

Correction du DS

/23 E1 Pentachlorure de phosphore**/3 1** On applique la loi des gaz parfaits :

$$p_0 = \frac{n_0 RT}{V} \quad \text{avec} \quad \begin{cases} n_0 = 0,5 \text{ mol} \\ R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} \\ T = 453,15 \text{ K} \\ V = 2 \times 10^{-3} \text{ m}^3 \end{cases}$$

$$\text{A.N. : } p_0 = 9,41 \times 10^5 \text{ Pa}$$

/5 2

Équation		$\text{PCl}_{5(g)} = \text{PCl}_{3(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$			$n_{\text{tot, gaz}}$
Initial	$\xi = 0$	n_0	0	0	n_0
Interm.	ξ	$n_0 - \xi$	ξ	ξ	$n_0 + \xi$
Final	$\xi_f = \xi_{\text{eq}}$	$n_0 - \xi_{\text{eq}}$	ξ_{eq}	ξ_{eq}	$n_0 + \xi_{\text{eq}}$

/3 3 On utilise à nouveau l'équation des gaz parfaits, avec $\frac{RT}{V} = \frac{p_0}{n_0}$:

$$P_{\text{PCl}_5} = \frac{(n_0 - \xi)RT}{V} = \frac{(n_0 - \xi)p_0}{n_0} \quad \text{et} \quad P_{\text{PCl}_3} = \frac{\xi p_0}{n_0} \quad \text{et} \quad P_{\text{Cl}_2} = \frac{\xi p_0}{n_0}$$

/9 4 Loi d'action de masses :

Ainsi, en isolant :

$$\begin{aligned} K^\circ &= \frac{a(\text{PCl}_3)a(\text{Cl}_2)}{a(\text{PCl}_5)} \Big|_{\text{eq}} \\ \Leftrightarrow K^\circ &= \frac{\frac{P_{\text{PCl}_3}}{p^\circ} \frac{P_{\text{Cl}_2}}{p^\circ}}{\frac{P_{\text{PCl}_5}}{p^\circ}} \Big|_{\text{eq}} \\ \Leftrightarrow K^\circ &= \frac{\xi_{\text{eq}}^2}{n_0(n_0 - \xi_{\text{eq}})} \frac{p_0}{p^\circ} \\ \Leftrightarrow K^\circ &= \frac{n_0^2}{n_0^2} \frac{\left(\frac{\xi_{\text{eq}}}{n_0}\right)^2}{1 \left(1 - \frac{\xi_{\text{eq}}}{n_0}\right)} \frac{p_0}{p^\circ} \\ \Leftrightarrow K^\circ &= \frac{\alpha^2}{(1 - \alpha)} \frac{p_0}{p^\circ} \end{aligned}$$

Activité d'un gaz
 Question 2
 On factorise
 $\alpha = \xi_{\text{eq}}/n_0$

$$\begin{aligned} \alpha^2 + \alpha \left(\frac{K^\circ p^\circ}{p_0} \right) - \frac{K^\circ p^\circ}{p_0} &= 0 \\ \Rightarrow \Delta &= \left(\frac{K^\circ p^\circ}{p_0} \right)^2 + 4 \left(\frac{K^\circ p^\circ}{p_0} \right) > 0 \end{aligned}$$

$$\Leftrightarrow \alpha = - \left(\frac{K^\circ p^\circ}{2p_0} \right) + \sqrt{\left(\frac{K^\circ p^\circ}{2p_0} \right)^2 + \left(\frac{K^\circ p^\circ}{p_0} \right)}$$

$$\Rightarrow \text{A.N. : } \alpha = 0,59$$

α représente la proportion de réactif ayant effectivement réagit.

/3 5 À l'aide du tableau d'avancement, on a $n_{\text{tot, gaz}}$, d'où

$$P_{\text{eq}} = \frac{n_0 + \xi_{\text{eq}}}{n_0} p_0 \Leftrightarrow P_{\text{eq}} = (1 + \alpha) p_0$$

$$\text{A.N. : } P_{\text{eq}} = 15,0 \text{ bar}$$

/41 E2 États finaux variés**/3 1** On constate que l'équilibre (1) = (2) – (3) donc

$$K_1^\circ = \frac{K_2^\circ}{K_3^\circ} = 10^{-1,6}$$

/10 [2] On dresse le tableau d'avancement en concentration :

