



20

20

vingt

sur vingt

SÉRIE / OPTION :

MATIÈRE :

Numéro
d'archivage

371158

NOM DU CORRECTEUR ET SIGNATURE :

ASKHATIR Larceur

النقط
الجزئيةexercice 1: Partie 1. 7

1. a. vrai b. faux c. vrai 0,75

2. Determinons $t_{\frac{1}{2}}$:

$$\text{on a: } x_{\frac{t}{2}} = \frac{x_f}{2}$$

Graphiquement: $x_f = 0,5 \text{ mmol}$.

$$\text{Donc: } x_{\frac{t}{2}} = \frac{0,5}{2} = 0,25 \text{ mmol}$$

$$\text{par projection: } \underline{t_{\frac{1}{2}} = 24 \text{ h.}} \quad 0,1$$

3. Determinons la vitesse volumique à t_1 :

$$\text{on a: } v(t) = \frac{1}{V_s} \frac{dx}{dt}$$

$$\text{Donc: } v_1 = \frac{1}{V_s} \cdot \frac{dx}{dt} / t=t_1$$

$$\text{A.N.: } v_1 = \frac{1}{200 \cdot 10^{-3}} \times \frac{0,41 - 0,26}{60 - 0} = 1,25 \times 10^{-2} \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}$$

Partie 2:

1. équation de la réaction du dosage:

2. Det V_{BE} :Graphiquement: $V_{BE} = 25 \text{ mL}$ 0,13. Det C_A :

À l'équivalence:

$$C_A V_A = C_B V_{BE}$$

$$\text{Donc: } C_A = \frac{C_B V_{BE}}{V_A} \quad \text{A.N.: } C_A = \frac{25 \cdot 1,5 \cdot 10^{-2}}{15} = 2,5 \times 10^{-2} \text{ mol/L} \quad 0,5$$

4. En déduire la masse m de vitamine C existante à l'ov
libre:

$$\text{ona: } n(\text{AH}) = \frac{m(\text{AH})}{M(\text{AH})} \quad \text{et } n(\text{AH}) = C_A V_{SA}$$

$$\text{Donc: } \frac{m(\text{AH})}{M(\text{AH})} = C_A V_{SA}$$

$$\text{Alors: } \underline{m(\text{AH}) = M(\text{AH}) C_A V_{SA}}$$

$$\text{A.N.: } m(\text{AH}) = 176 \cdot 50 \cdot 10^{-3} \cdot 2,5 \cdot 10^{-2}$$

$$= 2,2 \times 10^{-1} \text{ g} \quad 0,75$$

مجموع نقط
الصفحة

5.1. L'expression du pK_A en fct de pH , $[AH]_{\text{éq}}$ et $[A^-]_{\text{éq}}$:

ona:
$$K_A = \frac{[A^-]_{\text{éq}} \times [H_3O^+]_{\text{éq}}}{[AH]_{\text{éq}}}$$

puisque: $[H_3O^+]_{\text{éq}} = 10^{-pH}$

Donc:
$$K_A = \frac{[A^-]_{\text{éq}} \times 10^{-pH}}{[AH]_{\text{éq}}}$$

ona: $pK_A = -\log K_A$

Donc:
$$pK_A = -\log \left(\frac{[A^-]_{\text{éq}} \times 10^{-pH}}{[AH]_{\text{éq}}} \right)$$
 ou

$$pK_A = -\log \left(\frac{[A^-]_{\text{éq}}}{[AH]_{\text{éq}}} \right) - \log (10^{-pH})$$

Alors:
$$pK_A = pH - \log \left(\frac{[A^-]_{\text{éq}}}{[AH]_{\text{éq}}} \right)$$

5.2. mg: $\frac{[AH]_{\text{éq}}}{[A^-]_{\text{éq}}} = \frac{V_{BE}}{V_B} - 1$

le tableau d'avancement:

