

Examen national 2021 :
Session rattrapage

Chimie :

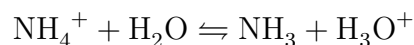
Exercice 01 :

Partie 1 :

Quelques réactions avec l'ion ammonium :

1. Étude d'une solution aqueuse de chlorure d'ammonium :

1.1. Équation de la réaction :



1.2. Dressons tableau d'avancement :

	NH_4^+	+	H_2O	$\rightleftharpoons$	H_3O^+	+	NH_3
État initial	CV		Excès		0		0
État en cours	$CV - x$		Excès		x		x
État final	$CV - x_f$		Excès		x_f		x_f

On a $\tau = \frac{x_f}{x_m}$ où $x_m = CV$ (l'eau est en excès).

On a ainsi :

$$\sigma = \lambda_1[\text{NH}_4^+] + \lambda_2[\text{H}_3\text{O}^+] + \lambda_3[\text{Cl}^-]$$

Or :

$$\begin{cases} [\text{NH}_4^+] = \frac{CV - x_f}{V} = C - \frac{x_f}{V} \\ [\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{x_f}{V} \\ [\text{Cl}^-] = C \end{cases}$$

Donc :

$$\begin{aligned} \sigma &= \lambda_1 \left(C - \frac{x_f}{V} \right) + \lambda_2 \frac{x_f}{V} + \lambda_3 C \\ &= \frac{x_f}{V} (\lambda_2 - \lambda_1) + C (\lambda_3 + \lambda_1) \\ \sigma - C (\lambda_3 + \lambda_1) &= \frac{x_f}{V} (\lambda_2 - \lambda_1) \\ x_f &= \frac{\sigma V}{\lambda_2 - \lambda_1} - CV (\lambda_3 + \lambda_1) \\ \tau &= \frac{\sigma / C - (\lambda_3 + \lambda_1)}{\lambda_2 - \lambda_1} \\ \tau &\stackrel{\text{A.N}}{=} 0,03\% \end{aligned}$$

1.3. L'expression de K_A :

On a :

$$K_A = \frac{[\text{NH}_3][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{NH}_4^+]}$$

Avec :

$$\begin{cases} [\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{NH}_3] = \tau C \\ [\text{NH}_4^+] = C - [\text{NH}_3] = C(1 - \tau) \end{cases}$$

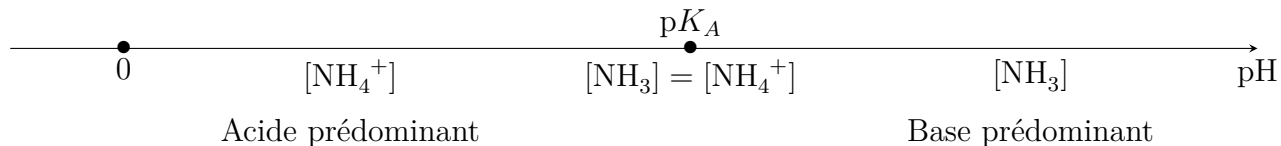
Donc :

$$K_A = \frac{\tau^2 C}{1 - \tau} \stackrel{\text{A.N}}{=} 6,12 \times 10^{-10}$$

Par suite :

$$\text{p}K_A = -\log K_A \stackrel{\text{A.N}}{=} 9,2$$

1.4. Le diagramme de prédominance :

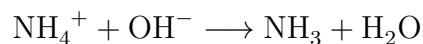


1.5. Vrai ou Faux ?

- Le taux d'avancement de la réaction augmente Vrai
- Le quotient de la réaction à l'équilibre $Q_{r,\text{eq}}$ de la réaction reste constant Vrai
- L'avancement à l'équilibre ne varie pas Faux
- Le $\text{p}K_A$ diminue Faux

2. Dosage des ions ammonium dans un médicament :

2.1 Équation de la réaction :



