

<div> <div>الصفحة</div> <div>2</div> <div>8</div> </div> <div>Barème</div>	<div>NS30 F</div>	<div> <div>الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2017 - الموضوع</div> <div> <div>مادة: الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب) - خيار فرنسية</div> <div> <div> <div>Chimie (7 points):</div> <div>Les parties I et II sont indépendantes</div> <div>Partie I : Etude d'une solution aqueuse d'acide méthanoïque</div> </div> </div> </div> <p>L'acide méthanoïque <math>\text{HCOOH}</math> est une substance naturelle secrétée par les fourmis et les abeilles. On peut aussi le synthétiser dans les laboratoires pour être utilisé dans les industries de textile, cuir, teintures, insecticides...</p> <p>L'acide méthanoïque est à l'état liquide dans les conditions ordinaires.</p> <p>Cette partie a pour objectif :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>la vérification du pourcentage massique <math>p</math> de l'acide méthanoïque dans une solution commerciale de cet acide.</li> <li>la détermination de la valeur du <math>\text{pK}_A</math> du couple <math>\text{HCOOH}_{(\text{aq})} / \text{HCOO}^-_{(\text{aq})}</math> par deux méthodes différentes.</li> </ul> <p>L'étiquette d'un flacon d'une solution commerciale (<math>S_0</math>) d'acide méthanoïque porte les informations suivantes :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>Masse molaire : <math>M(\text{HCOOH}) = 46 \text{ g.mol}^{-1}</math> .</li> <li>Densité : <math>d = 1,15</math> .</li> <li>Pourcentage massique : <math>p = 80\%</math> .</li> </ul> <p><b>Données :</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li><math>p = 80\%</math> , signifie que 100 g de solution commerciale contient 80g d'acide pur ;</li> <li>Masse volumique de l'eau : <math>\rho_e = 1 \text{ kg.L}^{-1}</math> ;</li> <li>Les conductivités molaires ioniques : <math>\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 3,50.10^{-2} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}</math> , <math>\lambda_{\text{HCOO}^-} = 5,46.10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}</math> ;</li> <li>L'expression de la conductivité <math>\sigma</math> d'une solution est : <math>\sigma = \sum_i \lambda_{x_i} . [X_i]</math> où <math>[X_i]</math> est la concentration molaire effective de chaque espèce chimique ionique <math>X_i</math> présente dans la solution et <math>\lambda_{x_i}</math> sa conductivité molaire ionique ;</li> <li>On néglige l'influence des ions hydroxyde <math>\text{HO}^-</math> sur la conductivité de la solution étudiée.</li> </ul> <p>On prépare une solution aqueuse (S) d'acide méthanoïque de concentration molaire <math>C</math> et de volume <math>V_s = 1 \text{ L}</math> en ajoutant le volume <math>V_0 = 2 \text{ mL}</math> de la solution commerciale (<math>S_0</math>) , de concentration molaire <math>C_0</math> , à l'eau distillée.</p> <p><b>1-Détermination du <math>\text{pK}_A</math> du couple <math>\text{HCOOH}_{(\text{aq})} / \text{HCOO}^-_{(\text{aq})}</math> par dosage :</b></p> <p>On dose le volume <math>V_A = 50 \text{ mL}</math> de la solution (S) par une solution aqueuse (<math>S_B</math>) d'hydroxyde de sodium <math>\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{HO}^-_{(\text{aq})}</math> de concentration molaire <math>C_B = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}</math> , en suivant les variations du pH du mélange réactionnel en fonction du volume <math>V_B</math> versé de la solution (<math>S_B</math>) .</p> <p>A partir des mesures obtenues, on a tracé la courbe (<math>C_1</math>) représentant <math>\text{pH} = f(V_B)</math> et la courbe (<math>C_2</math>) représentant <math>\frac{d\text{pH}}{dV_B} = g(V_B)</math> (figure page 3/8).</p> <div> <div>0,5</div> <div>1-1-Ecrire l'équation chimique modélisant la transformation ayant lieu lors du dosage.</div> </div> <div> <div>0,75</div> <div>1-2-Déterminer le volume <math>V_{BE}</math> versé à l'équivalence et calculer la concentration <math>C</math> de la solution (S) .</div> </div> <div> <div>0,5</div> <div>1-3- Vérifier que la valeur de <math>p</math> est celle indiquée sur l'étiquette.</div> </div> <div> <div>1</div> <div>1-4-En se basant sur le tableau d'avancement, déterminer l'espèce prédominante parmi les deux espèces <math>\text{HCOOH}</math> et <math>\text{HCOO}^-</math> dans le mélange réactionnel après l'ajout du volume <math>V_B = 16 \text{ mL}</math> de la solution (<math>S_B</math>) . Déduire la valeur du <math>\text{pK}_A</math> (<math>\text{HCOOH}_{(\text{aq})} / \text{HCOO}^-_{(\text{aq})}</math>) .</div> </div> </div>
--	-------------------	--