Équation		$\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) +$	$\text{F}^-(\text{aq}) \rightarrow$	$\text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) +$	$\text{HF}(\text{aq})$
Initial	$x = 0$	c_1	c_2	0	0
Interm.	x	$c_1 - x$	$c_2 - x$	x	x
Final ($\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$)	$x_f = x_{\text{eq}}$	$9,0 \times 10^{-2}$	$4,0 \times 10^{-2}$	$9,6 \times 10^{-3}$	$9,6 \times 10^{-3}$

D'après la loi d'action de masse,

$$\begin{aligned}
 K_1^\circ &= \frac{x_{\text{eq}}^2}{(c_1 - x_{\text{eq}}) \times (c_2 - x_{\text{eq}})} \quad \left. \begin{array}{l} \text{On isole} \\ \text{On rassemble} \\ \text{On développe et factorise} \end{array} \right\} \\
 &\Leftrightarrow (c_1 - x_{\text{eq}})(c_2 - x_{\text{eq}})K_1^\circ = x_{\text{eq}}^2 \\
 &\Leftrightarrow x_{\text{eq}}^2 + (x_{\text{eq}} - c_1)(x_{\text{eq}} - c_2)K_1^\circ = 0 \\
 &\Leftrightarrow \boxed{x_{\text{eq}}^2(1 + K_1^\circ) - x_{\text{eq}}(c_1 + c_2)K_1^\circ + c_1 c_2 K_1^\circ = 0}
 \end{aligned}$$

Ainsi, avec Δ le discriminant de ce trinôme :

$$\begin{aligned}
 \Delta &= (c_1 + c_2)^2 (K_1^\circ)^2 - 4(1 + K_1^\circ)c_1 c_2 K_1^\circ \\
 \Rightarrow x_{\text{eq}, \pm} &= \frac{(c_1 + c_2)K_1^\circ \pm \sqrt{(c_1 + c_2)^2 (K_1^\circ)^2 - 4(1 + K_1^\circ)c_1 c_2 K_1^\circ}}{2(1 + K_1^\circ)} \quad \left. \begin{array}{l} \text{Solutions} \\ \text{Calcul} \end{array} \right\} \\
 \text{A.N. : } \underline{x_{\text{eq}} = 9,6 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}} &\quad \text{avec} \quad \begin{cases} c_1 = 0,1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \\ c_2 = 5,0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \\ K_1^\circ = 10^{-1,6} \end{cases}
 \end{aligned}$$

On en déduit les concentrations à l'équilibre indiquées dans le tableau.

/6 [3] On dresse un tableau d'avancement en concentration :

Équation		$\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{s}) =$	$\text{Ca}^{2+}(\text{aq}) +$	$2\text{HO}^-(\text{aq})$
Initial	$x = 0$	excès	0	0
Interm.	x	excès	x	$2x$
Final ($\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$)	$x_f = x_{\text{eq}}$	excès	$1,2 \times 10^{-2}$	$2,4 \times 10^{-2}$

Par la loi d'action de masse, $K_4^\circ = x_{\text{eq}} \times (2x_{\text{eq}})^2$ donc $x_{\text{eq}} = \left(\frac{K_4^\circ}{4}\right)^{1/3}$

A.N. : $\underline{x_{\text{eq}} = 1,2 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}}$

On en déduit les concentrations indiquées dans le tableau.

/3 [4]

$$\boxed{\text{pH} = 14 + \log[\text{HO}^-]} \Rightarrow \underline{\text{pH} = 12,4}$$

ce qui correspond bien à un milieu basique.

/3 [5] On écrit la réaction (5) : $\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{s}) + \text{H}_2\text{CO}_3(\text{aq}) = \text{CaCO}_3(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}$ (5)

On constate que la réaction (5) = (4) - (6) + (8) + (7) - 2 × (9) donc

$$\boxed{K_5^\circ = \frac{K_4^\circ K_7^\circ K_8^\circ}{K_6^\circ (K_9^\circ)^2} = 10^{14,5}}$$

/5 [6] À l'équilibre, d'après la loi d'action de masse,

$$\begin{aligned} K^\circ &= \frac{P(\text{CO}_2)_{\text{eq}}}{P^\circ} \\ \Leftrightarrow K^\circ &= \frac{n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} RT}{VP^\circ} \end{aligned} \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} \begin{array}{l} P(\text{CO}_2)_{\text{eq}} = \frac{n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} RT}{V} \\ \text{On isole} \end{array}$$

$$\Leftrightarrow \boxed{n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} = \frac{K^\circ P^\circ V}{RT}}$$

$$\text{A.N. : } \underline{n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} = 2,2 \times 10^{-2} \text{ mol}} \quad \text{avec} \quad \begin{cases} K^\circ = 0,20 \\ P^\circ = 1 \times 10^5 \text{ Pa} \\ V = 10 \times 10^{-3} \text{ m}^3 \\ R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} \\ T = 1093 \text{ K} \end{cases}$$

/4 [7] Comme $n < n(\text{CO}_2)_{\text{eq}}$, le quotient réactionnel évoluera de sa valeur initiale 0 jusqu'à sa valeur maximale Q_{max} , qui sera inférieure à K° . Ainsi la réaction évoluera dans le sens direct jusqu'à **disparition complète** du carbonate de calcium : c'est une **rupture d'équilibre**.

