

تصحيح الامتحان الوطني للفيزياء الدورة العادية 2012 مسلك العلوم الفيزيائية

الكيمياء :

الجزء الاول :

1-داسة تفاعل حمض الايثانويك مع الامونياك :

1.1-الجدول الوصفي :

المعادلة الكيميائية		$CH_3COOH_{(aq)} + NH_{3(aq)} \rightleftharpoons CH_3COO^-_{(aq)} + NH_4^+_{(aq)}$			
حالة المجموعة	التقدم	كميات المادة ب (mol)			
الحالة البدئية	0	n_1	$n_2 = 10^{-3}$	0	0
حالة التحول	x	$n_2 - x$	$n_2 - x$	x	x
الحالة النهائية	$x_{\text{éq}}$	$n_2 - x_{\text{éq}}$	$n_2 - x_{\text{éq}}$	$x_{\text{éq}}$	$x_{\text{éq}}$

2.1--تعبير خارج التفاعل عند التوازن بدلالة pK_{A1} و pK_{A2} :

$$Q_{\text{réq}} = \frac{[CH_3COO^-]_{\text{éq}} [NH_4^+]_{\text{éq}}}{[CH_3COOH]_{\text{éq}} \cdot [NH_3]_{\text{éq}}} = \frac{[CH_3COO^-]_{\text{éq}} [H_3O^+]_{\text{éq}}}{[CH_3COOH]_{\text{éq}}} \cdot \frac{[NH_4^+]_{\text{éq}}}{[NH_3]_{\text{éq}} \cdot [H_3O^+]_{\text{éq}}}$$

$$Q_{\text{réq}} = \frac{K_{A1}}{K_{A2}} = \frac{10^{-pK_{A1}}}{10^{-pK_{A2}}} = 10^{pK_{A2} - pK_{A1}}$$

ت.ع:

$$Q_{\text{réq}} = 10^{92-48} = 2510^4$$

3.1-إيجاد τ نسبة التقدم النهائي :

لدينا:

$$\tau = \frac{x_{\text{éq}}}{x_{\text{max}}}$$

تحديد x_{max} :

من الجدول الوصفي لدينا: $x_{\text{max}} = n_1 = 10^{-3} \text{ mol}$

تحديد $x_{\text{éq}}$:

$$Q_{\text{réq}} = \frac{[CH_3COO^-]_{\text{éq}} [NH_4^+]_{\text{éq}}}{[CH_3COOH]_{\text{éq}} \cdot [NH_3]_{\text{éq}}} = \frac{\left(\frac{x_{\text{éq}}}{v}\right)^2}{\left(\frac{n_1 - x_{\text{éq}}}{v}\right)^2} = \left(\frac{x_{\text{éq}}}{n_1 - x_{\text{éq}}}\right)^2$$

من تعبير خارج التفاعل عند التوازن نكتب :

$$\frac{x_{\text{éq}}}{n_1 - x_{\text{éq}}} = \sqrt{Q_{\text{réq}}} \Rightarrow x_{\text{éq}} \sqrt{Q_{\text{réq}}} = n_1 - x_{\text{éq}} \Rightarrow x_{\text{éq}} = \frac{n_1}{1 + \sqrt{Q_{\text{éq}}}}$$

$$\xrightarrow{\text{ت.ع}} x_{\text{éq}} = \frac{10^{-3}}{1 + \sqrt{2510^4}} \approx 10^{-3} \text{ mol}$$

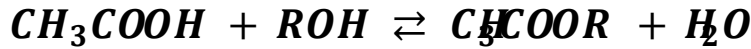
$$\tau = \frac{x_{\acute{e}q}}{x_{max}} = \frac{10^{-3}}{10^{-3}} = 1$$

التحول المدروس كلي .

2-دراسة تفاعل حمض الايثانويك مع الكحول :

1.2-فائدة التسخين بالارتداد هي تغادي ضياع كمية مادة المتفاعلات والنواتج .