Mos

الصفحة 2 8	NS30 F	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2017 - الموضوع مادة: الفيزياء والكيمياء - شعبة العلوم الرياضية (أ) و (ب) - خيار فرنسية
------------------	--------	--

Barème

**Chimie (7 points):**  
**Les parties I et II sont indépendantes**  
**Partie I : Etude d'une solution aqueuse d'acide méthanoïque**

L'acide méthanoïque  $\text{HCOOH}$  est une substance naturelle secrétée par les fourmis et les abeilles. On peut aussi le synthétiser dans les laboratoires pour être utilisé dans les industries de textile, cuir, teintures, insecticides...

L'acide méthanoïque est à l'état liquide dans les conditions ordinaires.

Cette partie a pour objectif :

- la vérification du pourcentage massique  $p$  de l'acide méthanoïque dans une solution commerciale de cet acide.
- la détermination de la valeur du  $\text{pK}_A$  du couple  $\text{HCOOH}_{(\text{aq})} / \text{HCOO}^-_{(\text{aq})}$  par deux méthodes différentes.

L'étiquette d'un flacon d'une solution commerciale ( $S_0$ ) d'acide méthanoïque porte les informations suivantes :

- Masse molaire :  $M(\text{HCOOH}) = 46 \text{ g.mol}^{-1}$  .
- Densité :  $d = 1,15$  .
- Pourcentage massique :  $p = 80\%$  .

**Données :**

- $p = 80\%$  , signifie que 100 g de solution commerciale contient 80g d'acide pur ;
- Masse volumique de l'eau :  $\rho_e = 1 \text{ kg.L}^{-1}$  ;
- Les conductivités molaires ioniques :  $\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 3,50.10^{-2} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$  ,  $\lambda_{\text{HCOO}^-} = 5,46.10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$  ;
- L'expression de la conductivité  $\sigma$  d'une solution est :  $\sigma = \sum_i \lambda_{x_i} . [X_i]$  où  $[X_i]$  est la concentration molaire effective de chaque espèce chimique ionique  $X_i$  présente dans la solution et  $\lambda_{x_i}$  sa conductivité molaire ionique ;
- On néglige l'influence des ions hydroxyde  $\text{HO}^-$  sur la conductivité de la solution étudiée.

On prépare une solution aqueuse (S) d'acide méthanoïque de concentration molaire  $C$  et de volume  $V_s = 1 \text{ L}$  en ajoutant le volume  $V_0 = 2 \text{ mL}$  de la solution commerciale ( $S_0$ ) , de concentration molaire  $C_0$  , à l'eau distillée.

**1-Détermination du  $\text{pK}_A$  du couple  $\text{HCOOH}_{(\text{aq})} / \text{HCOO}^-_{(\text{aq})}$  par dosage :**

On dose le volume  $V_A = 50 \text{ mL}$  de la solution (S) par une solution aqueuse ( $S_B$ ) d'hydroxyde de sodium  $\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{HO}^-_{(\text{aq})}$  de concentration molaire  $C_B = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$  , en suivant les variations du pH du mélange réactionnel en fonction du volume  $V_B$  versé de la solution ( $S_B$ ) .

A partir des mesures obtenues, on a tracé la courbe ( $C_1$ ) représentant  $\text{pH} = f(V_B)$  et la courbe ( $C_2$ ) représentant  $\frac{d\text{pH}}{dV_B} = g(V_B)$  (figure page 3/8).

0,5 1-1-Ecrire l'équation chimique modélisant la transformation ayant lieu lors du dosage.