Les quantités de matière sont :

$$\underline{n(\text{CO}_2)_f = n(\text{CaO})_f = n = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol}} \quad \text{et} \quad \underline{n(\text{CaCO}_3)_f = 0}$$

/4 [8] Comme $n > n(\text{CO}_2)_{\text{eq}}$, le quotient réactionnel peut augmenter jusqu'à atteindre la constante d'équilibre. L'état final est donc **bien un état d'équilibre** avec

$$\boxed{n(\text{CO}_2)_f = n(\text{CaO})_f = n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} = 2,2 \times 10^{-2} \text{ mol}}$$

$$\boxed{n(\text{CaCO}_3)_f = n - n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} = 2,8 \times 10^{-2} \text{ mol}}$$

/3 [9] On utilise les résultats précédents en appliquant l'équation d'état des gaz parfaits :

$$\diamond n < n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} \Rightarrow p = \frac{nRT}{V} \propto n;$$

$$\diamond n \geq n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} \Rightarrow p = \frac{n(\text{CO}_2)_{\text{eq}} RT}{V} = \text{cte.}$$

/60 [P1] Amortissement et facteur de qualité d'un circuit RLC

/8 [1]

Avec la loi des mailles,

$$\begin{aligned} u_L + u_R + u_C &= 0 \\ \Leftrightarrow L \frac{di}{dt} + Ri + u_C &= 0 \\ \Leftrightarrow LC \frac{d^2 u_C}{dt^2} + RC \frac{du_C}{dt} + u_C &= 0 \\ \Leftrightarrow \frac{d^2 u_C}{dt^2} + \frac{R}{L} \frac{du_C}{dt} + \frac{1}{LC} u_C &= 0 \end{aligned} \left. \begin{array}{l} u_L = L \frac{di}{dt} \\ \text{et } u_R = Ri \\ i = C \frac{du_C}{dt} \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{forme} \\ \text{canonique} \end{array} \quad (3.1)$$

/5 [2]

Avec l'équation caractéristique :

$$\begin{aligned} r^2 + \frac{\omega_0}{Q} r + \omega_0^2 &= 0 \\ \Rightarrow \Delta &= \left(\frac{\omega_0}{Q} \right)^2 - 4\omega_0^2 = \frac{\omega_0^2}{Q^2} (1 - 4Q^2) \end{aligned}$$

Selon la valeur du discriminant, on aura différentes valeurs de r , doubles réelles, simple réelle ou doubles complexes. On a en effet, avec $Q > 0$,

On détermine l'expression de Q par identification :

$$\begin{aligned} \frac{\omega_0}{Q} &= \frac{R}{L} \\ \Leftrightarrow \frac{1}{Q\sqrt{LC}} &= \frac{R}{L} \\ \Leftrightarrow Q &= \frac{L}{R\sqrt{LC}} \\ \Leftrightarrow \boxed{Q = \frac{1}{R} \sqrt{\frac{L}{C}}} \end{aligned} \left. \begin{array}{l} \\ \\ \end{array} \right\} \begin{array}{l} \omega_0 = \frac{1}{\sqrt{LC}} \\ \text{On isole } Q \\ L = \sqrt{L^2} \end{array}$$

$$\Delta > 0 \Leftrightarrow \frac{\omega_0^2}{Q^2} (1 - 4Q^2) > 0 \Leftrightarrow 4Q^2 < 1 \Leftrightarrow Q < \frac{1}{2}$$

$Q > 1/2$: régime **pseudo-périodique**, racines complexes et oscillations décroissantes ;

$Q = 1/2$: régime **critique**, racine double réelle ;

$Q < 1/2$: régime **apériodique**, racines réelles et décroissance exponentielle sans oscillation.