2.2-كتابة المعادلة الكيميائية للتفاعل :



1.3.2-مردود التفاعل :

$$r = \frac{n_{exp}}{n_{th}} = \frac{x_{\acute{e}q}}{x_{max}}$$

$$x_{\acute{e}q} = n_E = \frac{m_E}{M(E)} \xrightarrow{\text{ت.ع}} x_{\acute{e}q} = \frac{m_E}{M(E)} = \frac{2}{196} = 10^{-2} \text{ mol}$$

$$\text{كما أن : } n_i(ROH) - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n_i(ROH) = \frac{m_A}{M(ROH)}$$

$$\xrightarrow{\text{ت.ع}} x_{max} = \frac{385}{154} = 025 \text{ mol}$$

$$r = \frac{x_{\acute{e}q}}{x_{max}} = \frac{10^{-2}}{025} = 410^{-2} \Rightarrow r = 4\%$$

2.3.2-الطريقتان التي تمكنان من رفع المردود :

-استعمال أحد المتفاعلات بوفرة .

-إزالة أحد النواتج .

الجزء الثاني : دراسة العمود نحاس - نيكل

1-تحديد منحنى التطور التلقائي للمجموعة :

حساب خارج التفاعل البدني :

$$Q_n = \frac{[Zn^{2+}]_i}{[Cu^{2+}]_i} = \frac{10^{-2}}{10^{-2}} = 1$$

نلاحظ أن : $Q_n < K = 510^{36}$

حسب معيار التطور التلقائي تتطور المجموعة في المنحنى المباشر أي منحنى تكون Zn^{2+} و Cu .

2-تمثيل التبيانة الاصطلاحية للعمود :

خلا اشتغال العمود يحدث اختزال لأيون Cu^{2+} وبالتالي يمث فلز النحاس القطب الموجب للعمود .

التبيانة الاصطلاحية للعمود هي :



3-تعبير Δt_{max} المدة الزمنية القصوى لاشتغال العمود :

$$Q_{max} = I\Delta t_{max} = n(e^-)_{max}F$$

حسب الجدو الوصفي :

$$n_0(Cu^{2+}) - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = [Cu^{2+}]_i V : \text{ المتفاعل المحد هو } Cu^{2+} \text{ ومنه } \\ n(e^-)_{max} = 2x_{max} : \text{ وكمية مادة الالكترونات المنتقلة :}$$

نستنتج :

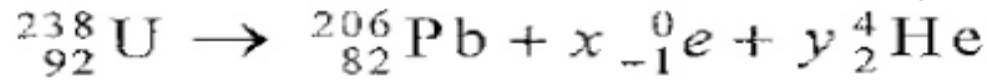
$$n(e^-)_{max} = \frac{I \Delta t_{max}}{F} = 2x_{max} \Rightarrow \frac{I \Delta t_{max}}{F} = 2[Cu^{2+}]_i V \Rightarrow \Delta t_{max} = \frac{2[Cu^{2+}]_i V F}{I} \text{ ت.ع:}$$

$$\Delta t_{max} = \frac{210^{-2} \times 02 \times 96510}{7510^{-3}} \approx 5147 s \rightarrow \Delta t_{max} = 1h25min47s$$

الفيزياء النووية :

1-دراسة نواة الأورانيوم $^{238}_{92}U$:

1.1-تحديد العددين x و y :



-قانون انحفاظ العدد الاجمالي للنويات :

$$238 = 206 + x \times 0 + 4y \rightarrow y = \frac{238 - 206}{4} = 8$$

-قانون انحفاظ عدد الشحنة :

$$92 = 82 - x + 2y \rightarrow x = 82 + 2 \times 8 - 92 = 6$$

2.1-تركيب نواة الأورانيوم 238 :

تحتوي نواة الأورانيوم $^{238}_{92}U$ على :

