

Correction physique-Chimie

Exercice 1

Q21.

On sait que $v = \frac{c}{n}$, avec

n : la fréquence (Hz)

c : la vitesse de la lumière dans le vide (m/s)

λ : la longueur d'onde (m)

$$AN : v = \frac{3 \cdot 10^8}{648 \cdot 10^{-9}}$$

$$v = 4,62 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$$

$$v = 462 \cdot 10^3 \text{ GHz}$$

donc $400 \cdot 10^3 \text{ GHz} < v < 500 \cdot 10^3 \text{ GHz}$

Q22.

On a : $\theta \approx \frac{\lambda}{a}$ et $\tan(\theta) \approx \frac{d}{D}$ avec

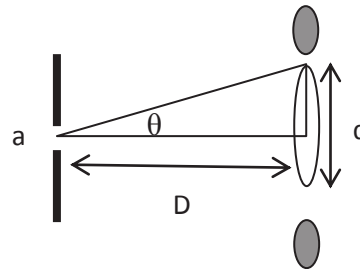
λ : longueur d'onde

a : largeur de la fente

D : distance fente-écran

d : largeur de tache centrale

θ est petite implique que $\tan(\theta) \approx \theta$



donc : $d \approx \frac{\lambda D}{a}$

lorsqu'on augmente a , la distance d diminue.

Q23. N'a pas le même sens lorsque la charge q change de signe.

Et la relation liant le champ E et la force électrostatique \vec{F} : $\vec{F} = q\vec{E}$.

Q24. D'après la figure $q=f(t)$, on constate que la période est constante, et l'amplitude diminue. On parle d'un régime pseudo périodique, son pseudo période T .

$$5T = 20 \text{ ms}$$

$$T = 4 \text{ ms}$$

Q25. Dans le cas où la résistance R est nulle, on a un circuit LC en série.

D'après la loi d'addition de courant : $U_L + U_C = 0$

$$L \frac{di}{dt} + U_C = 0 \quad (i = C \frac{dq}{dt})$$

$$L \frac{d^2q}{dt^2} + U_C = 0 \quad (q = CU_C)$$

L'équation différentielle vérifiée par la charge $q(t)$ à chaque instant s'écrit sous la forme :

$$LC \frac{d^2q}{dt^2} + q = 0 \quad (1)$$

Q26. La résolution de l'équation (1) s'écrit sous la forme :

$$q(t) = q_m \cos(\omega_0 t)$$

$$q(t) = q_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} t\right), \text{ avec la période } T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$$

Exercice 4

Q27. D'après les données, $i(t) = a - bt$ (1)

$$U_b = L \frac{di}{dt} + Ri \quad (2)$$

On introduit (1) dans (2) : $U_b = -Lb + Ra - bRt$

$$U_b = (Ra - Lb) - bRt$$

A $t = t_1$:

$$U_{b(t=t_1)} = 0$$

$$0 = Ra - Lb - bRt_1$$

$$t_1 = \frac{Ra - Lb}{bR}$$

A $t = 0$:

$$\begin{cases} U_{b(0)} = L \frac{di}{dt}(0) \\ U_{b(0)} = Ra \end{cases}$$

Exercice 5

Q28. Cherchons l'équation de la trajectoire, et l'équation horaire :

$$y = V_0 t + y_0 \quad (y_0 = 0 \text{ condition initiale})$$

$$x = -\frac{1}{2}gt^2 + V_0 t + x_0 \quad (V_0 = 0, x_0 = H \text{ condition initiale})$$

$$y = V_0 t \quad (1)$$

$$x = -\frac{1}{2}gt^2 + H \quad (2)$$

$$x = \frac{y^2}{2g} + H \quad (3) \text{ l'équation de la trajectoire}$$

Le temps nécessaire pour que la balle atteigne le filet ($y = D$ et $x = 0$ m) est $y = V_0 t$

$$t = \frac{y}{V_0} \quad t = \frac{D}{V_0} = 0,5 \text{s}$$

La balle passera au-dessus du filet ($y = D$ et $x > h$) donc l'équation (3) devient :

$$x = \frac{y^2}{2g} + D$$

$$D'ou \ x = \frac{D^2}{2g} \times 100 + 1,25$$

Donc la balle passera au-dessus du filet avec une hauteur de $x = 100 \text{cm} > h = 90 \text{cm}$