0,75 1-2-Déterminer le volume  $V_{BE}$  versé à l'équivalence et calculer la concentration  $C$  de la solution (S) .

0,5 1-3- Vérifier que la valeur de  $p$  est celle indiquée sur l'étiquette.

1 1-4-En se basant sur le tableau d'avancement, déterminer l'espèce prédominante parmi les deux espèces  $\text{HCOOH}$  et  $\text{HCOO}^-$  dans le mélange réactionnel après l'ajout du volume  $V_B = 16 \text{ mL}$  de la solution ( $S_B$ ) . Déduire la valeur du  $\text{pK}_A$  ( $\text{HCOOH}_{(\text{aq})} / \text{HCOO}^-_{(\text{aq})}$ ) .

Mos

**Physique (13 points) :**

**Les ondes ( 2,75 points) : -Diffraction d'une lumière monochromatique,  
-Niveaux d'énergie d'un atome.**

On s'intéresse dans cet exercice à l'étude de certaines propriétés de la lumière rouge émise par un laser hélium-néon(He-Ne). Dans l'air, la longueur d'onde de cette lumière est  $\lambda=633\text{nm}$ .

**Données :** - Célérité de la lumière dans l'air :  $c=3.10^8\text{ m.s}^{-1}$  ;  
- Constante de Planck :  $h=6,63.10^{-34}\text{ J.s}$  ;  
-  $1\text{eV}=1,6022.10^{-19}\text{ J}$  ;  
- Pour les petits angles :  $\tan \theta \approx \theta$  où  $\theta$  est exprimé en radian.

**1-Diffraction de la lumière monochromatique émise par le laser hélium-néon(He-Ne) :**

Pour déterminer la largeur  $a$  d'une fente d'un diaphragme, on utilise la lumière rouge monochromatique émise par le laser hélium-néon. Pour cela, on réalise l'expérience schématisée sur la figure 1.

On éclaire la fente de largeur  $a$  par le faisceau laser et on observe des taches lumineuses sur un écran placé à une distance  $D$  de la fente. Ces taches sont séparées par des zones sombres. La largeur de la tache centrale est  $\ell$ .

0,5

**1-1- Choisir la proposition juste parmi les affirmations suivantes :**

**a-** Dans le verre, la lumière se propage avec une vitesse plus grande que dans l'air.

**b-** L'écart angulaire est :  $2\theta = \frac{\lambda}{a}$ .

**c-** La fréquence de la lumière émise par le laser hélium-néon est  $\nu=4,739.10^{14}\text{ Hz}$ .

**d-** L'écart angulaire est plus grand si on remplace la lumière rouge par une lumière violette.

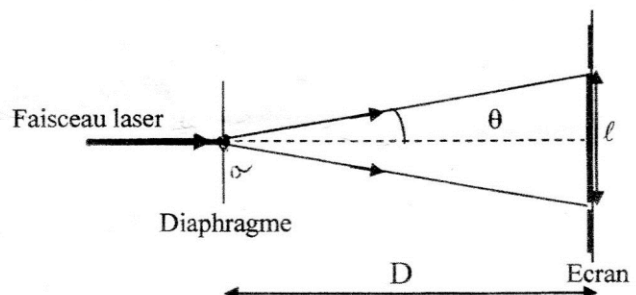


Figure 1

0,75

**1-2-** Dans le cas des petits angles, établir l'expression de la largeur  $a$  en fonction de  $D$ ,  $\ell$  et  $\lambda$ .

Pour une distance  $D=1,5\text{ m}$  on mesure la largeur de la tache centrale et on trouve  $\ell=3,4\text{ cm}$ . Calculer  $a$ .

0,5

**1-3-** On modifie la distance entre la fente et l'écran en prenant  $D'=3\text{ m}$ . Calculer la valeur de l'écart angulaire et celle de la largeur de la tache centrale.

**2- Etude de la radiation émise par le laser He-Ne :**

0,5

**2-1-** Calculer, en électron-volt (eV), l'énergie du photon associée à la lumière rouge émise,

0,5

**2-2-** La figure 2 représente un diagramme simplifié des niveaux d'énergie de l'atome de néon. La radiation de longueur d'onde  $\lambda=633\text{ nm}$  émise par le laser He-Ne est due au passage de l'atome du néon Ne du niveau d'énergie  $E_n$  au niveau d'énergie  $E_p$ .