Equation de la réaction		$AH(aq) + HO^-(aq) \rightarrow A^-(aq) + H_2O(l)$			
$t=0$	$x=0$	$C_A V_A$	$C_B V_B$	0	- en excès
$t=t_f$	$x=x$	$C_A V_A - x_{\text{éq}}$	$C_B V_B - x_{\text{éq}}$	$x_{\text{éq}}$	

D'après le T.A:

ona:
$$\begin{cases} [AH]_{\text{éq}} = C_A V_A - x_{\text{éq}} \\ [A^-]_{\text{éq}} = x_{\text{éq}} \end{cases}$$
 et puisque la réaction du dosage est totale

Donc: $x_{\text{éq}} = x_m$

→ Det x_m : on a $V_B < V_{BE}$ donc on est avant l'équivalence

et on sait que avant l'équivalence le titrant est le A.L

Donc: $x_m = C_B V_B$

Alors:
$$\begin{cases} [AH]_{\text{éq}} = C_A V_A - C_B V_B \\ [A^-]_{\text{éq}} = C_B V_B \end{cases}$$

et d'après 3) ona: $C_A V_A = C_B V_{BE}$

Donc:
$$\begin{cases} [AH]_{\text{éq}} = C_B V_{BE} - C_B V_B \\ [A^-]_{\text{éq}} = C_B V_{BE} \end{cases}$$

Donc: $\frac{[AH]_{\text{éq}}}{[A^-]_{\text{éq}}} = \frac{V_{BE} - V_B}{V_B} = \frac{V_{BE} - V_B}{V_B}$

finalement: $\frac{[AH]_{\text{éq}}}{[A^-]_{\text{éq}}} = \frac{V_{BE}}{V_B} - 1$ 0,77

5.3. en déduit pK_A :

on a: $pK_A = pH - \log \left(\frac{[A^-]_{\text{éq}}}{[AH]_{\text{éq}}} \right)$
 $= pH + \log \left(\frac{[AH]_{\text{éq}}}{[A^-]_{\text{éq}}} \right)$

Donc: $pK_A = pH + \log \left(\frac{V_{BE}}{V_B} - 1 \right)$

Graphiquement: lorsque $V_B = 8,5 \text{ mL}$ on a: $pH = 3,8$.

A.N: $pK_A = 3,8 + \log \left(\frac{25}{8,5} - 1 \right) = 4,08$ 0,77

5.4. Det K :

on a: $K = \frac{[A^-]_{\text{éq}}}{[AH]_{\text{éq}} [HO^-]_{\text{éq}}} \times \frac{[H_3O^+]_{\text{éq}}}{[H_3O^+]_{\text{éq}}}$

et: D'après 5.1: $K_A = \frac{[A^-]_{\text{éq}} \cdot [H_3O^+]_{\text{éq}}}{[AH]_{\text{éq}}}$ 0,1

D'après le produit ionique de l'eau: $K_e = [HO^-]_{\text{éq}} [H_3O^+]_{\text{éq}}$.

Donc: $K = \frac{K_A}{K_e}$ A.N: $K = \frac{10^{-4,08}}{10^{-14}} = 8,31 \times 10^9$

exercice 2:

2,5

1. la proposition juste est: B. 0,1

2. 1. Det v :

on pose: $D = \pi_2 - \pi_1$

on a: $v = \frac{D}{\Delta t} = \frac{\pi_2 - \pi_1}{t_2 - t_1}$

Donc: $v = \frac{\pi_2 - \pi_1}{t_2 - t_1}$

A.N: $v = \frac{(56 - 14) \times 10^{-2}}{t_2 + 1,5 - t_1} = 2,8 \times 10^{-2} \text{ m/s}$ 0,1

2. 1. en déduit t_2 :

→ det t_1 : on a: $v = \frac{\pi_1}{t_1}$

Donc: $t_1 = \frac{\pi_1}{v}$ A.N: $t_1 = \frac{14 \cdot 10^{-2}}{2,8 \times 10^{-2}} = 0,5 \text{ s}$