92 Z = بروتون و N=238-92=146 نوترون

3.1-طاقة الربط بالنسبة لنوية :

طاقة الربط بالنسبة لنواة الأورانيوم $^{238}_{92}U$:

$$E_\ell(^{238}_{92}U) = [Zm_p + Nm_n]c^2 - m(^{238}_{92}U)c^2$$

ت.ع:

$$E_\ell(^{238}_{92}U) = [92 \times 100728u + 146 \times 100866u]c^2 - 23800031u]c^2 = 193381 uc^2$$

$$E_\ell(^{238}_{92}U) = 193381 \times 9315MeV c^{-2}c^2 = 180134 MeV$$

طاقة الربط بالنسبة لنوية :

$$\xi(^{238}_{92}U) = \frac{E_\ell(^{238}_{92}U)}{A} = \frac{180134}{238} = 757 MeV /nucleon$$

بما أن $\xi(^{238}_{92}U) < \xi(^{206}_{82}Pb)$ نويده الرصاص $^{206}_{82}Pb$ أكثر استقرارا من نويده الأورانيوم $^{238}_{92}U$.

2-تاريخ صخرة معدنية بواسطة الأورانيوم -الرصاص :

2.1-إثبات تعبير عمر الصخرة المعدنية :

حسب قانون التناقص الإشعاعي :

$$N_u(t) = N_0 e^{-\lambda t} \quad (1)$$

حيث $N_u(t)$ عدد النويدات المتبقية عند اللحظة t .

$$N_{Pb}(t) = N_0 - N_u(t) = N_0(1 - e^{-\lambda t}) \quad (2)$$

ومن العلاقة (1) نستنتج : $N_0 = N_U(t)e^{\lambda t}$ نعوض في العلاقة (2) نحصل على :

$$N_{Pb}(t) = N_U(t)e^{\lambda t}(1 - e^{-\lambda t}) = N_U(t)(e^{\lambda t} - 1)$$

$$e^{\lambda t} - 1 = \frac{N_{Pb}(t)}{N_U(t)} \Rightarrow e^{\lambda t} = \frac{N_{Pb}(t)}{N_U(t)} + 1 \Rightarrow \lambda t = \ln\left(\frac{N_{Pb}(t)}{N_U(t)} + 1\right) \Rightarrow t = \frac{1}{\lambda} \ln\left(\frac{N_{Pb}(t)}{N_U(t)} + 1\right)$$

$$t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln\left(\frac{N_{Pb}(t)}{N_U(t)} + 1\right)$$

نعلم أن :

$$N(Pb) = \frac{m_{Pb}(t)}{M(Pb)} N_A \quad \text{و} \quad N(U) = \frac{m_U(t)}{M(U)} N_A$$

نستنتج :

$$t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln\left(\frac{m_{Pb}(t)M(^{238}_{92}U)}{m_U(t)M(^{206}_{82}Pb)} + 1\right)$$

تطبيق عددي :

$$t = \frac{4510}{\ln 2} \ln\left(\frac{001 \times 238}{10 \times 206} + 1\right) = 7510 \text{ } ^6 \text{ ans}$$

الكهرباء

الجزء الاول : استجابة ثنائي القطب RL لرتبة توتر صاعدة

1- تمثيل u_R و u_b في اصطلاح مستقبل :

2.1- إثبات المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار i :

- إثبات المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار :

حسب قانون إضافية التوترات :

$$E = u_b + u_R$$

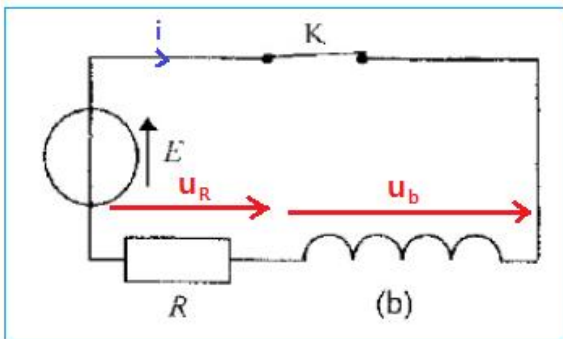
حسب قانون أوم : $u_R = Ri$ و $u_L = L \frac{di}{dt} + ri$

$$L \frac{di}{dt} + ri + Ri = E$$

$$L \frac{di}{dt} + i(R + r) = E$$

$$\frac{L}{R + r} \frac{di}{dt} + i = \frac{E}{R + r}$$

1.3- إيجاد تعبير كل من A و τ :



حل المعادلة التفاضلية : $i(t) = A(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$

$$\frac{di}{dt} = A \cdot \frac{1}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

نعوض في المعادلة التفاضلية :

$$\frac{L}{R+r} \cdot \frac{A}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + A - A e^{-\frac{t}{\tau}} = \frac{E}{R+r}$$

$$A \left(\frac{L}{\tau(R+r)} - 1 \right) e^{-\frac{t}{\tau}} + A - \frac{E}{R+r} = 0$$

$$\begin{cases} \frac{L}{\tau(R+r)} - 1 = 0 \\ A - \frac{E}{R+r} = 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \tau = \frac{L}{R+r} \\ A = \frac{E}{R+r} \end{cases} \text{ و}$$

3.2- تحديد قيمة كل من L و r :

في النظام الدائم :

$$I_0 = A = \frac{E}{R+r} \Rightarrow R+r = \frac{E}{I_0} \Rightarrow r = \frac{E}{I_0} - R$$

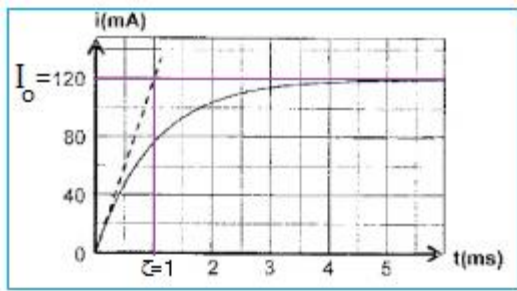
مبيانيا : $I_0 = 120 \text{ mA} = 0,12 \text{ A}$

$$r = \frac{12}{0,12} - 92 \Rightarrow r = 8 \Omega$$

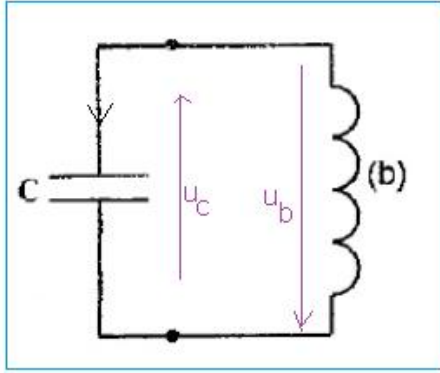
مبيانيا ثابتة الزمن τ تساوي :

$$\tau = 1 \text{ ms} = 10^{-3} \text{ s}$$

$$\tau = \frac{L}{R+r} \Rightarrow L = \tau(R+r) \xrightarrow{\text{ت.ع}} L = 10^{-3}(92 + 8) = 0,1 \text{ H}$$



الجزء الثاني: تأثير المقاومة على الطاقة الكلية :



1- إثبات المعادلة التفاضلية ل $q(t)$:

حسب قانون إضافية التوترات : $u_b + u_c = 0$

$$L \frac{di}{dt} + ri + \frac{q}{C} = 0 \quad (1) \Leftrightarrow L \frac{d^2q}{dt^2} + r \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = 0$$

أي : $L \frac{d^2q}{dt^2} + r \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = 0$: نعم أن:

$$\begin{cases} i = \frac{dq}{dt} \\ \frac{di}{dt} = \frac{d^2q}{dt^2} \end{cases}$$

$$L \frac{d^2q}{dt^2} + r \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = 0$$