2.2 La constante d'équilibre K :

$$\begin{aligned} K &= \frac{[\text{NH}_3]}{[\text{NH}_4^+][\text{OH}^-]} \\ &= \frac{[\text{NH}_3][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{NH}_4^+]} \times \frac{1}{[\text{OH}^-][\text{H}_3\text{O}^+]} \\ &= \frac{K_A}{K_e} \\ &\stackrel{\text{A.N}}{=} 10^{4,8} \end{aligned}$$

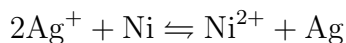
2.3 D'après la relation d'équilibre :

$$\begin{aligned} C_A V_A &= C_B V_{B_{\text{eq}}} \\ C_A &= \frac{C_B V_{B_{\text{eq}}}}{V_A} \\ C_m &= \frac{C_B V_{B_{\text{eq}}}}{V_A} \times M \\ C_m &\stackrel{\text{A.N}}{=} 1,5 \text{ g/L} \end{aligned}$$

Donc l'indication portée sur le médicament est vérifiée.

Partie 2 :
Étude de la pile nickel-argent :

2.1 L'équation de la réaction :



2.2. Dressons tableau d'avancement :

	2Ag^+	$+$	Ni	$\rightleftharpoons$	Ni^{2+}	$+$	Ag
État initial	n_1		n_2		n_3		n_4
État en cours	$n_1 - 2x$		$n_2 - x$		$n_3 + x$		$n_4 + 2x$
État final	$n_1 - 2x_f$		$n_2 - x_f$		$n_3 + x_f$		$n_4 + 2x_f$

Le réactif limitant :

$$\begin{cases} [\text{Ag}^+]V - 2x_m = 0 \\ \frac{n}{M} - x_m = 0 \end{cases} \iff \begin{cases} x_{m1} = 2,5 \times 10^{-2} \text{ mol} \\ x_{m2} = 10^{-2} \text{ mol} \end{cases}$$

Le réactif limitant est donc Ag^+ avec : $x_m = 10^{-2} \text{ mol}$.

Et on a :

$$\begin{aligned} n(e^-) &= 2x_m \\ \frac{Q_m}{\mathcal{F}} &= 2x_m \\ Q_m &= 2x_m \mathcal{F} \\ Q_m &\stackrel{\text{A.N}}{=} 9650 \text{ C} \end{aligned}$$

2.3. Trouvons la nouvelle concentration de Ni^{2+} :

On a :

$$I\Delta t = \underbrace{n(e^-)}_{=2x_f} \mathcal{F} \iff x_f = \frac{I\Delta t}{2\mathcal{F}}$$

Donc :

$$x_f \stackrel{\text{A.N}}{=} 0,93 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

Par suite :

$$[\text{Ni}^{2+}]_f = \frac{n_3 + x_f}{V} \stackrel{\text{A.N}}{=} 1,93 \times 10^{-1} \text{ mol/L}$$

Physique :

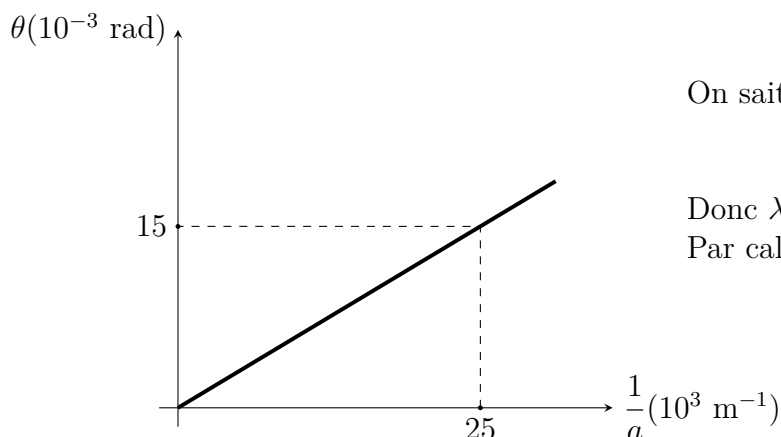
Exercice 02 :