Donc: $t_2 = t_1 + 1,5 = 2 \text{ s}$ 0,5

بالأرقام	بالحروف
20	على عشرين

المادة:

الشعبة أو المسلك:

اسم المصحح (ة) وتوقيعه (ها):

رقم الأرشفة

النقط
الجزئية

3. 1. vérifiant l'homogénéité de l'équation: $v = \sqrt{gh}$

on a: $v = \sqrt{g \cdot h}$

Donc: $[v] = \sqrt{[g][h]} = \sqrt{\frac{L}{T^2} \times L} = \sqrt{\frac{L^2}{T^2}} = \frac{L}{T} = m/s$

cette équation est homogène.

3. 2. Calculons h:

on a: $v = \sqrt{g \cdot h}$

Donc: $v^2 = gh$

D'où: $h = \frac{v^2}{g}$ A.N: $h = \frac{(2,8 \times 10^{-1})^2}{9,8} = 8 \times 10^{-3} m$

exercice 3:

1. La composition du noyau $^{192}_{77}Ir$:

nombre de nucléons: $A = 192$

nombre de protons: $Z = 77$

nombre de neutrons: $N = A - Z = 115$

2. Equation de la désintégration d'Iridium $^{192}_{77}Ir$:

l'Iridium 192 se désintègre en Platine 192 avec émission du γ



D'après la loi de SODDY:

$$\left. \begin{array}{l} 192 = 192 + A \\ 77 = 78 + Z \end{array} \right\} \text{Donc: } \left. \begin{array}{l} A = 0 \\ Z = -1 \end{array} \right.$$

la particule émise est l'électron $^0_{-1}e$ Donc c'est une désintégration β^- .

et ensuite:



3. 1. Calcul de N_0 :

on a: $a_0 = \lambda N_0$

Donc $N_0 = \frac{a_0}{\lambda}$

EN CHIFFRES

EN LETTRES

20

sur vingt

SÉRIE / OPTION :

MATIÈRE :

Numéro
d'archivage

NOM DU CORRECTEUR ET SIGNATURE :

النقط
الجزئية

Alors:

$$N_0 = \frac{E_{1/2} \cdot \lambda_0}{m_2}$$

A.N: $N_0 = \frac{6,3936 \cdot 10^6 \cdot 1,08 \cdot 10^{-2}}{m_2} = 9,961936 \cdot 10^4 \text{ noyaux}$ 0,1

3.2. Det Nd:

on a: $N_0 = N_d + N(t)$

Donc: $N_d = N_0 - N(t)$

et D'après la loi de décroissance radioactive:

$$N(t) = N_0 e^{-\lambda t}$$

Donc: $N_d = N_0 - N_0 e^{-\lambda t}$

$$N_d = N_0 (1 - e^{-\lambda t}) = N_0 (1 - e^{-\frac{\ln 2}{T_{1/2}} \times \Delta t})$$

A.N: $N_d = 9,961936 \cdot 10^4 (1 - e^{-\frac{\ln 2}{74} \times 730})$ 0,1
 $= 9,951252 \cdot 10^4 \text{ noyaux}$

on peut dire que les noyaux d'Yttrium présentent dans cette source sont presque totalement désintégrés.

exercice 4: 3,1

1.1. Explication de l'amortissement observé:

l'amortissement est causé par la dissipation de l'énergie par effet Joule au niveau des résistances. 0,25

1.2. L'équation différentielle vérifiée par $U_C(t)$:

D'après la loi des mailles: $U_C + U_R + U_L = 0$

Donc: $U_C + R_0 i + L \frac{di}{dt} + u_L = 0$ avec: $i = C \frac{dU_C}{dt}$

Alors: $U_C + i(R_0 + r) + L \frac{di}{dt} = 0$

$$U_C + C \frac{dU_C}{dt} (R_0 + r) + LC \frac{d^2 U_C}{dt^2} = 0$$
0,1

Donc: $\frac{1}{LC} U_C + \frac{R_0 + r}{L} \frac{dU_C}{dt} + \frac{d^2 U_C}{dt^2} = 0$