/4 3

$$\begin{aligned}
 r_{\pm} &= \frac{-\frac{\omega_0}{Q} \pm j\sqrt{-\Delta}}{2} \\
 \Leftrightarrow r_{\pm} &= -\frac{\omega_0}{2Q} \pm \frac{j}{2} \sqrt{\frac{\omega_0^2}{Q^2} (4Q^2 - 1)} \\
 \Leftrightarrow r_{\pm} &= -\frac{\omega_0}{2Q} \pm j \frac{\omega_0}{2Q} \sqrt{4Q^2 - 1} \\
 \Leftrightarrow r_{\pm} &= -\frac{\omega_0}{2Q} \pm j\Omega
 \end{aligned}
 \left. \begin{array}{l} \text{On injecte } \Delta \\ \text{On extrait } \frac{\omega_0}{Q} \\ \text{On définit } \Omega \end{array} \right\}$$

d'où la définition de Ω :

$$\Omega = \frac{\omega_0}{2Q} \sqrt{4Q^2 - 1}$$

Ensuite, avec la forme générale de la solution on a

$$u(t) = \exp\left(-\frac{\omega_0}{2Q}t\right) [A \cos(\Omega t) + B \sin(\Omega t)]$$

On remarque donc qu'on peut assimiler le terme à l'intérieur de l'exponentielle comme l'inverse d'un temps, c'est-à-dire qu'on définit τ comme la partie réelle des racines :

$$\tau = \frac{2Q}{\omega_0}$$

/9 4 On a donc

$$u(t) = e^{-t/\tau} [A \cos(\Omega t) + B \sin(\Omega t)]$$

◇ On trouve A avec la première condition initiale (condensateur initialement chargé et tension condensateur continue) :

$$u(0) = u_0 = 1 [A \cdot 1 + B \cdot 0] = A \Rightarrow \boxed{A = u_0}$$

◇ On trouve B avec la seconde CI (il n'y a pas de courant avant la fermeture de K et courant continu dans la bobine) :

$$\begin{aligned}
 \frac{du}{dt} &= -\frac{\omega_0}{2Q} \exp\left(-\frac{\omega_0}{2Q}t\right) \times [A \cos(\Omega t) + B \sin(\Omega t)] + \exp\left(-\frac{\omega_0}{2Q}t\right) [-A\Omega \sin(\Omega t) + B\Omega \cos(\Omega t)] \\
 \Rightarrow \frac{du}{dt}(0) &= -\frac{\omega_0}{2Q}A + \Omega B = 0 \\
 \Leftrightarrow \boxed{B = \frac{\omega_0}{2Q\Omega}u_0}
 \end{aligned}$$

Ainsi,

$$u(t) = u_0 e^{-t/\tau} \left[\cos(\Omega t) + \frac{\omega_0}{2Q\Omega} \sin(\Omega t) \right]$$

/5 5 On commence par représenter le circuit en ajoutant en parallèle de C la résistance R_0 et la capacité C_0 .

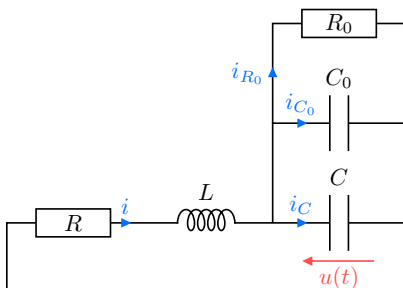


FIGURE 3.1 – Circuit avec oscilloscope.

Loi des nœuds :

$$\begin{aligned}
 i &= i_{R_0} + i_{C_0} + i_C \\
 \Leftrightarrow i &= \frac{u}{R_0} + (C + C_0) \frac{du}{dt}
 \end{aligned}
 \left. \begin{array}{l} i_C = C \frac{du}{dt} \\ i_{C_0} = C_0 \frac{du}{dt} \\ i_{R_0} = \frac{u}{R_0} \end{array} \right\}$$

Dans la loi des mailles,

$$\begin{aligned}
 u_L + u_R + u &= 0 \\
 \Leftrightarrow L \frac{di}{dt} + Ri + u &= 0 \\
 \Leftrightarrow \frac{L}{R_0} \frac{du}{dt} + L(C + C_0) \frac{d^2u}{dt^2} + \frac{R}{R_0} u + R(C + C_0) \frac{du}{dt} + u &= 0 \\
 \Leftrightarrow L(C + C_0) \frac{d^2u}{dt^2} + \left(\frac{L}{R_0} + RC + RC_0 \right) \frac{du}{dt} + \left(1 + \frac{R}{R_0} \right) u &= 0
 \end{aligned}
 \left. \begin{array}{l} u_L = L \frac{di}{dt} \\ u_R = Ri \\ i = \frac{u}{R_0} + (C + C_0) \frac{du}{dt} \end{array} \right\} \text{On factorise}$$