1. Faux, l'onde lumineuse est une onde électromagnétique.
2. La condition sur a pour avoir le phénomène de diffraction est : $10\lambda \leq a \leq 100\lambda$
3. Vrai ou Faux ?
 - a. La lumière est une onde transversale, dont la célérité est la même dans tout milieu transparent
Faux
 - b. La lumière monochromatique d'un laser est constituée de radiations d'une seule longueur d'onde
mais de plusieurs fréquences différentes Faux

- c. La dispersion de la lumière blanche par un prisme montre que l'indice de réfraction du milieu varie avec la fréquence Vrai
- d. Le vide est parfaitement non dispersif Vrai

4. Diffraction d'une onde monochromatique :

4.1. Déterminons la longueur d'onde λ graphiquement :



On sait que :

$$\theta = \frac{\lambda}{a}$$

Donc λ est la pente de la courbe ci jointe :

Par calcul simple on obtient :

$$\lambda = \frac{15 \times 10^{-3}}{25 \times 10^3} = 600 \text{ nm}$$

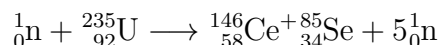
4.2. Déterminons le nouveau diamètre a_1 :

On sait que :

$$\begin{aligned} \theta &= \frac{\lambda}{a_1} = \frac{L}{2D} \iff a_1 = \frac{2\lambda D}{L} \\ &\iff a_1 \stackrel{\text{A.N}}{=} 60 \mu\text{m} \end{aligned}$$

Exercice 03 :

1. L'équation de la réaction nucléaire :



2. Calculons $|\Delta E|$ en joule :

$$\begin{aligned} |\Delta E| &= |m(\text{Ce}) + m(\text{Se}) + 4m_{\text{n}} - m(\text{U})| \times 931,5 \times 1,6022 \times 10^{-13} \\ &\stackrel{\text{A.N}}{=} 2,65^{-11} \text{ J} \end{aligned}$$

3. Commençons d'abord par déterminer le nombre de noyaux présents dans 1 Kg :

$$N = \frac{m}{m(\text{U})}$$

On sait que l'échantillon est activé à 5% donc :

$$\begin{aligned} E &= \frac{5}{100} \times N \times |\Delta E| \\ &\stackrel{\text{A.N}}{=} 3,38 \times 10^{12} \text{ J} \end{aligned}$$

4. Déterminons la masse utilisée par le réacteur pendant un an :

On a :

$$r = \frac{P_e}{P_N} \iff P_N = \frac{P_e}{r} \stackrel{\text{A.N}}{=} 4264,7 \text{ MW}$$

Donc :

$$E = P_N \underbrace{\Delta t}_{1 \text{ an}}$$

On sait que :

$$\begin{aligned} 1 \text{ Kg} &\longrightarrow 3,38 \times 10^{12} \text{ J} \\ m &\longrightarrow E \end{aligned}$$

Alors par application du principe de proportionnalité (règle à 3) :

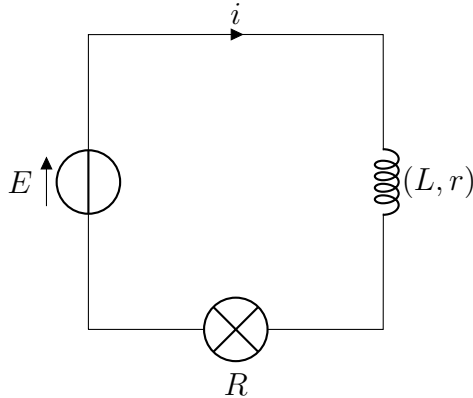
$$\begin{aligned} m &= \frac{P_N \Delta t}{E} \\ &\stackrel{\text{A.N.}}{=} 4 \times 10^{-2} \text{ Kg} \end{aligned}$$

Exercice 04 :

1. Éveil lumière :

