{mole} / L)$
27	0.8	0.02
127	0.6	0.2

ب- أجب عن اثنين فقط :

(1) زن نصف التفاعل التالي في وسط حامضي : $MnO_4^- \longrightarrow Mn^{+2}$

(2) وضح لماذا يصنف المركب $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$ كملح مزدوج بينما يصنف المركب $K_3[Fe(CN)_6]$ كمركب تناسقي (مركب معقد) ؟

(3) ما السلوك الكيميائي الذي من خلاله تتم عملية التخثير ؟

س٢ : أ- احسب قيمة الأس الهيدروجيني pH لمحلول يحتوي على NH_3 بتركيز $0.2 M$ و NH_4Cl بتركيز $0.4 M$ وقارت النتيجة بعد إضافة $0.05 M Ba(OH)_2$ لنفس المحلول علماً أن $pK_b = 4.7$ وأن $\log 2 = 0.3$.

ب- (1) احسب الطاقة الحرة القياسية للتفاعل $Cd \longrightarrow Cd^{+2} + 2e$ علماً أن جهد اختزال الكاديوم $-0.4V$.
(2) ارسم شكل مبسط لمطياف الكتلة .

س٣ : أ- في مسعر حراري وضع $2.6 g$ من الاستيلين C_2H_2 ($M = 26 g / mole$) فوجد أن كمية الحرارة المنبعثة من الاحتراق تساوي $130 KJ$ ، احسب انثالية التكوين القياسية للاستيلين إذا علمت أن ΔH_f° بوحدة $KJ / mole$ لـ $H_2O = -286$ و $CO_2 = -393.5$.

ب- اعتماداً على نظرية أصرة التكافؤ (VBT) ، مانوع التهجين والشكل الهندسي والصفة المغناطيسية للمعقد

$[Pd(CN)_4]^{2-}$ علماً أن العدد الذري $Pd = 46$.

س٤ : أ- أراد أحد الصاغة طلاء خاتم بالذهب فأمرر تيار كهربائي شدته $10A$ في خلية الطلاء الكهربائي تحتوي على أحد أملاح الذهب Au^{+3} فترسب الذهب على الخاتم ، لوحظ أنه خلال $9.65s$ أن 78% من الكهرباء قد استهلك لترسيب الذهب فما كتلة الذهب المترسب ؟ الكتلة الذرية للذهب يساوي (197) .

(١١ درجة)
(٩ درجات)

ب- علل ثلاثاً مما يأتي :

(1) يذوب غاز ثنائي أكسيد الكبريت في الماء تلقائياً ويبعث حرارة أثناء عملية ذوبانه وفق علاقة كيبس .

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

(3) يضاف أكسيد الخارصين إلى زيوت التشحيق .

(4) محاليل الأملاح المشتقة من حوامض قوية وقواعد قوية تكون متعادلة .

س٥ : أ- الأس الهيدروجيني لمحلول مشبع من $Fe(OH)_2$ يساوي 9.48 ، احسب ذوبانيته في محلول ثبتت حامضيته عند $pH=10$ علماً أن $\log 3 \approx 0.48$.

ب- أجب عن اثنين فقط :

(1) طلب من أحد الطلبة التعبير عن الخلية كتابة فعبّر عنها بالشكل الآتي : $Ag / Ag^{+1} // Zn^{+2} / Zn$ (1 M) (1 M)

هل كان الطالب موفقاً أم لا في عمله هذا ؟ ولماذا ؟ علماً بأن جهود الاختزال القياسية $E^\circ_{Ag^{+1}/Ag} = 0.8V$ ، $E^\circ_{Zn^{+2}/Zn} = -0.76V$

$E^\circ_{Zn^{+2}/Zn} = -0.76V$

(2) ما الفرق بين الخواص الشاملة والخواص المركزة مع الأمثلة .

(3) عند حرق $5.7mg$ من مركب عضوي هيدروكربوني ينتج من عملية الاحتراق $15.675mg$ من غاز CO_2 ، احسب النسبة المئوية للهيدروجين في المركب علماً أن الكتل الذرية لـ ($O=16$ ، $C=12$) .