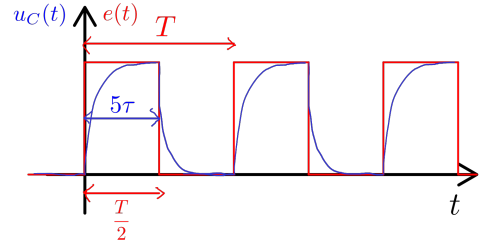
/7 6 Pour que l'oscilloscope ait le moins d'influence possible sur les oscillations, il faut que les coefficients de l'équation différentielle précédente diffèrent le moins possible de ceux de l'équation différentielle (3.1) :

- ◇ $C \gg C_0$; les capacités utilisées en T.P. sont de l'ordre du nF ou du μF . Comme $C_0 = 11 \text{ pF}$, cette condition est bien vérifiée ;
- ◇ $R \ll R_0$; les résistances utilisées en T.P. sont de l'ordre du $\text{k}\Omega$. Comme $R_0 = 1,0 \text{ M}\Omega$, cette condition est bien vérifiée ;
- ◇ $\frac{L}{R_0} \ll RC$ soit $R_0 \gg \frac{L}{RC} \approx 10^4 \Omega$; cette condition est bien vérifiée.

- /4 [7] En remarquant que $\cos(\Omega(t+T)) = \cos(\Omega t + 2\pi) = \cos(\Omega t)$, on montre facilement que $d_m = \ln\left(\exp\left\{\frac{\Omega_0 m T}{2Q}\right\}\right)$. On obtient donc : $d_m = \frac{\omega_0 m T}{2Q}$. En remplaçant T par $\frac{2\pi}{\Omega}$ où $\Omega = \frac{\omega_0}{Q} \sqrt{4Q^2 - 1}$, il vient :

$$d_m = \frac{2\pi m}{\sqrt{4Q^2 - 1}}$$

- /2 [8] Pour observer les oscillations il faut que la demi-période du signal délivré par le G.B.F. soit égale à quelques τ . En effet, le régime permanent est atteint au bout d'approximativement 5τ . Une représentation avec le circuit RC est proposée ci-contre.



- /3 [9] On lit graphiquement $u(0) = 4,0V$ et $u(2T) = 1,4V$. On peut alors calculer $d_2 = \ln \frac{u(0)}{u(2T)}$.

Comme $d_2 = \frac{4\pi}{\sqrt{4Q^2 - 1}}$, on en déduit : $Q = \sqrt{\frac{1}{4} + 4\left(\frac{\pi}{d_2}\right)^2}$. Application numérique : $Q = 6,0$

- /4 [10] Dans le cas où $R = 0$, le circuit est non dissipatif donc l'énergie emmagasinée dans le condensateur et la bobine reste constante. On l'évalue facilement en $t = 0$:

$$\mathcal{E}(t = 0) = \frac{Cu_0^2}{2} \Rightarrow \langle \mathcal{E} \rangle = \frac{Cu_0^2}{2}$$

- /9 [11] Il faut évaluer l'énergie emmagasinée par le condensateur et la bobine à l'instant t :

$$\mathcal{E}(t) = \frac{Cu^2(t)}{2} + \frac{Li^2(t)}{2}$$

Pour $Q \gg 1$, on a $\Omega \approx \omega_0$, l'expression de $u(t)$ devient :

$$\begin{aligned} u(t) &= u_0 e^{-\frac{t}{\tau}} \left(\cos(\omega t) + \frac{\omega_0}{2Q\omega} \sin(\omega t) \right) \\ \Leftrightarrow u(t) &\approx u_0 e^{-\frac{t}{\tau}} \left(\cos(\omega_0 t) + \frac{1}{2Q} \sin(\omega_0 t) \right) \\ \Leftrightarrow u(t) &\approx u_0 e^{-\frac{t}{\tau}} \cos(\omega_0 t) \\ \Rightarrow i(t) &= -Cu_0 e^{-\frac{t}{\tau}} \left(\omega_0 \sin(\omega_0 t) + \frac{1}{\tau} \cos(\omega_0 t) \right) \\ \Rightarrow i(t) &\approx -Cu_0 \omega_0 \sin(\omega_0 t) e^{-\frac{t}{\tau}} \end{aligned} \quad \left. \begin{array}{l} \Omega \approx \omega_0 \\ Q \gg 1 \Leftrightarrow \frac{1}{Q} \approx 0 \\ i(t) = C \frac{du}{dt} \\ \frac{1}{\tau} = \frac{\omega_0}{2Q} \ll \omega_0 \end{array} \right\}$$

