

## Correction physique-Chimie

### Exercice 1

#### Q21.

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

N : la fréquence (Hz)

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

$\lambda$  : la longueur d'onde (m)

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

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

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

$$\text{donc } 400 \cdot 10^3 \text{ GHz} \quad v = \dots \cdot 10^3 \text{ GHz}$$

#### Q22.

On a :  $\theta = \frac{d}{a}$  et  $\tan(\theta) = \frac{d}{a}$  avec

$\lambda$  : longueur d'onde

a : largeur de la fente

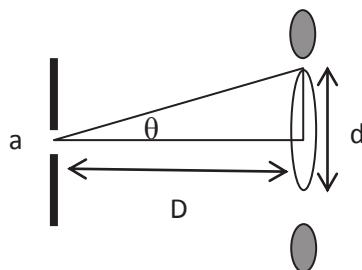
D : distance fente-écran

d : largeur de tache centrale

$\theta$  est petite implique que  $\tan(\theta) = \theta$

$$\text{donc : } d = a \theta$$

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  $\vec{F}$  :  $F = q\vec{E}$ .

**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 :  $U_L + U_C = 0$

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

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

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

$$LC \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = 0 \quad (1)$$

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

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

$$q(t) = q_m \cos(\omega_0 t), \text{ avec la période } T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$$

#### Exercice 4

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

$$U_b = L - Ri \quad (2)$$

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  $t=0$  :

$$\begin{cases} U_{b(0)} = L - Ri(0) \\ U_{b(0)} = Ra \end{cases}$$

#### Exercice 5

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

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

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

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

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

$$x = \frac{1}{2}gt^2 + H \quad (3) \text{ l'équation de la trajectoire}$$

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

$$t = \sqrt{\frac{2D}{g}} = 0,5s$$

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

$$x = \frac{1}{2}gt^2 + H$$

$$D'où x = \frac{1}{2}gt^2 + H \times 100 + 1,25$$

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

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

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

$$t_1 = \sqrt{-}$$

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

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

$$D_1 = V_0 \sqrt{-}$$

**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 :

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

$$t_d = \frac{\sqrt{-}}{g}$$

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

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

$$V_0 = \frac{\sqrt{-}}{g}$$

## Exercice 6

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

$$v = \frac{\sqrt{-}}{s}$$

Et on a :

$$v = \frac{\sqrt{-}}{s} \quad (1)$$

Donc

$$\frac{\sqrt{-}}{s} = \frac{\sqrt{-}}{s}$$

$$\frac{\sqrt{-}}{s} = \ln(1+\omega t)$$

$$\exp\left(\frac{\sqrt{-}}{s}\right) = 1+\omega t \quad (2)$$

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

$$v = \frac{\sqrt{-}}{\frac{\sqrt{-}}{\ln(1+\omega t)}}$$

$$v = b\omega \exp(-\frac{t}{T})$$

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

$$v = v_0 \exp(-\frac{t}{T})$$

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

$$a_N = \frac{v^2}{r}$$

$$a_N = \frac{v^2}{r} \exp(-\frac{t}{T})$$

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

$$a_T = \frac{dv}{dt}$$

$$a_T = \frac{dv}{dt} \times \frac{dr}{dt}$$

$$a_T = v \frac{dv}{dr}$$

$$a_T = v \left( \frac{d}{dt} \exp(-\frac{t}{T}) \right)$$

$$a_T = v_0 \exp(-\frac{t}{T}) \left( -\frac{v_0}{T} \exp(-\frac{t}{T}) \right)$$

$$a_T = -\frac{v_0^2}{T} \exp(-\frac{2t}{T})$$

**Q34.** Nature du mouvement

-L'expression de la vitesse s'écrit :  $v = v_0 \exp(-\frac{t}{T})$ , donc le mouvement du mobile M n'est pas uniforme, car il n'est pas linéaire ( $V=at+Cte$ ).

$$- \vec{a}_T \cdot \vec{v} = -\frac{v_0^2}{T} \exp(-\frac{2t}{T}) \vec{e}_T \cdot \vec{e}_T \exp(-\frac{t}{T}) \vec{e}_T$$

$$\vec{a}_T \cdot \vec{v} = -\frac{v_0^2}{T} \exp(-\frac{2t}{T}) < 0$$

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 :

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

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

$$\|F\| = m \|a\|$$

$$\| = m \sqrt{\text{_____}}$$

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

$$\| = m \cdot \sqrt{2}$$

**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  $V_1=300\text{ml}$ . On cherche la valeur de la nouvelle concentration  $C_2$  et de volume  $V_2$ .

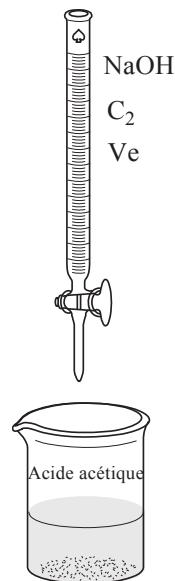
Selon la relation de dilution :

$$C_1 V_1 = C_2 V_2$$

$$C_2 = \text{_____}$$

$$C_2 = \text{_____}$$

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



**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 :

$$C_1 V_1 = C_2 V_e$$

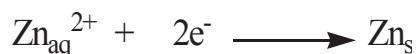
$$V_e = \text{_____}$$

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

**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 :  $n(\text{Zn}) = \text{_____}$

\_\_\_\_\_ = \_\_\_\_\_

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

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

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

Correction du Concours d'entrée en 1<sup>ère</sup> année du cycle préparatoire

## **Ecole Nationale Des Sciences Appliquées**

2012-2013

## Fiche de réponses

## **Epreuve de Physique-Chimie (Durée 1h : 30min)**

Nom : .....

Prénom : ..... Note .....

C. N. E. ....

N° d'examen : .....

## **Remarques Importantes :**

- 1) La documentation, les calculatrices et les téléphones portables sont interdits.
  - 2) Parmi les réponses proposées il n'y en a qu'une qui est juste.
  - 3) Cochez la case qui correspond à la réponse correcte sur cette fiche.
  - 4) Réponse juste = 1 point ; Réponse fausse = - 1 point ; Pas de Réponse = 0 point.  
Noter Bien : Plus qu'une case cochée = - 1 point.

	A	B	C	D
Q21	x			
Q22		x		
Q23		x		
Q24		x		
Q25	x			
Q26			x	
Q27				x
Q28			x	
Q29			x	
Q30				x
Q31	x			
Q32				x
Q33		x		
Q34	x			
Q35			x	
Q36			x	
Q37		x		
Q38	x			
Q39				x
Q40	x			