س٦ : أ- تمت معايرة $50ml$ من محلول حامض HIO_3 ($M=176 g / mole$) بالتسحيح مع محلول هيدروكسيد الصوديوم القياسي بتركيز $(0.145N)$ ، فإذا علمت أن حجم محلول القاعدة المضاف من السحاحة اللازم للوصول إلى نقطة نهاية التفاعل بلغ $45ml$ ، احسب (1) التركيز العياري لحامض HIO_3 (2) ما هي عيارية محلول الحامض نفسه عند استعماله في تقدير الحديد وفق التفاعل الآتي : $HIO_3 + 4FeCl_2 + 5H_3O^+ + 6Cl^- \longrightarrow 4FeCl_3 + ICl_2 + 8H_2O$.

(١١ درجة)

(٩ درجات)

ب- أجب عن واحد فقط مما يأتي :

(1) عرّف : (الفلتر ، الجسر الملحي ، التفاعلات الانعكاسية غير المتجانسة) .

(2) أملاً الفراغات التالية بما يناسبها :

أولاً : الأيونات الموجبة التي تترسب بهيئة كبريتيدات هي الأيونات الموجبة للمجموعتين

ثانياً : إن الصيغة التركيبية للمركب التناسقي سداسي ستيانو فيرات (II) الكالسيوم هي

ثالثاً : إن قيمة ΔS_{vap} لأغلب السوائل عند درجة غليانها تساوي قيمة ثابتة لذا تصبح المعادلة أو علاقة

تروتن كالاتي





باركود الملاحظات وتقسيم الدرجة

الدور / الثاني

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

الفرع / التجديدي

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال (الاول) فرع (م)

الدرجة	الجواب
64	<p>$N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$ (٩) (٩) عند الاتزان $K_c = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]} \Rightarrow K_{c1} = \frac{(0.8)^2}{(0.02)} \Rightarrow \frac{64 \times 10^{-2}}{2 \times 10^{-2}}$ $K_{c1} = 32 \quad \text{عند درجة } 27^\circ C$</p> <p>$N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$ (٩) (٩) عند الاتزان $K_{c2} = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]} \Rightarrow K_{c2} = \frac{(0.6)^2}{(0.2)} \Rightarrow \frac{36 \times 10^{-2}}{2 \times 10^{-1}}$ $K_{c2} = 1.08 \quad \text{عند درجة } 127^\circ C$</p> <p>درجة الحرارة t K_c بما ان $K_{c2} < K_{c1}$ قلت التفاعل خلفي 32 $27^\circ C$ 1.08 وحصل عند رفع درجة الحرارة $127^\circ C$ التفاعل الامامي يكثر \therefore التفاعل الخلفي ما حد للحرارة والتفاعل الامامي يكثر \therefore التفاعل يكثر للحرارة</p>

تخصص درجة واحدة للخفا الحساوي وطره واحده

الدور / الملتحق

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

الفرع / التطبيق

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال (الاول) فرع (ب) (١)

السؤال	الدرجة	ملاحظات
<p>تقريب</p> <p>(7-4) نقطة (2)</p> <p>103</p> <p> $MnO_4^- \rightarrow Mn^{+2}$ $MnO_4^- \rightarrow Mn^{+2}$ $MnO_4^- \rightarrow Mn^{+2}$ $MnO_4^- \rightarrow Mn^{+2} + 4H_2O$ $MnO_4^- + 8H^+ \rightarrow Mn^{+2} + 4H_2O$ $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightarrow Mn^{+2} + 4H_2O$ </p> <p> MnO_4^- $x + 2 \times 4 = -1$ $x = 8 - 1$ $x = +7$ </p> <p> ① نصف تفاعل (اختزال) ② توازن عدد لذرات طاعدا (H و O) ③ توازن عدد ذرات الاوكسجين باضافه جزيئات ماء ④ توازن عدد ذرات الهيدروجين باضافه ايونات الهيدروجين ⑤ توازن عدد إلكترونات </p>		
<p>138</p> <p>مثال (1-5)</p> <p> فرع ب (2) يتكون المركب $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$ من مزج محلولي كبريتات الحديد (II) وكبريتات الامونيوم وفق المعادلة الآتية $(NH_4)_2SO_4 + FeSO_4 \rightarrow FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4$ والمركب الناتج هو ملح صلب خالي من الماء وعند ذوبانه في الماء يعطي أيونات Fe^{2+} و NH_4^+ و SO_4^{2-} ويتم التأكد من وجودها في المحلول باستخدام طرائق الكشف السائغة لكل أيون منها </p>		