or $\mathcal{E}(t) = \frac{Cu^2(t)}{2} + \frac{Li^2(t)}{2}$ On injecte

$$\Leftrightarrow \mathcal{E}(t) = \frac{1}{2} Cu_0^2 e^{-\frac{2t}{\tau}}$$

En une pseudo-période T , l'énergie décroît de la quantité :

$$\begin{aligned} \Delta_T \mathcal{E} &= \mathcal{E}(t) - \mathcal{E}(t+T) \\ \Leftrightarrow \Delta_T \mathcal{E} &= \frac{1}{2} Cu_0^2 e^{-\frac{2t}{\tau}} (1 - e^{-\frac{2T}{\tau}}) \\ \Leftrightarrow \Delta_T \mathcal{E} &= \frac{1}{2} Cu_0^2 e^{-\frac{\omega_0 t}{Q}} (1 - e^{-\frac{\omega_0 T}{Q}}) \\ \Leftrightarrow \Delta_T \mathcal{E} &= \frac{1}{2} Cu_0^2 e^{-\frac{\omega_0 t}{Q}} (1 - e^{-\frac{2\pi}{Q}}) \\ \Leftrightarrow \Delta_T \mathcal{E} &\underset{Q \rightarrow \infty}{\sim} \frac{1}{2} Cu_0^2 \underbrace{e^{-\frac{\omega_0 t}{Q}}}_{\approx 1} \left(\chi - \left(\chi - \frac{2\pi}{Q} \right) \right) \\ \Leftrightarrow \Delta_T \mathcal{E} &\underset{Q \rightarrow \infty}{\sim} \frac{2\pi}{Q} \langle \mathcal{E} \rangle \end{aligned} \quad \left. \begin{array}{l} \tau = \frac{2Q}{\omega_0} \\ \Omega \approx \omega_0 \text{ et } \Omega T = 2\pi \\ e^{-\frac{2\pi}{Q}} \underset{Q \rightarrow \infty}{\sim} 1 - \frac{2\pi}{Q} \end{array} \right\} \text{On simplifie}$$

Or, l'énergie dissipée par effet JOULE en une pseudo-période correspond à l'énergie perdue par L et C pendant cette durée donc $\mathcal{E}_J = \mathcal{E}(t) - \mathcal{E}(t + T)$. Ainsi,

$$\mathcal{E}_J \approx \frac{2\pi}{Q} \langle \mathcal{E} \rangle$$

/58 P2 Assemblages de ressorts

A Assemblage en série

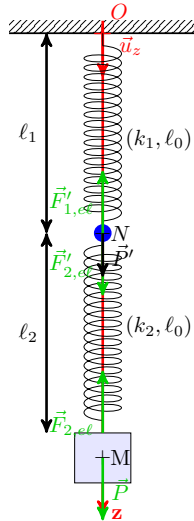


FIGURE 3.2 – Assemblages en série

/4 1

◇ BDF :

Poids $\vec{P} = mg \vec{u}_z$

Ressort 2 $\vec{F}_{2, \text{el}} = -k_2(\ell_2 - \ell_0) \vec{u}_z$

En effet, si on suppose que le ressort est étiré, il exerce sur la masse une force vers le haut, donc selon $-\vec{u}_z$. Or dans ce cas, $\Delta\ell_2 = \ell_2 - \ell_0 > 0$ et l'expression précédente avec le signe moins fournit bien une force orientée selon $-\vec{u}_z$. Voir Figure 3.2

/3 2 À l'équilibre, la somme des forces extérieures appliquées à la masse est nulle :

$$\begin{aligned} \vec{F}_{2, \text{el}} + \vec{P} &= \vec{0} \\ \Leftrightarrow -k_2(\ell_{2, \text{eq}} - \ell_0) \vec{u}_z + mg \vec{u}_z &= \vec{0} && \left. \begin{array}{l} \text{On remplace} \\ \text{On multiplie par } \cdot \vec{u}_z \end{array} \right\} \\ \Leftrightarrow -k_2(\ell_{2, \text{eq}} - \ell_0) + mg &= 0 && \left. \begin{array}{l} \text{On isole} \\ \text{Calcul} \end{array} \right\} \\ \Leftrightarrow \boxed{\ell_{2, \text{eq}} = \ell_0 + \frac{mg}{k_2}} &&& \\ \text{A.N. : } \underline{\ell_{2, \text{eq}} = 15 \text{ cm}} &&& \end{aligned}$$