المعادلة التفاضلية للشحنة q :

$$\frac{d^2q}{dt^2} + \frac{r}{L} \frac{dq}{dt} + \frac{1}{LC} q = 0$$

2- تحديد المنحنى الموافق للطاقة المخزنة في الوشيعية :

عند اللحظة $t = 0$ لدينا : $q(0) \neq 0$ و $i(0) = 0$

$$E_m = \frac{1}{2} Li^2 = 0 \quad \text{و} \quad E_e(0) = \frac{1}{2C} q^2(0) \neq 0$$

وبالتالي : المنحنى الموافق للطاقة المخزنة في الوشيعية هو المنحنى (ب)

3.1- تعبير الطاقة الكلية E_T :

$$E_T = E_e + E_m$$

$$E_T = \frac{1}{2C} q^2 + \frac{1}{2} Li^2$$

مع $i = \frac{dq}{dt}$ نحصل على :

$$E_T = \frac{1}{2C} q^2 + \frac{1}{2} L \left(\frac{dq}{dt} \right)^2 = \frac{1}{2} \left[\frac{1}{C} q^2 + L \left(\frac{dq}{dt} \right)^2 \right]$$

3.2- إثبات العلاقة $dE_T = -ri^2 dt$

لدينا :

$$\frac{dE_T}{dt} = \frac{1}{2} \left(2 \frac{q}{C} \cdot \frac{dq}{dt} + 2L \cdot \frac{dq}{dt} \cdot \frac{d^2q}{dt^2} \right) = \frac{dq}{dt} \left(\frac{q}{C} + L \cdot \frac{d^2q}{dt^2} \right)$$

حسب المعادلة التفاضلية:

$$L \frac{d^2q}{dt^2} + r \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = 0 \Rightarrow L \frac{d^2q}{dt^2} + \frac{q}{C} = -r \frac{dq}{dt}$$

إذن :

$$\frac{dE_T}{dt} = \frac{dq}{dt} \left(\frac{q}{C} + L \cdot \frac{d^2q}{dt^2} \right) = -r \left(\frac{dq}{dt} \right)^2 = -ri^2$$

وبالتالي : $dE_T = -ri^2 < 0$

الطاقة الكلية تتناقص مع مرور الزمن بفعل ضياع الاقاة بمفعول جول في مقاومة الوشيعية .

4- تحديد الطاقة المبددة في الدارة بين اللحظتين t_1 و t_2 :

لدينا : $E_T = E_e + E_m$

عندما تكون E_e قصوية تكون E_m دنوية أي $E_m = 0$ والعكس .

- عند اللحظة $t_1 = 2 \text{ ms}$ مبانيا :

$$E_T(t_1) = E_e(t_1) + E_m(t_1) = 10 \text{ mJ} + 0 = 10 \text{ mJ}$$

-- عند اللحظة $t_1 = 3 \text{ ms}$ مبانيا :

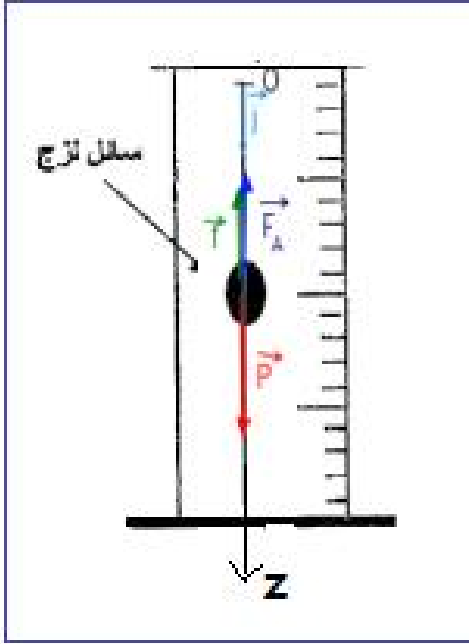
$$E_T(t_2) = E_e(t_2) + E_m(t_2) = +75 \text{ mJ} = 75 \text{ mJ}$$

- الطاقة المبددة :

$$|\Delta E_T| = |E_T(t_2) - E_T(t_1)| = |75 - 10| = 25 \text{ mJ}$$

الميكانيك

1- إثبات المعادلة التفاضلية :



تخضع الكرة خلال سقوطها في السائل الى القوى التالية :

\vec{P} وزنها .