الدور / الثاني

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧

الفرع / التمهيني

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (الاول) فرع (ب) (2) تحله نقطة 2

البيان	النقاط
<p>5 ع</p> <p>اما عند اذابة المركب $[Fe(CN)_6]^{3-} K_3$ في الماء فيكون على وضعة المعادلة - 3 $K_3[Fe(CN)_6] \rightleftharpoons [Fe(CN)_6]^{3-} + 3K^+$ حيث يلاحظ اختفاء ايونات Fe^{3+} المستقلة لانها تكون حين الايون المعقد $[Fe(CN)_6]^{3-}$ وبالتالي فان المحلول المعقد في الماء يعطي كسفا لا يون K^+ فقط ولا يعطي كسفا لا يون Fe^{3+} وايون CN^- وهذا يعني انه المركب $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$ هو صالح فذرونا بينا المركب $K_3[Fe(CN)_6]$ هو مركب تناسقي</p>	
<p>3 ع</p> <p>فرع ب نقطة (3) عوامل التخثر ذات طبيعة طبيعية لها صفات لانه تتفاعل مع المواد لقلوية المسببة للعكارة لتشكل كبريتات الكالسيوم $CaSO_4$ او كبريتات الماغنسيوم $MgSO_4$ بالاضافة الى راسب تكون عن الهيدروكسيدات $Al_2(SO_4)_3 + 3Ca(HCO_3)_2 \rightarrow 2Al(OH)_3 + 3CaSO_4 + 6CO_2$ $Al_2(SO_4)_3 + 3MgCO_3 + 3H_2O \rightarrow 2Al(OH)_3 + 3MgSO_4 + 3CO_2$ اذ الطالب ذكر معادله واحده تحبب الاجابة هي</p>	<p>تتمين (١-٧) السطر 9</p> <p>187</p>

لا حقا، ارجاه به عنك الشكر فقل

الدور / المناهج..

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

الفرع / التخصص

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (الثاني)		فرع (٩) / ب	
السؤال	الاجابة	السؤال	الاجابة
	<p>$PH_2 = 14 - 4.7 = 9.3$</p> <p>لانه المحياف قاعدة قوية ستكون قيمة PH اكبر بقليل لذات المحلول بفر تقادم التغير في PH وعليه سوف يكون مقدار الزيادة في PH قليل جداً.</p>		<p>تكملة سؤال فرع (٩)</p>
	<p>١- اولاً: $Cd \rightarrow Cd^{+2} + 2e^-$</p> <p>التفاعل المعطى هو تفاعل أكسدة لذا فان جهد يكون $E^{\circ}_{ox} = +0.4 V$</p> <p>$\Delta G^{\circ} = -n F E_{cell}$</p> <p>$\therefore \Delta G^{\circ} = -2 \times 96500 \times 0.4$</p> <p>$= -77200 J$</p>		<p>ترين ٩-٧ ١٩٨ صت</p>
	<p>← سنج</p>		

ملاحظة :- تقسم درجتي واهمة للنظام الحسابي وطرة
واهمة فقط

6
رقم الصفحة



الدور / المتكفي...
الفرع / التحليلي

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (الثاني) فرع (ب)

السؤال	الدرجة	الوقت
30 س اسئلة المعدل	178 من	ثانياً : 5 دقائق



الدور / الماكينة

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعلانية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧

الفرع / تخطيط

اسم المادة / ..الكيمياء ..