1.1 L'équation différentielle vérifiée par u :

D'après la loi des mailles, on a :



$$E = u + u_L$$

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

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

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

$$\frac{R}{R + r} E = u + \frac{L}{R + r} \frac{du}{dt}$$

Par suite :

$$\frac{R}{L} E = \frac{du}{dt} + (R + r)u$$

1.2. Déterminons r et L :

On a graphiquement : $U_m = 3,6 \text{ V}$, or $U = RI_m \iff$

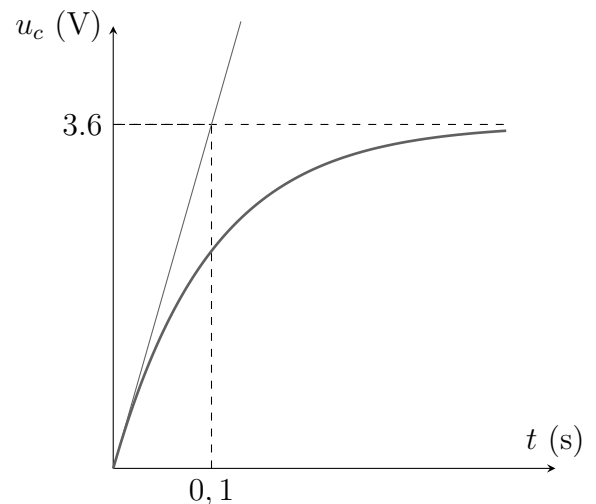
$$I_m \stackrel{\text{A.N.}}{=} 0,9 \text{ A}$$

D'où :

$$E = (R + r)I_m \iff r = \frac{E}{I} - R \stackrel{\text{A.N.}}{=} 6 \Omega$$

Et on a aussi d'après le graphe : $\tau = 0,1 \text{ s}$ Donc :

$$\tau = \frac{L}{R + r} \iff L = \tau(R + r) \stackrel{\text{A.N.}}{=} 1 \text{ H}$$



1.3. Dans la suite on a l'expression de $u = u_m (1 - \exp(-\frac{t}{\tau}))$.

1.3.1. On a la puissance électrique reçue par la lampe est :

$$P = \frac{98,01}{100} P_m$$

$$\frac{u^2}{R} = \frac{98,01}{100} \frac{u_m^2}{R}$$

$$u = \sqrt{\frac{98,01}{100}} u_m$$

$$u = \frac{99}{100} u_m$$

Donc pour réveiller une personne la lumière est suffisante lorsque :

$$u = 0,99 u_m$$

1.3.2. Déterminons le temps t_R nécessaire pour permettre le réveil :

On sait que :

$$u_m (1 - e^{-t_R/\tau}) = 0,99 u_m \iff 1 - e^{-t_R/\tau} = 0,99$$

$$\iff e^{-t_R/\tau} = 1 - 0,99$$

$$\iff -\frac{t_R}{\tau} = \ln(0,01)$$

$$\iff t_R = -\tau \ln(0,01)$$

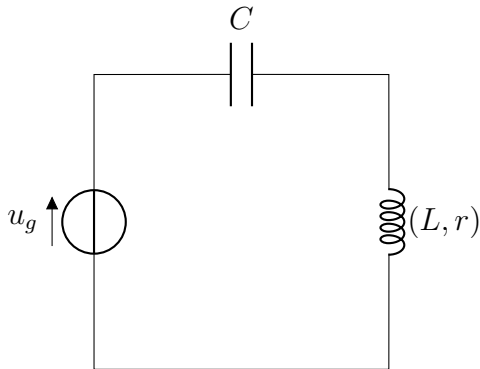
$$\iff t_R \stackrel{\text{A.N}}{=} 0,46 \text{ s}$$

Et c'est le temps nécessaire.

1.3.3. On a trouvé que $t_R \propto \tau = L/(R + r)$, donc pour prolonger la durée t_R , il suffit donc de diminuer $R + r$ ou bien d'augmenter L .