/6 3

◇ BDF :

Poids $\vec{P} = m'g \vec{u}_z$

Ressort 2 $\vec{F}'_{2, \text{el}} = k_2(\ell_2 - \ell_0) \vec{u}_z$

Ressort 1 $\vec{F}'_{1, \text{el}} = -k_1(\ell_1 - \ell_0) \vec{u}_z$

En effet, si on suppose que le ressort 2 est étiré, il exerce sur la masse une force vers le bas, donc selon $+\vec{u}_z$. Or dans ce cas, $\Delta\ell_2 = \ell_2 - \ell_0 > 0$ et l'expression précédente avec le signe plus fournit bien une force orientée selon $+\vec{u}_z$. La justification du signe de la force $\vec{F}'_{1, \text{el}}$ est identique à celle de la question 1.

/4 [4] À l'équilibre, la somme des forces extérieures appliquées à la masse est nulle :

$$\begin{aligned}
 \vec{F}'_{1,el} + \vec{F}'_{2,el} + \vec{P}' &= \vec{0} \Leftrightarrow -k_1(\ell_{1,eq} - \ell_0) \vec{u}_z + k_2(\ell_{2,eq} - \ell_0) \vec{u}_z + m'g \vec{u}_z = \vec{0} \\
 &\Leftrightarrow -k_1(\ell_{1,eq} - \ell_0) + k_2(\ell_{2,eq} - \ell_0) + m'g = 0 \\
 &\Leftrightarrow k_1(\ell_{1,eq} - \ell_0) = k_2(\ell_{2,eq} - \ell_0) + m'g \\
 &\Leftrightarrow \ell_{1,eq} = \ell_0 + \frac{k_2(\ell_{2,eq} - \ell_0) + m'g}{k_1} \\
 &\Leftrightarrow \boxed{\ell_{1,eq} = \ell_0 + \frac{(m + m')g}{k_1}} \quad \left. \vphantom{\frac{k_2(\ell_{2,eq} - \ell_0) + m'g}{k_1}} \right) ?? \Rightarrow k_2(\ell_{2,eq} - \ell_0) = mg
 \end{aligned}$$

/2 [5] Du point de vue du ressort 1, tout se passe comme si on avait accroché une masse de valeur $m + m'$. En effet, pour le ressort, que cette masse soit d'un seul tenant ou constituée de deux masses (et un ressort de masse nulle) ne change rien.

/4 [6] Dans la configuration établie par l'énoncé, on a $z = \ell_1 + \ell_2$. À l'équilibre, on a alors :

$$z_{eq} = \ell_{1,eq} + \ell_{2,eq} = \ell_0 + \frac{(m + m')g}{k_1} + \ell_0 + \frac{mg}{k_2} \quad \text{soit} \quad \boxed{z_{eq} = 2\ell_0 + \frac{(m + m')g}{k_1} + \frac{mg}{k_2}}$$

En tenant compte d'une masse nulle pour le point N , on obtient :

$$\boxed{z_{eq} = 2\ell_0 + \left(\frac{1}{k_1} + \frac{1}{k_2}\right) mg}$$

/3 [7] Le cas d'un seul ressort vertical donne :

$$z_{eq} = \ell_0 + \frac{1}{K} mg$$

En identifiant les deux formules terme à terme, on a :

$$\boxed{\ell_0 = 2\ell_0} \quad \text{et} \quad \frac{1}{K} = \frac{1}{k_1} + \frac{1}{k_2} \quad \text{soit} \quad \boxed{K = \frac{k_1 k_2}{k_1 + k_2}}$$

/2 [8] On calcule K avec les valeurs fournies : $K = 6,7 \text{ N} \cdot \text{m}^{-1}$. C'est trop faible.

B Assemblage en parallèle

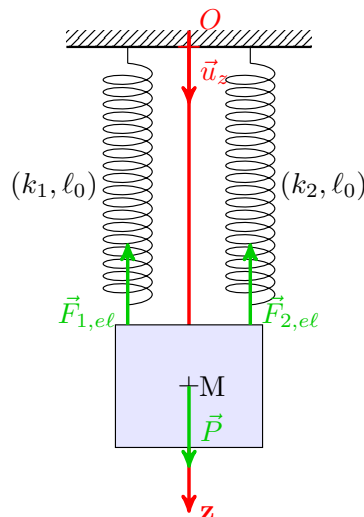


FIGURE 3.3 – Assemblages en parallèle

/7 [9]

◇ BDF :

$$\begin{aligned}
 \text{Poids} \quad & \vec{P} = mg \vec{u}_z \\
 \text{Ressort 1} \quad & \vec{F}'_{1,el} = -k_1(\ell - \ell_0) \vec{u}_z \\
 \text{Ressort 2} \quad & \vec{F}'_{2,el} = -k_2(\ell - \ell_0) \vec{u}_z
 \end{aligned}$$

On a tenu compte du fait qu'ici $\ell_2 = \ell_1 = \ell$ et on a mis le signe des forces en accord avec ce qui a déjà été établi précédemment.