جواب السؤال (الثالث) فرع (١)


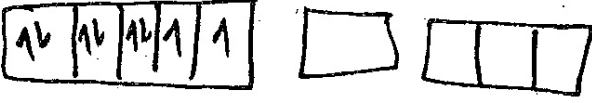
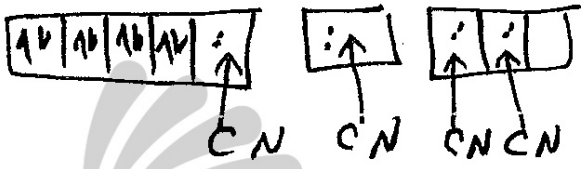
السؤال	الاجابة	النقاط
١-8	$C_2H_2 + \frac{5}{2} O_2 \rightarrow 2CO_2 + H_2O$ $n = \frac{m}{M} = \frac{2.6}{26} = 0.1 \text{ Mol}$ $\Delta H_c^\circ = \Delta H_v = \frac{\Delta H_f^\circ \text{ للمنتج المعرفه}}{n \text{ المادة المعرفه}} = \frac{130}{0.1} = -1300 \text{ kJ/mol}$ <p>الاشارة سالبة لان التوراه متفج</p> $\Delta H_v^\circ = \sum n \Delta H_f^\circ (P) - \sum n \Delta H_f^\circ (R)$ $\Delta H_v^\circ = [2 \Delta H_f^\circ (CO_2) + \Delta H_f^\circ (H_2O)] - [\Delta H_f^\circ (C_2H_2) + \frac{5}{2} \Delta H_f^\circ (O_2)]$ $-1300 = [2(-393.5) + (-286)] - [\Delta H_f^\circ (C_2H_2) + \frac{5}{2}(0)]$ $\Delta H_f^\circ (C_2H_2) = [-787 + 286] + 1300$ $= -1073 + 1300$ $= +227 \text{ kJ/mol}$	42 ص

تقيم دايم واحد لكل خط حسابي وطرح وصحة

الدور / .. الثاني
 الفرع / .. تطبيقية

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧

اسم المادة / .. كيمياء ..

جواب السؤال (اثبات)		فرع (ب)	
السؤال	النقاط	الاجابة النموذجية	النقاط
8-5	156	<p> $Pd_{46} = [Kr]_{36} 4d^8 5s^2 5p^0$  </p> <p> $Pd^{+2} = [Kr]_{36} 4d^8 5s^0 5p^0$  </p> <p> $[Pd(CN)_4]^{-2} = [Kr]_{36} 4d^8 5s^0 5p^0$  </p> <p> التهجين :- dsp^2 الشكل :- مربع مستوي الصفة المغناطيسية :- دايا مغناطيسي </p>	6 4

الدور / ... الثاني
الفرع / تطبيق...

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧
اسم المادة / كيمياء ٥.....

جواب السؤال (الرابع) فرع (٤)		السؤال	الدرجة
5	$Q_T = \frac{\int I \cdot dt}{96500} = \frac{10 \times 9.65}{96500}$ $= \frac{96.5}{96500} = 0.001 \text{ mole } e$ <p>النسبة المئوية = $\frac{Q_{المستهلكة}}{Q_T} \times 100$</p> $\frac{78}{100} = \frac{Q_{المستهلكة}}{0.001}$ $Q_{المستهلكة} = 0.00078 \text{ mole } e$ $Au^{+3} + 3e \rightarrow Au \quad \frac{1}{3} = \frac{1}{3}$ $n = Q \times \frac{1}{Q}$ $= 0.00078 \times \frac{1}{3}$ $= 0.00026 \text{ mole } e$ $n = \frac{m_{Au}}{M_{Au}}$ $m_{Au} = n \times M_{Au}$ $= 0.00026 \times 197$ $= 0.05 \text{ g}$	133 ص	30-4 5
6	$n = \frac{m_{Au}}{M_{Au}}$ $m_{Au} = n \times M_{Au}$ $= 0.00026 \times 197$ $= 0.05 \text{ g}$	197 3 78 x 10 ⁻⁵	$n = \frac{78 \times 10^{-5}}{3}$ $= 26 \times 10^{-5} \text{ mol}$

تستخدم درجة واحدة للخطأ الكاسي ودرجة واحدة فقط

الدور / الثاني..

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧

الفرع / ..