2. Étude d'un circuit LC :

2.1. Déterminons k pour que l'oscillateur soit entretenue :



$$u_c + u_L = u_g$$

$$u_c + L \frac{di}{dt} + ri = ki$$

$$u_c + L \frac{di}{dt} = (k - r)i$$

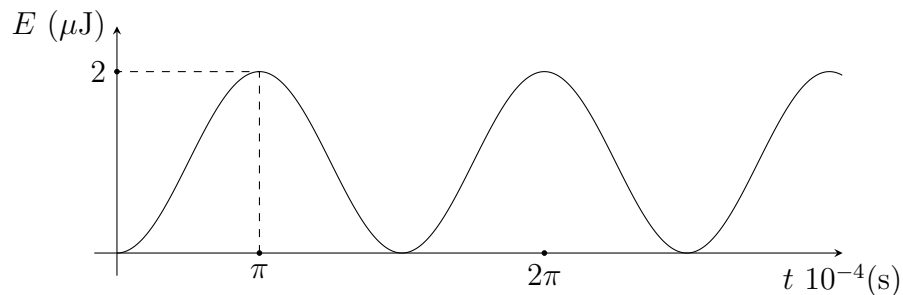
Alors pour que le système soit entretenue, il faut que :

$$(k - r)i = 0 \iff k = r = 6 \Omega$$

2.2. On sait que :

$$E_T = \frac{1}{2} L I_m^2 \iff I_m = \sqrt{\frac{2E_T}{L}} \stackrel{\text{A.N}}{=} 2 \text{ mA}$$

2.3. On a le graphe suivant :



Déterminons I_m :

$$E_T = \frac{1}{2} L I_m^2 \iff I_m = \sqrt{\frac{2E_T}{L}} \stackrel{\text{A.N}}{=} 2 \text{ mA}$$

Déterminons C : On sait que $T = 2T_0$, donc :

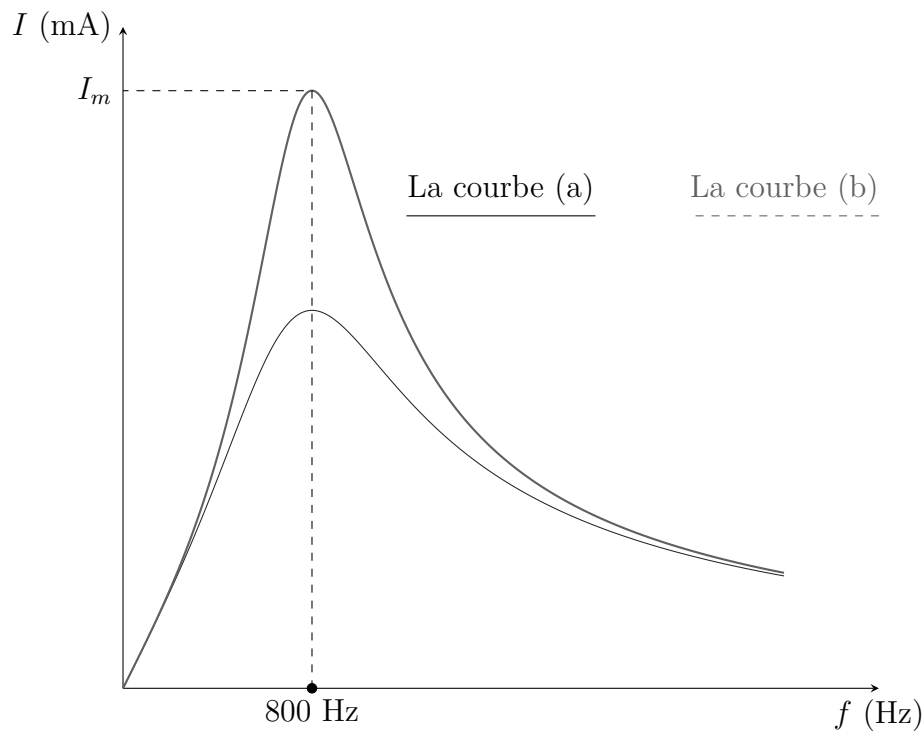
$$\begin{aligned} 2T_0 = 2\pi\sqrt{LC} &\iff 4\pi \times 10^{-4} = 2\pi\sqrt{LC} \\ &\iff C \stackrel{\text{A.N}}{=} 40 \text{ nF} \end{aligned}$$