\vec{F}_A : دافعة أرخميدس .

\vec{f} : القوة الاحتكاك .

تطبيق القانون الثاني لنيوتن في المعلم (O, \vec{k}) الذي نعتبره

غاليليا :

$$\vec{P} + \vec{F}_A + \vec{f} = m\vec{a}_G$$

الاسقاط على المحور Oz :

$$mg - K v_G - F_A = m a_G$$

$$mg - K v_G - \rho V g = m \cdot \frac{dv_G}{dt}$$

$$\frac{dv_G}{dt} + \frac{K}{m} v_G = g \left(1 - \frac{\rho V}{m}\right)$$

نضع :

$$\frac{dv_G}{dt} + A v_G = B \quad \text{المعادلة التفاضلية تكتب :} \quad B = g \left(1 - \frac{\rho V}{m}\right) \text{ و } A = \frac{K}{m}$$

2- التحقق من حل المعادلة التفاضلية :

لدينا :

$$\begin{cases} v_G(t) = \frac{B}{A} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right) \\ \frac{dv_G}{dt} = \frac{B}{A\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} \end{cases}$$

نعوض العلاقتين في المعادلة التفاضلية نحصل على :

$$\frac{dv_G}{dt} + A v_G = \frac{B}{A\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + A \cdot \frac{B}{A} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right) = e^{-\frac{t}{\tau}} \left(\frac{B}{A\tau} - B\right) + B$$

$$\frac{dv_G}{dt} + Av_G = e^{-\frac{t}{\tau}} \left(\frac{B}{A}A - B \right) + B = B$$

وبالتالي التعبير $v_G(t) = \frac{B}{A} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$ حل للمعادلة التفاضلية .

3- تعبير السرعة الحدية V_{lim} :

في النظام الدائم يكون $v_G = V_{lim} = cte$ ومنه $\frac{dv_G}{dt} = 0$:

المعادلة التفاضلية تكتب :

$$\left(\frac{dv_G}{dt} \right)_{lim} + Av_{G\ lim} = B \Rightarrow 0 + AV_{lim} = B \Rightarrow V_{lim} = \frac{B}{A}$$

4- تحديد V_{lim} و τ مبيانيا :

السرعة الحدية : $V_{lim} = 15 \text{ ms}^{-1}$

الزمن المميز : $\tau = 020 \text{ s}$

5- إيجاد المعامل K :

$$K = mA = \frac{m}{\tau}$$

$$K = \frac{4110^{-3} \text{ kg}}{02 \text{ s}}$$

$$K = 20510^{-2} \text{ kgs}^{-1}$$

6- تحديد قيمة η لزوجة السائل :

$$K = 6\pi\eta r$$

$$\eta = \frac{K}{6\pi r}$$

ت.ع :

$$\eta = \frac{20510^{-2}}{6\pi \times 610^{-3}}$$

$$\eta = 0181 \text{ k gm}^{-1} \text{ s}^{-1}$$

7- إيجاد قيمتي a_1 و v_2 :

حساب a_1 :

$$a_1 = 757 - 5v_1$$

$$a_1 = 757 - 5 \times 025$$

$$a_1 = 632 \text{ ms}^{-2}$$

حساب v_2 :

$$v_2 = v_1 + a_1 \Delta t$$

$$v_2 = 025 + 632 \times 0033$$

$$v_2 = 046 \text{ ms}^{-1}$$