اسم المادة / ..

الدرجة	الاسئلة	الجواب السؤال (الرابع) فرع (ب)
30	1	<p>لأن لتفاعل باءت للحرارة $\Delta H = -$</p> <p>تقصان إنتروبي (المشوشة) $\Delta S = -$</p> <p>لأنه تلقائي $\Delta G = -$</p> <p>$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$</p> <p>$\ominus \quad \curvearrowright \quad \ominus$</p> <p>$\quad \quad \quad \oplus$</p> <p>لكون لتفاعل تلقائي عندما</p> <p>$\Delta H > T\Delta S$</p> <p>$\ominus \quad \quad \quad \oplus$</p>
48	2	<p>تتوقف عن التفاعلات تماماً نتيجة استهلاك إحدى أو جميع المواد المتفاعلة. بينما يتبدد تفاعلات أخرى وكانها متوقفة لأنها تستمر بكل الاتجاهين بنفس السرعة أي أن تصل إلى حالة الاتزان</p> <p>ملاحظة: يمكن تكون الإجابة بذكر تعريف التفاعلات الانعكاسية وغير الانعكاسية</p> <p>كجواب ثاني للتعليل</p>

← يقع

الدور / الساتية
الفرع / المتخصص

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧

اسم المادة /

جواب السؤال (الرابع) فرع (ب)

السؤال	الاجابة	النقاط
3	3- طواجهه التآكل حيث يتربسب الناحيتين المعدني على سطح التروس حمايقتك عن نرق الجهد الناتج.	196 ص 7-7
3	4- وذلك لان ليس لايوناتها الموجبه ولا السالبة القابليه على التفاعل سيكل مكوفا مع جزئيات الماء فتتبعث [H ⁺] و [OH ⁻] ثابتي للوسط	77 ص
	ملاحظه :- الاجابه عن ثلاث تعاليل فقط.	

الدور / الم.و.و.ل...
الفرع ١ كيمياء

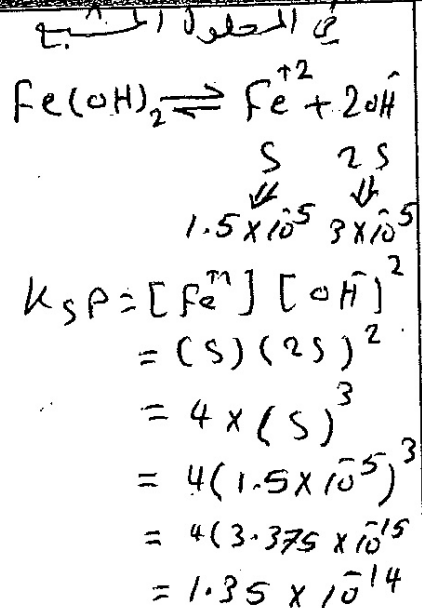
لاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

اسم المادة / كيمياء

جواب السؤال (اذفاص) فرع (١)

الدرجة	الاسم	الرقم
92	ص	21-5
5	ص	5
5	ص	5

$$\begin{aligned}
 pOH &= 14 - pH \\
 &= 14 - 9.48 \\
 &= 4.52 \\
 [OH^-] &= 10^{-pOH} \\
 &= 10^{4.52 + 5 - 5} \\
 &= 10^{0.48} \times 10^{-5} \\
 2S &= 3 \times 10^{-5} \Rightarrow \\
 S &= \frac{3 \times 10^{-5}}{2} \\
 &= 1.5 \times 10^{-5}
 \end{aligned}$$



يُطلب الطالب العود مباشرةً عن $[Fe^{+2}]$ و $[OH^-]$ وليكن وقت التليخ

عندما تسبب pH يتغير 10

$$\begin{aligned}
 pOH &= 14 - pH \\
 &= 14 - 10 = 4 \\
 [OH^-] &= 10^{-pOH} = 10^{-4} \\
 Fe(OH)_2 &\rightleftharpoons Fe^{+2} + 2OH^- \\
 & \quad \quad \quad \times \quad \quad \quad 10^{-4} \\
 K_{sp} &= [Fe^{+2}] [OH^-]^2 \\
 1.35 \times 10^{-14} &= [Fe^{+2}] (10^{-4})^2 \\
 [Fe^{+2}] &= \frac{1.35 \times 10^{-14}}{10^{-8}} = 1.35 \times 10^{-6} \text{ mol/L}
 \end{aligned}$$