1.3. on a: $E_T = E_e + E_m$

$$= \frac{1}{2} C U_c^2 + \frac{1}{2} L i^2$$

$$E_T = \frac{1}{2} C U_c^2 + \frac{1}{2} L \left(C \frac{dU_c}{dt} \right)^2$$

Graphiquement: à t_1 : $U_c = 0 \Rightarrow E_e = 0$.

Donc: $E_T = \cancel{E_e} + E_m = E_m$

à l'instant t_1 : E_T est principalement emmagasinée au niveau de la bobine. 0,24

à t_2 : $\frac{dU_c}{dt} = 0$ Donc: $E_m = \frac{1}{2} L \left(C \frac{dU_c}{dt} \right)^2 = 0$.

Donc: $E_T = E_e$

à l'instant t_2 : E_T est principalement emmagasinée au niveau du condensateur. 0,24

1.4. Calculons: $E_j = |\Delta E_T|$:

on a: $E_j = |\Delta E_T| = |E_T(t_1) - E_T(t_2)|$.

→ Det $E_T(t_1)$:

on a: $E_T(t_1) = \frac{1}{2} C U_c^2 + \frac{1}{2} L i^2$ on sait que:

Graphiquement: $U_c(t_1) = 6V = E$ et la bobine se trouve l'établissement de courant donc: $i_1 = 0$.

Donc: $E_T(t_1) = \frac{1}{2} \times 0,22 \times 10^{-9} \times (6)^2 = 3,96 \times 10^{-9} J$.

→ Det $E_T(t_2)$:

on a: $E_T(t_2) = \frac{1}{2} C U_c^2 + \frac{1}{2} L i^2$

0,24

D'après 1.3. à t_2 : $E_m = 0$

Donc: $E_T(t_2) = \frac{1}{2} C U_c^2$ Graphiquement: $U_c = -4,4V$.

Alors: A.N: $E_T(t_2) = \frac{1}{2} \times 0,22 \times 10^{-9} \times (-4,4)^2 = 2,13 \times 10^{-9} J$.

Donc: $E_T = |2,13 \times 10^{-9} - 3,96 \times 10^{-9}| = 1,83 \times 10^{-9} J$.

2.1. mq: $\frac{di}{dt} = -\left(\frac{R_1 + r}{L}\right)i + \frac{E}{L}$:

D'après la loi des mailles: $\mathcal{E}_L + U_R = E$

Donc: $L \frac{di}{dt} + r i + R_1 i = E$

Alors: $L \frac{di}{dt} = E - (r + R_1) i$

finalement: $\frac{di}{dt} = -\left(\frac{R_1 + r_1}{L}\right)i + \frac{E}{L}$ oii

2.2.1. vérifions que $L = 2mH$.

Graphiquement: $\frac{di}{dt} = ki + b$.

et d'après 2.1): $\frac{di}{dt} = -\left(\frac{R_1 + r_1}{L}\right)i + \frac{E}{L}$.

par analogie: $k = -\left(\frac{R_1 + r_1}{L}\right)$ et $b = \frac{E}{L}$.

Graphiquement: $b = 3 \times 10^3 \text{ A} \cdot \text{s}^{-2}$

et on a: $b = \frac{E}{L}$ donc: $L = \frac{E}{b}$ oii

A.N: $L = \frac{6}{3 \times 10^3} = 2 \times 10^{-3} \text{ H} = 2mH$

2.2.2. Det τ :

on a: $\tau = \frac{L}{R_1 + r_1}$

et d'après 2.1.1: $K = -\frac{R_1 + r_1}{L}$

Donc: $K = -\frac{1}{\tau}$

Alors: $\tau = -\frac{1}{K}$ oii

A.N: $\tau = -\frac{1}{\frac{(3-0) \times 10^3}{(0-6) \times 10^{-3}}} = 2 \times 10^{-6} \text{ s}$.

exercice 5: Partie 1: (10)

1. mq: $\frac{dV_3}{dt} = \frac{1}{\tau} V_3 = g \left(1 - \frac{\rho L}{\rho_0}\right)$:

système étudié: la bille (s).

