## التمرين-1:

1- لما $t=0$ يكون بيانيا $n_0=3\times10^{-3}mol$. نجد ما يلي:

| المعادلة | $H_2O_{2(aq)} \longrightarrow \frac{1}{2}O_{2(g)} + H_2O_{(l)}$ | | |
|---|---|---|---|
| ح-ابتدائية | $3\times10^{-3}mol$ | $O$ | وفرة |
| ح- انتقالية | $3\times10^{-3}-X(t)$ | $\frac{1}{2}X(t)$ | وفرة |
| ح- نهائية | $3\times10^{-3}-X_f$ | $\frac{1}{2}X_f$ | وفرة |

2- لدينا من الجدول $n(O_2)=\frac{1}{2}X(t)$. و منه يكون :

$X(t)=2n(O_2)=2.\frac{V(O_2)}{V_M}=\frac{V(O_2)}{12}$ حيث $V_M=24L$ الحجم المولي الغازي في شروط التجربة. ينتج ما يلي:

$V(O_2)=12X(t).....(1)$

$n(H_2O_2)=3\times10^{-3}-X(t)$ ويكون: $X(t)=3\times10^{-3}-n(H_2O_2).....(2)$

3- من البيان نجد انه من اجل $t=10Min$ يكون $n(H_2O_2)=2\times10^{-3}mol$

ومنه $n(H_2O_2)=10^{-3}mol$ . $X(t)=3\times10^{-3}-n(H_2O_2)$ نجد $V(O_2)=12\times10^{-3}mol$

4- حساب سرعة اختفاء الماء الأكسجيني

في اللحظة $t=0$ :

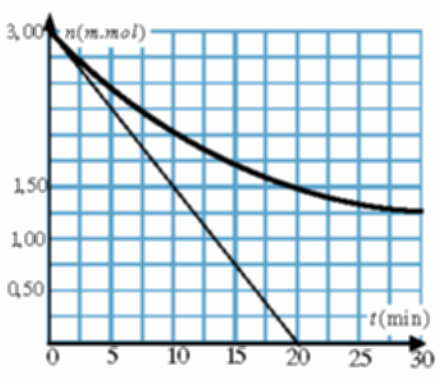
$$V(0)=\frac{dn}{dt}=\frac{\Delta n}{\Delta t}$$

$$=\frac{0-3}{20-0}=-0,15mmol.min^{-1}$$

من العلاقة $n(H_2O_2)=3\times10^{-3}-X(t)$

يكون الاشتقاق:

$\frac{dn}{dt}=-\frac{dX}{dt}$. ومنه النتيجة $\frac{dX}{dt}=+0,15mmol.\min^{-1}$




✦✦✦

## التمرين-2:

1- تستخدم النترونات عادة في قذف انوية اليورانيوم لأنها معتدلة كهربائيا .

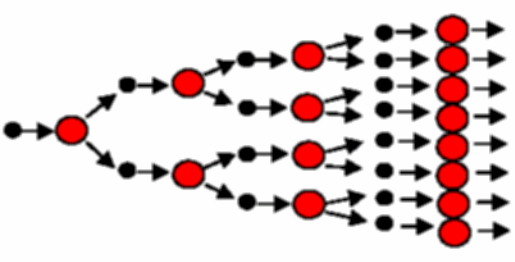
2- معادلة التفاعل النووي الحادث : ${}^{235}_{92}U+{}^{1}_{0}n \longrightarrow {}^{94}_{38}Sr+{}^{140}_{Z}Xe+x\,{}^{1}_{0}n$

حسب قانوني الانحفاظ نجد :

$235+1=94+140+x \Rightarrow x=2$

$92=38+Z \Rightarrow Z=54$

تصبح المعادلة بالشكل الآتي : ${}^{235}_{92}U+{}^{1}_{0}n \longrightarrow {}^{94}_{38}Sr+{}^{140}_{54}Xe+2\,{}^{1}_{0}n$



3- الطابع التسلسلي للتفاعل :

انبعاث نيترونان في لانشطار الأول يجعلهما يشطران ذرتين آخريتين من اليورانيوم ${}^{235}_{92}U$ مع انبعاث نيترونان عند انشطار كل نواة . وهكذا تتكرر العملية بشكل سريع جدا ويحدث انشطار تسلسلي سريع كما هو مبين بالمخطط الجانبي

4- أ) حساب النقص في الكتلة :

$\Delta m=m(n)+m(U)-m(Sr)-m(Xe)-2m(n)$

$=$ m(U)-m(Sr)-m(Xe)-m(n)

$=$ 234,99332-93,89446-139,89194-1,00866

$=$ 0,19826u

ب)حساب الطاقة المحررة عن نواة واحدة :

$E_{lib}=\Delta m\times C^2$

$=0,19826\times1,66\times10^{-27}\times\left(3\times10^{8}\right)^2$

$=2,962\times10^{-11}J$

جـ) الطاقة المحررة من انشطار $2,5g$ من اليورانيوم 235:

- عدد الأنوية المتواجدة في العينة هو : $N=\frac{m}{M}\times N_A=\frac{2,5}{235}\times6,02\times10^{23}$ $=64\times10^{20}$

- الطاقة المحررة عن انشطار هذه الانوية :

$E=N\times E_{lib}=64\times10^{20}\times2,962\times10^{-11}$

$\cong189,57\times10^{9}J$

5- إيجاد كتلة غاز الميثان التي تحرر بالاحتراق نفس الطاقة السابقة :

- الكتلة المولية للغاز هي $M=16g/mol$ تكون كتلة الغاز المحترق هي : $m$

ومنه نجد : $\begin{cases}16g \rightarrow 8\times10^{5}J\\ m \rightarrow 189,57\times10^{9}J\end{cases}$

$m=\frac{189,57\times10^{9}\times16}{8\times10^{5}}\cong379\times10^{4}g$

$=3790Kg$

$\cong3,8T$

## التمرين-3:

1- معادلة التفاعل الحادث أثناء المعايرة هي : $H_3O^+(aq)+HO^-(aq) \longrightarrow 2\,H_2O(l)$

2- نقطة التكافؤ في المعايرة بطريقة الناقلية هي نقطة تقاطع المستقيمين، فيكون حسب الشكل المرفق: $V_E=11,2mL$

3- عند نقطة التكافؤ تكون كمية المتفاعلات متناسبة مع الأعداد التناسقية لمعادلة التفاعل فيكون :

$n(H_3O^+)_0=n(HO^-)$ أي أن $C_1.V_1=C_B.V_E$

ومنه $C_1=\frac{C_B.V_E}{V_1}=\frac{1,00.10^{-1}\times11,2}{100,0}=11,2\times10^{-3}\,mol.L^{-1}$

4- استنتاج $C_0$ تركيز المحلول الحمضي المركز $(S_0)$:

المحلول $(S_0)$ مخفف 1000 مرة فيكون $C_0=1000\times C_1=11,2\,mol.L^{-1}$

5- حساب الكتلة $m_0$ لحمض كلور الهيدروجين بالمحلول $(S_0)$:

$m_0=n_0\times M(HCl)=C_0\times V\times M(HCl)=11,2\times36,5\approx409\,g$

6- كتلة اللتر الواحد من المحلول $S_0$:

$m=\rho_0\times V=1160\times1,000=1160\,g$

النسبة المئوية الكتلية $(P)$ توافق كتلة حمض كلور الهيدروجين الموجودة في $100\,g$ من المحلول فنجد أنه في $1160\,g$ يوجد مقدار $(409\,g)$ فنحصل على :

$P=\frac{409\times100}{1160}=35,3\,\%$ . وهذه النسبة تتطابق تقريبا مع الكتابة الموجودة على قارورة المحلول $S_0$ .

## التمرين-4:

1-أ/ التوتر الاعظمي بين طرفي ثنائي القطب N هو $u_{AB}=3\times1=3V$ .

ثنائي القطب N عبارة عن مكثفة لأنه في النظام الدائم تكون $I=0$ ومنه $u_R=0$ (البيان BC) ويكون $u_C=E$ (البيان AB ).

ب/ الشدة الأعظمية للتيار المار $I_0=\frac{E}{R}=\frac{3}{100}=0,03A$ .

جـ/ بتطبيق قانون التوترات يكون $u_R+u_C=E$ . اي ان $RI+\frac{q}{C}=E$

و حيث ان $i=\frac{dq}{dt}$ يكون بالتعويض $R\frac{dq}{dt}+\frac{q}{C}=E$ . بالاشتقاق نجد $R\frac{d^2q}{dt^2}+\frac{1}{C}.\frac{dq}{dt}=0$

لدينا $i=\frac{dq}{dt}$ فيكون $\frac{d^2q}{dt^2}=\frac{di}{dt}$. ومنه $R\frac{di}{dt}+\frac{1}{C}i=0$ .وهي المعادلة التفاضلية المطلوبة. التي يكون حلها هو $I(t)=I_0e^{-\frac{t}{\tau}}$ :

لدينا $I_0e^{-\frac{t}{\tau}}$ فيكون بالتعويض $\frac{di}{dt}=-\frac{I_0}{\tau}$ $R\frac{di}{dt}+\frac{1}{C}i=R(-\frac{I_0}{RC}.e^{-\frac{t}{\tau}})+\frac{1}{C}.I_0e^{-\frac{t}{\tau}}=0$

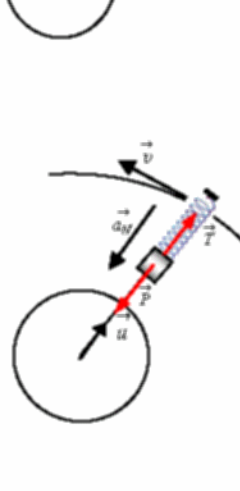
2-أ/ المنحنى الذي يعبر عن التوتر المطبق بين طرفي الناقل الاومي هو (1) حسب طريقة التوصيل( المدخل $y_2$ متصل بالقطب السالب للمولد، فهو سالب).