الدور / الثاني
الفرع / كطبيعي

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي 2017 / 2018

اسم المادة / كيمياء

جواب السؤال (خامس) فرع (ب)

السؤال	الجواب
	<p>①</p> <p> $\underbrace{Ag Ag^+}_{\text{الانود}} // \underbrace{Zn^{2+} Zn}_{\text{الكاثود}}$ </p> <p> $2Ag \rightarrow 2Ag^+ + 2e^- \quad E_{\text{anod}}^{\circ} = 0.8 \text{ V}$ </p> <p> $Zn^{2+} + 2e^- \rightarrow Zn \quad E_{\text{cathod}}^{\circ} = -0.76 \text{ V}$ </p> <p>بالجمع</p> <p> $2Ag + Zn^{2+} \rightarrow 2Ag^+ + Zn \quad E_{\text{cell}}^{\circ} = 1.56 \text{ V}$ </p> <p>الإشارة سالبة / الخلية لا تطلق تيارا كهربائيا الطالب غير موفق في كليه</p>
	<p>②</p> <p>الخواص الشاملة: وهي تشمل جميع الخواص التي لقيمة عدد كمية المادة الموجودة في النظام مثل الكتلة والحجم والحرارة والانتالبية والانتروبيا والطاقة الحرة الخواص المركزية: وهي تشمل جميع الخواص التي لا تعتمد على كمية المادة الموجودة في النظام مثل الضغط ودرجة الحرارة والكثافة والحرارة النوعية</p> <p>* تكلف الطالب بذكر مثالين لكل خاصية</p>

الدور / الثاني
الفرع / كيمياء

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧

اسم المادة / كيمياء

جواب السؤال (خاص) فرع (ب)

الدرجة	الملاحظات	الاجابة	البيان
2	<p>مركب هيدروكربوني H+C فقط 5.7g</p> <p>حرق</p> <p>CO₂ 15.675g</p> <p>$M_{CO_2} = 12 + 2(16)$ $M_{CO_2} = 44 \text{ g/mol}$ (3)</p> <p>$m_C = \frac{M_C}{M_{CO_2}} * m_{CO_2}$ $= \frac{12}{44} * 15.675$ $= 4.275 \text{ g}$</p> <p>الطريقة الاولى الطريقة الثانية</p> <p>$\%C = \frac{m_C}{m} * 100\%$ $= \frac{4.275}{5.7} * 100\%$ $= 75\%$</p> <p>$\%H = 100\% - \%C$ $= 100\% - 75\% = 25\%$</p> <p>$m_H = m_{\text{مركب}} - m_C$ $= 5.7 - 4.275$ $= 1.425 \text{ g}$</p> <p>$\%H = \frac{m_H}{m} * 100\%$ $= \frac{1.425}{5.7} * 100\%$ $= 25\%$</p>	181 ص	7-6 س تفطه 4

ملاحظة الاجابة عن فرعين كلاف (١٥) درجات

الدور / المناهج
الفرع / التطبيق

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

اسم المادة / ..الكيمياء.....

جواب السؤال (السادس) فرع (٤)		النقاط	الوقت
5	<p>١- يمكن حساب التركيز العياري لمحول صافقت HIO_3 صافقت القاعدة</p> $N_{\text{HIO}_3} \times V_{\text{HIO}_3} = N_{\text{NaOH}} \times V_{\text{NaOH}}$ $N_{\text{HIO}_3} = \frac{N_{\text{NaOH}} \times V_{\text{NaOH}}}{V_{\text{HIO}_3}} = \frac{0.145 \text{ (eq/ml)} \times 45 \text{ ml}}{50 \text{ ml}} = 0.13 \text{ eq/L}$	183	14
	<p>٢- $\eta = 1$ صافقت</p> $EM_{\text{HIO}_3} = \frac{M_{\text{HIO}_3} \text{ (g/mol)}}{\eta \text{ (eq/mol)}} = \frac{176}{1} = 176 \text{ g/eq}$ $m_{\text{HIO}_3} \text{ (g)} = \frac{N \text{ (eq/L)} \times V \text{ (ml)} \times EM \text{ (g/eq)}}{1000 \text{ ml/L}}$ $= 0.13 \times \frac{50}{1000} \times 176 = 1.16 \text{ g}$ <p>سبح</p>		