Bilan des forces:

\vec{P} : poids de (s)

\vec{f} : frottement fluide

\vec{F} : poussée d'Archimède.

Dans un ATG, on applique la II^e loi de Newton:

$$E_{\text{fact}} = m \vec{a}_G$$

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

on projette sur (Oz):

المادة:

الشعبة أو المسلك:

رقم الأرشفة

اسم المصحح (ة) وتوقيعه (ها):

20

على عشرين

النقط
الجزئية

$$P_z + F_z + f_z = m_B g$$

$$m_B g - \rho_L V_B g - \mu v_z = m_B \frac{dv_z}{dt}$$

$$\rho_B V_B g - \rho_L V_B g - \mu v_z = m_B \frac{dv_z}{dt}$$

$$\frac{m_B dv_z}{dt} + \mu v_z = \rho_B V_B g - \rho_L V_B g$$

$$\text{Donc: } \frac{dv_z}{dt} + \frac{\mu}{m_B} v_z = \frac{\rho_B V_B g - \rho_L V_B g}{m_B}$$

$$\text{Donc: } \frac{dv_z}{dt} + \frac{\mu}{\rho_B V_B} v_z = g \left(\frac{\rho_B V_B - \rho_L V_B}{\rho_B V_B} \right)$$

$$\text{finalement: } \boxed{\frac{dv_z}{dt} + \frac{1}{\tau} v_z = g \left(1 - \frac{\rho_L}{\rho_B} \right)}$$

2.1. Det τ :Graphiquement: $v_l = 0,7 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$. $0,1 \text{ s}$ 2.2. Det τ :Graphiquement: au regime permanent: $v_z = v_l$ Donc $\frac{dv_l}{dt} = 0$.

on remplace dans l'équation différentielle:

$$\frac{1}{\tau} v_l = g \left(1 - \frac{\rho_L}{\rho_B} \right)$$

$$\text{Donc: } \boxed{\tau = \frac{v_l}{g \left(1 - \frac{\rho_L}{\rho_B} \right)}}$$

$$\text{A.N: } \tau = \frac{0,7}{10 \left(1 - \right)}$$

Graphiquement: $\tau = 0,1 \text{ s}$. $0,1 \text{ s}$

8)

مجموع نقط
الصفحة

NOM DU CORRECTEUR ET SIGNATURE :

النقط
الجزئية2.3. Det a_0 :

$$\text{on a: } a_0 = \left(\frac{dV_3}{dt} \right)_0 = \frac{10 \text{ km}}{\tau}$$

$$\text{Donc: } a_0 = \left(\frac{0,17}{0,11} = 0 \right) = 7 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2} \cdot 0,1$$

3. En déduire μ et ρ_L : Det μ :

$$\text{on a: } \frac{1}{\tau} = \frac{\mu}{\rho_B V_B} = \frac{\mu}{m_B}$$

$$\text{Donc: } \mu = \frac{m_B}{\tau} = \frac{5 \times 10^{-3}}{0,11} = 5 \times 10^{-2} \text{ kg} \cdot \text{s}^{-1}$$

Det ρ_L :D'après l'éq diff à $t=0$:

$$\frac{dV_3}{dt} \Big|_{t=0} + \frac{1}{\tau} V_3(0) = g \left(1 - \frac{\rho_L}{\rho_B} \right)$$

$$a_0 = g \left(1 - \frac{\rho_L}{\rho_B} \right)$$

$$\text{Donc: } \frac{a_0}{g} = 1 - \frac{\rho_L}{\rho_B}$$

$$\text{Alors: } \frac{\rho_L}{\rho_B} = 1 - \frac{a_0}{g}$$

$$\text{finalement: } \rho_L = \rho_B \left(1 - \frac{a_0}{g} \right)$$

$$\text{A.N: } \rho_L = 5,526 \cdot 10^3 \left(1 - \frac{7}{10} \right) = 4,658 \cdot 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$$