Q29. A un temps t_1 la balle touchera sol ($x = 0$), l'équation (2) devient :

$$0 = -gt_1^2 + H$$

$$t_1 = \sqrt{\frac{H}{g}}$$

A une distance D_1 la balle touchera le sol ($x=0, y=D_1$), l'équation (3) devient :

$$0 = -D_1^2 + H$$

$$D_1 = V_0 \sqrt{\frac{H}{g}}$$

Q30. La balle passera au-dessus du filet à un temps t_d , donc $x=h_d+h$ et $y=D$, l'équation (2) devient :

$$h_d + h = -gt_d^2 + H$$

$$t_d = \frac{\sqrt{H - h_d - h}}{g}$$

Cherchons l'expression de la nouvelle valeur initiale de vitesse V_0 , l'équation (3) devient :

$$h_d + h = -D^2 + H$$

$$V_0 = \frac{\sqrt{H - h_d - h}}{g}$$

Exercice 6

Q31. La relation entre la vitesse v et l'abscisse curviligne (s) est donnée par l'expression :

$$v = \frac{ds}{dt}$$

Et on a :

$$v = \frac{ds}{dt} \quad (1)$$

Donc

$$ds = v dt$$

$$s = \ln(1 + \omega t)$$

$$\exp(s) = 1 + \omega t \quad (2)$$

On remplace l'équation (2) en (1) et on a :

$$v = \frac{ds}{dt} = \frac{1}{1 + \omega t}$$

$$v = b\omega \cdot \exp(-\dots)$$

L'expression de la vitesse du mobil M à l'instant t est donnée par :

$$v = v_0 \cdot \exp(-\dots)$$

Q32. La composante normale de l'accélération a_N à l'instant t est donnée par l'expression :

$$a_N = \dots$$

$$a_N = \frac{v^2}{r} \cdot \exp(-\dots)$$

Q33. La composante tangentielle de l'accélération a_T à l'instant t est donnée par l'expression :

$$a_T = \dots$$

$$a_T = \dots \times \dots$$

$$a_T = v \times \dots$$

$$a_T = v \left(\frac{dv}{dt} \cdot \exp(-\dots) \right)$$

$$a_T = v_0 \cdot \exp(-\dots) \left(-\dots \cdot \exp(-\dots) \right)$$

$$a_T = \dots \cdot \exp(-\dots)$$

Q34. Nature du mouvement

-L'expression de la vitesse s'écrit : $v = v_0 \cdot \exp(-\dots)$, donc le mouvement du mobile M n'est pas uniforme, car il n'est pas linéaire ($V = at + Cte$).

$$-\vec{a}_T \cdot \vec{v} = \dots \cdot \exp(-\dots) \vec{e}_T \cdot \dots \cdot \exp(-\dots) \vec{e}$$

$$\vec{v} = \dots \cdot \exp(-\dots) <$$

Alors, le mouvement est décéléré

Q35. On cherche le module de la force \vec{F} résultante des forces appliquées à M, et selon le deuxième principe de Newton on a :

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

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

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

$$||=m\sqrt{\quad}$$

$$||=m\sqrt{\quad - \quad - \quad - \quad -}$$

$$||=m^{-0}\sqrt{2}$$

Q36. On a une dilution d'une solution de chlorure de sodium NaCl de concentration initiale $C_1=4.10^{-4}$ mol/l et volume initial $V_1=300$ ml. On cherche la valeur de la nouvelle concentration C_2 et de volume V_2 .

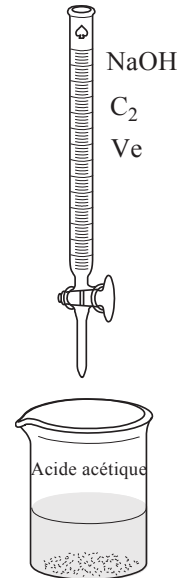
Selon la relation de dilution :

$$C_1V_1 = C_2V_2$$

$$C_2 = \text{---}$$

$$C_2 = \text{---}$$

$$C_2 = 2,5. 10^{-2} \text{ mol/l}$$



Q37. La nomenclature de cette molécule est : 2-hydroxy,2-méthyl-butane

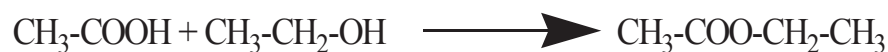
Q38. Au cours de la neutralisation de l'acide acétique ($C_1=3.10^{-3}$ mol/l et $V_1=40$ ml) par une solution d'hydroxyde de potassium ($C_2= 2.10^{-2}$ mol/l et V_e), on a une conservation du nombre du mole: $n(\text{acide})=n(\text{base})$ ce qui implique :

$$C_1V_1 = C_2V_e$$

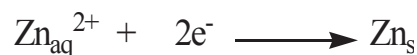
$$V_e = \text{---}$$

$$V_e = 6 \text{ ml}$$

Q39. Le chauffe l'acide méthanoïque et l'éthanol en présence d'acide sulfurique (catalyseur), conduit à la formation de lester correspondant qui est le méthanoate d'éthyle.



Q39. L'équation de la réduction d'ions du zinc s'écrit sous la forme :



Selon la relation de proportionnalité on a : $n(\text{Zn}) = \text{---}$

$$\text{-----} = \text{-----}$$

$$m(\text{Zn}) = \text{-----} \times M(\text{Zn})$$

$$m(\text{Zn}) = \text{-----}$$

Donc la masse de Zinc récupérée à la cathode $m(\text{Zn}) = 0,19 \text{ mg}$