الدور / الثاني...
الفرع / الكيمياء

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٧ / ٢٠١٦

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (السادس) فرع (٩)

السؤال	الجواب
	<p>تكملة سؤال فرع ٩</p> $\text{HIO}_3 + 4\text{FeCl}_2 + 5\text{H}_3\text{O}^+ + 6\text{Cl}^- \rightarrow 4\text{FeCl}_3 + \text{ICl}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$ <p>وفي هذا التفاعل تكون $\eta = 4$</p> $EM \text{HIO}_3 = \frac{M \text{HIO}_3}{\eta} = \frac{176 \text{ g/mol}}{4 \text{ eq/mol}} = 44 \text{ g/eq}$ $N_{\text{eq/L}} = \frac{m(\text{g})}{EM(\text{g/eq}) \times V(\text{L})}$ $= \frac{1.16}{44 \times \frac{50}{1000}} = 0.52 \text{ eq/L}$ <p>حل آخر للفرع (٩) النقطة 2 سبب لمعادلة اعماره</p> $N = \eta \times M$ $0.13 = 1 \times M \Rightarrow M = 0.13 \text{ mol/L}$ <p>بما عند تفاعل الاكسدة يكون $\eta = 4$</p> $\therefore N = \eta \times M = 4 \times 0.13 = 0.52 \text{ eq/L}$

تفهم درسه واضحة كخطاب كافي ولطرح واضحة فقط

الدور / الثاني
الفرع / التطبيقية

الاجوية النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠١٦ / ٢٠١٧
اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال (السارس)		فرع (ب)
السؤال	العدد	النوع
١٨٩	3	نوع
<p>الفلتره هي عمليه تقليل او ازالة المواد اصلبه العالقه في الماء والتي تكون موجوده في الماء اصلاً او تشكلت نتيجه لعمليات الترسيب او التخثر.</p>		
١٥٨	3	نوع
<p>الجس الملاحى :- وهو عبارة عن انبوب زجاجي على شكل حرف U مقلوب يحتوي على محلول الكتروليتي حاصل لا يتغير كيميائياً خلال العمليه يثبت داخل الانبوب بماده الاكار (Ager) وهي مادة صمغية يحصل عليها من الطبيعه ولها استقامات متعددة تلعب مساهمه عند التخزين وتتصلب في درجه حرارة العزفه ومنه مركبات التي يملكها الجسد الملاحى بها هي (K₂SO₄ / KNO₃ / KCl) يتم تحميله الدائره الكهربائيه ويقوم بنقل الايونات بين محلولي نصفين الخليه</p>		
48	3	نوع
<p>التفاعلات الانعكاسيه غير المتجانسه :- هي التفاعلات التي توحد فيها المواد المتفاعله والناجه في أكثر من طور واحد (على الأقلان) بجميع التفاعلات تجري في نظام مغلق (س) $2Hg(l) + O_2(g) \rightleftharpoons 2HgO(s)$ (١٩)</p>		

اي تعريف آخر عن قبل الطالب يفي بالعرض

الدور /

٢٠ / ٢٠

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي

الفرع /

اسم المادة /

جواب السؤال (السادس)		الدرجة	عدد
3	أولاً <u>الثانيه</u> ، <u>الثالثه</u> B	159	
3	ثانياً $Ca_2[Fe(CO)_6]$	148	
3	ثالثاً $\Delta S_{vap}^{\circ} = 85 \text{ J/K}\cdot\text{mol} = \frac{\Delta H_{vap}}{T_b}$ علاقة ريتن فرع ب الإجابة عن السؤال 1 أو 2	40	



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