Partie 2:

1.1. vérifiant que: $a = 4 \text{ m/s}^2$:

$$\text{on a: } \theta(t) = 20t^2$$

$$\text{on sait que: } a = r\ddot{\theta}$$

$$\text{par dérivée: } \dot{\theta}(t) = 2 \times 20t$$

$$\text{Donc: } a = 10 \cdot 10^{-2} \times 40$$

$$\text{par dérivée: } \ddot{\theta}(t) = 40 \text{ rad/s}^2$$

$$\text{Alors: } a = 4 \text{ m/s}^2$$

1.2. Det d parcourue durant: $\Delta t = 2s$:

on a: $\theta = 20 \Delta t^2$ A.N: $\theta = 20 \times (2)^2 = 80$

Donc: $d = \theta \times r = 20 \times (1)^2 \times 10 \times 10^{-2} = 8 m$ OH

2. mg. $M = \frac{96}{r} (J_0 + m r^2) + mgr \sin \alpha$:
système étudié : (C)

Bilan des forces:

\vec{P} : poids de (C)

\vec{R} : réaction du plan.

\vec{T}_c : tension du fil.

Dans un RTG, on applique la II^e loi de Newton:

$$\Sigma \vec{F}_{ext} = m \vec{a} \text{ donc: } \vec{P} + \vec{R} + \vec{T}_c = m \vec{a}$$

on projette sur (Ox):

$$P_x + R_x + T_{cx} = m a_x$$

$$-mg \sin \alpha + T_c = m a$$

Donc: $T_c = m a + mg \sin \alpha$

système étudié : (C):

Bilan des forces:

\vec{P} : poids de la poulie.

\vec{R} : réaction de l'axe de rotation (O)

\vec{T}_c : tension du fil.

M: couple moteur.

D'après la relation fondamentale de la dynamique:

$$\Sigma M_O(\vec{F}_{ext}) = J_0 \ddot{\theta}$$

$$M_O(\vec{P}) + M_O(\vec{R}) + M_O(\vec{T}_c) + M = J_0 \ddot{\theta}$$

$$-T_c r + M = J_0 \ddot{\theta}$$

$$T_c r = M - J_0 \ddot{\theta}$$

Donc: $T_c = \frac{M}{r} - \frac{J_0 \ddot{\theta}}{r}$

puisque le fil est inextensible:

$$T_c = T_c$$

$$m a + mg \sin \alpha = \frac{M}{r} - \frac{J_0 \ddot{\theta}}{r}$$

$$ma + \frac{J\ddot{\theta}}{r} = \frac{M}{r} - mg \sin \alpha$$

on a: $r \cdot \ddot{\theta} = a$ Donc: $\ddot{\theta} = \frac{a}{r}$

Alors: $ma + \frac{J\ddot{\theta}}{r} = \frac{M}{r} - mg \sin \alpha$

Donc: $a \left(\frac{mr^2 + J}{r^2} \right) = \frac{M}{r} - mg \sin \alpha$

$$\frac{M}{r} = a \left(\frac{mr^2 + J}{r^2} \right) + mg \sin \alpha$$

Donc: $M = \frac{a}{r} (mr^2 + J) + mgs \sin \alpha$

A.N: $M = \frac{4}{10 \cdot 10^{-2}} \left(100 \times (10 \cdot 10^{-1})^2 + 2 \times 10^{-2} \right) + 100 \cdot 10 \sin 45 \times 10 \times 10^{-2}$

Donc: $M = 1.115 \times 10^2 \text{ N}$