ب/ طبيعة ثنائي القطب Z هو وشيعة لأنه في النظام الدائم يكون $u_b>0$ (حسب العلاقة $E>u_b$) ( $u_b=ri+L\frac{di}{dt}$).

جـ/ في النظام الدائم يكون حسب المنحنى (2): $u_R=-2V$ و $u_b=rI_0=0,5V$ . ومنه نجد

$I_0=\frac{|u_R|}{R}=\frac{2}{100}=0,02A$ ، $r=\frac{u_b}{I_0}=\frac{0,5}{0,02}=25\Omega$ .

## التمرين-5:




1- أ) القوة الوحيدة المؤثرة على مركز عطالة المركبة الفضائية هي قوة جذب الأرض لها $\vec{F}$

و حيث أن حامل هذه القوة يكون هو الشاقول و جهتها نحو مركز الأرض $(O)$ (مركز المسار الدائري) فإنها تكون مركزية جاذبة و يكون التسارع المكتسب ناظميا $F=m.a_N$ .وبالتالي فالحركة دائرية منتظمة.

2- تسارع الجاذبية الأرضية $g=G\frac{M_T}{r^2}$ .ينتج ما يلي:

- على سطح الارض $g_0=G\frac{M_T}{R_T^2}$ - على ارتفاع h من سطح الارض $g=G\frac{M_T}{(R_T+h)^2}$

بقسمة العلاقتين طرفا لطرف والاختصار نجد $g=g_0\frac{r^2}{(r+h)^2}$ .

علديا: $g=g_0\frac{r^2}{(r+h)^2}=9,80(\frac{6370}{6370+500})=8,42\,m.S^{-2}$




3- أ/ بتطبيق قانون نيوتن الثاني مركز عطالة المركبة الفضائية:

$\vec{F}=\vec{P}=m\vec{a_N}$ . بالإسقاط على الناظم نجد $m\,g=m\,a_N$ . ومنه $a_N=g$ .....(1)

ب/ بتطبيق قانون نيوتن الثاني على الكتلة $(M)$، يكون:

$\vec{T}+\vec{P}=M\,\vec{a_N}$ . بالإسقاط $m\,g-T=m\,a_N$ . ومنه $T=m(g-a_N)=0$ (حسب النتيجة السابقة).

فالربيعة تشير إلى انعدام ثقل الكتلة $(M)$ .

## التمرين-6:

1- يوضع البيشر في حوض به ماء و جليد من اجل التبريد لتوقيف التفاعل.

دور الكاشف الملون هو للدلالة على نهاية المعايرة ومعرفة التكافؤ.

2- الصيغة الجزيئية نصف المفصلة للاستر هي: $H-COO-C_2H_5$

3- معادلة التفاعل الحادث: $H-COO-C_2H_5+H_2O=H-COOH+C_2H_5-OH$

خصائص هذا التفاعل عند حالة التوازن هي: - تفاعل غير تام - تفاعل محدود - تفاعل لا حراري

4- إيجاد عبارة $n_A$ بدلالة $V_{éq}$:

تفاعل المعايرة تام و سريع فيكون: $n_A=n_{OH^-}$ أي أن: $n_A=C_b.V_{éq}$

يمثل تقدم التفاعل $x$ في كل لحظة كمية الحمض المتشكل في تفاعل الاماهة فيكون: $x=n_A=C_b.V_{éq}=0,5V_{éq}$

---

5- مردود التحول هو نسبة التقدم النهائي: $\rho=\tau=\frac{X_f}{X_{max}}$

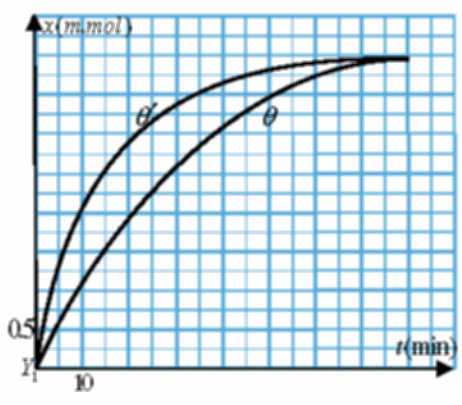
لدينا: حجم الماء المستعمل هو $10mL$ أي $10^{-2}L$ فتكون كتلته: $m=10^{-2}\times1000=10g$

و كمية مادته هي: $n=\frac{n}{M}=\frac{10}{18}=0,55mol$

نقوم بحساب مردود التفاعل بالنسبة للكمية الصغرى فيكون:

$\rho=\frac{3,9\times10^{-3}}{4,5\times10^{-3}}\circ0,87=87\%$

ويمكن مراقبة مردود التفاعل باستعمال مزيج ابتدائي غير متكافئ مما يجعل المردود يرتفع.




6- من اجل درجة الحرارة $\theta'=60^{\circ}C$ :

في هذه الحالة تكون درجة الحرارة $\theta'$ $\rangle\theta$ فسرعة التفاعل تزداد دون تغيير مردوده .(الشكل).

Dzlibrary.com