Déterminons Q_m :

$$Q_m = I_m \frac{2\pi}{T_0} \stackrel{\text{A.N}}{=} 10^{-1} \text{ C}$$

3. Oscillateur en régime forcé :

3.1. On a le graphe suivant :



Généralement à la résonance on a :

$$I_r = \frac{U}{R}$$

Donc pour la résistance la plus faible, l'intensité de courant est plus grand.

La courbe (b) est celle de R_1 (on rappelle que $R_1 < R_2$).

3.2. Graphiquement la fréquence de résonance $f_r = 800 \text{ Hz}$.

3.3. Graphiquement on a $\frac{I_m}{\sqrt{2}} \stackrel{\text{A.N}}{=} 4,2 \text{ mA}$, donc par projection on trouve que $\Delta f = 180 \text{ Hz}$, donc le facteur de qualité est :

$$Q = \frac{f}{\Delta f} \stackrel{\text{A.N}}{=} 4,44$$

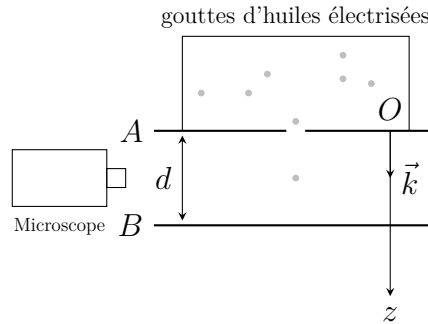
3.4. Calculons R_1 :

$$R_1 = \frac{U}{I} \stackrel{\text{A.N}}{=} 10^3 \Omega$$

Exercice 05 :

Partie 1 :

L'expérience de Millikan :



1. Calcul du rayon de la gouttelette d'huile :

1.1. Trouvons l'équation différentielle :

On rappelle que :

$$m = \rho_H V_S \quad \text{et} \quad V_s = \frac{4}{3} \pi r^3$$

Par application de la relation fondamentale de la dynamique, on a :

$$\begin{aligned} \sum \vec{F} = m\vec{a} &\iff \vec{P} + \vec{F}_A + \vec{f} = m\vec{a} \\ &\iff m\vec{g} - \rho_A V_s \vec{g} - 6\pi\eta r \vec{v} = m\vec{a} \\ &\iff mg - \rho_A V_s g - 6\pi\eta r v = m \frac{dv}{dt} \quad (\text{Projection sur } (Oz)) \\ &\iff m \frac{dv}{dt} + 6\pi\eta r v = -\rho_A V_s g + mg \\ &\iff \frac{dv}{dt} + \frac{6\pi\eta r}{m} v = -\frac{\rho_A V_s g}{m} + g \\ &\iff \frac{dv}{dt} + \frac{9\eta}{2\rho_H r^2} v = g \left(1 - \frac{\rho_A}{\rho_H} \right) \end{aligned}$$

D'où l'équation différentielle demandée.

1.2. L'expression de la vitesse limite v_l :

Lorsque $v = v_l$, on a :

$$\underbrace{\frac{dv_l}{dt}}_{=0} + \frac{9\eta}{2\rho_H r^2} v_l = g \left(1 - \frac{\rho_A}{\rho_H} \right) \iff v_l = \frac{2g\rho_H r^2}{9\eta} \left(1 - \frac{\rho_A}{\rho_H} \right)$$