/10 10

- ◇ **Système** : {point M} de masse m
- ◇ **Référentiel** : \mathcal{R}_{lab} supposé galiléen
- ◇ **Repère** : (O, \vec{u}_z) avec \vec{u}_z vers le bas
- ◇ **Repérage** :

$$\begin{aligned}\overrightarrow{OM}(t) &= z \vec{u}_z \\ \vec{v}(t) &= \dot{z} \vec{u}_z \\ \vec{a}(t) &= \ddot{z} \vec{u}_z\end{aligned}$$

On pose $\omega_0 = \sqrt{\frac{k_1 + k_2}{m}}$ et $z_{\text{eq}} = \ell_0 + \frac{mg}{k_1 + k_2}$:

◇ **PFD** :

$$\begin{aligned}m\vec{a} &= \vec{P} + \vec{F}_{1,\text{el}} + \vec{F}_{2,\text{el}} \\ \Leftrightarrow m\ddot{z} &= -k_1(z - \ell_0) - k_2(z - \ell_0) + mg \\ \Leftrightarrow m\ddot{z} + (k_1 + k_2)z &= (k_1 + k_2)\ell_0 + mg \\ \Leftrightarrow \ddot{z} + \frac{k_1 + k_2}{m}z &= \frac{k_1 + k_2}{m} \left(\ell_0 + \frac{mg}{k_1 + k_2} \right)\end{aligned}$$

$\left. \begin{array}{l} \cdot \vec{u}_z \text{ et } \ell = z \\ \text{On simplifie} \\ \text{Forme canonique} \end{array} \right\}$

$$\ddot{z} + \omega_0^2 z = \omega_0^2 z_{\text{eq}}$$

/2 11 On a déjà traité le cas d'un seul ressort dans la première partie du sujet. On constate qu'on a ici exactement la même équation que pour un seul ressort avec $\ell_0 = \ell_0$ et $K = k_1 + k_2$.

/2 12 Avec cet assemblage, l'étudiant-e obtient un système équivalent à un ressort de raideur $K = 30 \text{ N}\cdot\text{m}^{-1}$, soit une raideur deux fois trop élevée.

C Assemblage complexe

- /9 13 ◇ l'assemblage en série donne ici une raideur deux fois trop élevée ;
- ◇ l'assemblage en parallèle peut permettre de diviser par deux la raideur.

En effet, dans la formule obtenue pour l'assemblage en série, on avait $K = \frac{k_1 k_2}{k_1 + k_2}$. Avec $k_1 = k_2$, cette formule devient $K = \frac{k_1^2}{2k_1} = \frac{k_1}{2}$. Un assemblage série de deux ressorts identiques permet bien de diviser par deux la raideur.

On peut donc envisager le montage suivant : on fabrique deux assemblages en parallèle identiques, chacun avec un ressort de raideur $k_1 = 10 \text{ N}\cdot\text{m}^{-1}$ et un ressort de raideur $k_2 = 20 \text{ N}\cdot\text{m}^{-1}$. Ces assemblages sont chacun équivalents à un ressort de raideur $k_3 = 30 \text{ N}\cdot\text{m}^{-1}$ d'après les résultats précédents.

On assemble ces deux ressorts équivalents identiques en série et on divise alors par deux la raideur k_3 . La raideur équivalente totale k_4 est alors bien de la valeur recherchée ($15 \text{ N}\cdot\text{m}^{-1}$).

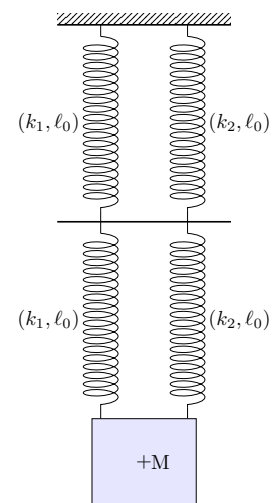


FIGURE 3.4 — Assemblage complexe.