Donc :

$$v_l = \frac{2gr^2(\rho_H - \rho_A)}{9\eta}$$

1.3. Calculons le rayon r :

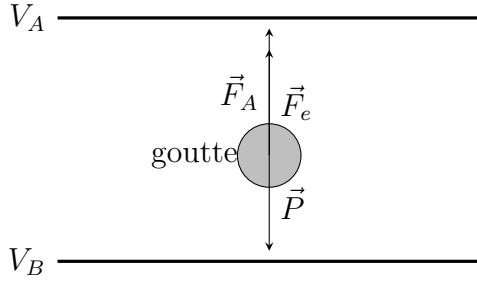
On a :

$$r = \sqrt{\frac{9\eta v_l}{2g(\rho_H - \rho_A)}} \stackrel{\text{A.N}}{=} 3,6 \mu\text{m}$$

2. Calcul de la charge de la gouttelette d'huile électrisée :

2.1. L'expression de q :

Pour une tension $U_0 = 3,1 \text{ KV}$, la charge est en équilibre :



Par application du PFD, on trouve :

$$m\vec{g} = q\vec{E} + \rho_A V_S \vec{g}$$

$$mg = |q|E + \rho_A V_S g$$

$$|q| \frac{U_0}{d} = \rho_H V_S g - \rho_A V_S g$$

$$|q| = \frac{4d(\rho_H - \rho_A)g\pi r^3}{3U_0}$$

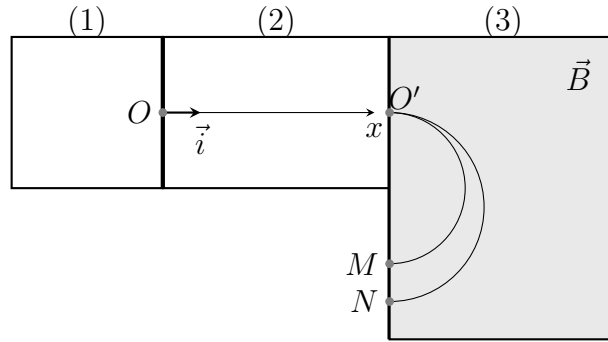
2.2. Trouvons le nombre des charges élémentaires portées par cette goutte :

On a : $|q| = N.e$, où N est le nombre de charge élémentaire, alors :

$$N = \frac{4d(\rho_H - \rho_A)g\pi r^3}{3U_0 e} \stackrel{\text{A.N}}{\approx} 10$$

Partie 2 :

Séparation d'un mélange d'isotopes à l'aide d'un spectrographe de masse :



1. Étude dans le compartiment (1) :

1.1. On a par application du PFD sur l'ion :

$$\vec{F}_e = m\vec{a}$$

$$qE = ma$$

$$a = \frac{qU_0}{md} = C^{\text{te}}$$

Le mouvement est donc rectiligne uniformément accéléré.

1.2. On sait que :

$$x = \frac{1}{2}at^2 + v_0t + x_0$$

Or $v_0 = 0$ et $x_0 = 0$, alors :

$$x = \frac{1}{2}at^2 = \frac{qU_0}{2md}t^2$$

Et on a, par dérivation :

$$v = \frac{qU_0}{md}t$$

1.3. Trouvons l'expression de v_1 :

Lorsque $x = d$, on a :

$$t = \sqrt{\frac{2md^2}{qU_0}}$$

Donc :

$$v = \frac{qU_0}{md} \times \sqrt{\frac{2md^2}{qU_0}} = \sqrt{\frac{2eU_0}{m}}$$

2. Trouvons l'expression de MN : On sait que le mouvement est circulaire uniforme, donc :

$$\frac{mv^2}{R} = qvB \iff R = \frac{mv}{qB}$$

Donc :

$$\begin{aligned} 2R_1 &= \frac{2m_1v_1}{qB} & 2R_2 &= \frac{2m_2v_2}{qB} \\ D_1 &= \frac{2}{eB} \sqrt{2eU_0m_1} & D_2 &= \frac{2}{eB} \sqrt{2eU_0m_2} \end{aligned}$$

D'où

$$\begin{aligned} MN &= D_2 - D_1 \\ &= \frac{2}{eB} \sqrt{2eU_0} (\sqrt{m_2} - \sqrt{m_1}) \\ &\stackrel{\text{A.N}}{=} 25,4 \text{ mm} \end{aligned}$$