Déterminer  $E_n$  et  $E_p$ .

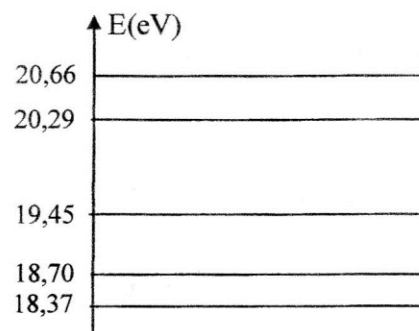


Figure 2

**Physique (13 points) :**

**Les ondes ( 2,75 points) : -Diffraction d'une lumière monochromatique,  
-Niveaux d'énergie d'un atome.**

On s'intéresse dans cet exercice à l'étude de certaines propriétés de la lumière rouge émise par un laser hélium-néon(He-Ne). Dans l'air, la longueur d'onde de cette lumière est  $\lambda=633\text{nm}$ .

**Données :** - Célérité de la lumière dans l'air :  $c=3.10^8\text{ m.s}^{-1}$  ;  
- Constante de Planck :  $h=6,63.10^{-34}\text{ J.s}$  ;  
-  $1\text{eV}=1,6022.10^{-19}\text{ J}$  ;  
- Pour les petits angles :  $\tan \theta \approx \theta$  où  $\theta$  est exprimé en radian.

**1-Diffraction de la lumière monochromatique émise par le laser hélium-néon(He-Ne) :**

Pour déterminer la largeur  $a$  d'une fente d'un diaphragme, on utilise la lumière rouge monochromatique émise par le laser hélium-néon. Pour cela, on réalise l'expérience schématisée sur la figure 1.

On éclaire la fente de largeur  $a$  par le faisceau laser et on observe des taches lumineuses sur un écran placé à une distance  $D$  de la fente. Ces taches sont séparées par des zones sombres. La largeur de la tache centrale est  $\ell$ .

0,5

**1-1- Choisir la proposition juste parmi les affirmations suivantes :**

**a-** Dans le verre, la lumière se propage avec une vitesse plus grande que dans l'air.

**b-** L'écart angulaire est :  $2\theta = \frac{\lambda}{a}$ .

**c-** La fréquence de la lumière émise par le laser hélium-néon est  $\nu=4,739.10^{14}\text{ Hz}$ .

**d-** L'écart angulaire est plus grand si on remplace la lumière rouge par une lumière violette.

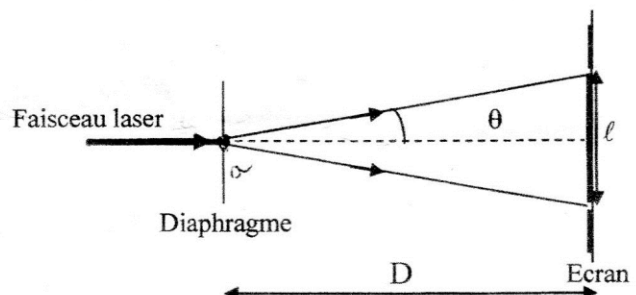


Figure 1

0,75

**1-2-** Dans le cas des petits angles, établir l'expression de la largeur  $a$  en fonction de  $D$ ,  $\ell$  et  $\lambda$ .

Pour une distance  $D=1,5\text{ m}$  on mesure la largeur de la tache centrale et on trouve  $\ell=3,4\text{ cm}$ . Calculer  $a$ .

0,5

**1-3-** On modifie la distance entre la fente et l'écran en prenant  $D'=3\text{ m}$ . Calculer la valeur de l'écart angulaire et celle de la largeur de la tache centrale.

**2- Etude de la radiation émise par le laser He-Ne :**

0,5

**2-1-** Calculer, en électron-volt (eV), l'énergie du photon associée à la lumière rouge émise,

0,5

**2-2-** La figure 2 représente un diagramme simplifié des niveaux d'énergie de l'atome de néon. La radiation de longueur d'onde  $\lambda=633\text{ nm}$  émise par le laser He-Ne est due au passage de l'atome du néon Ne du niveau d'énergie  $E_n$  au niveau d'énergie  $E_p$ .

Déterminer  $E_n$  et  $E_p$ .

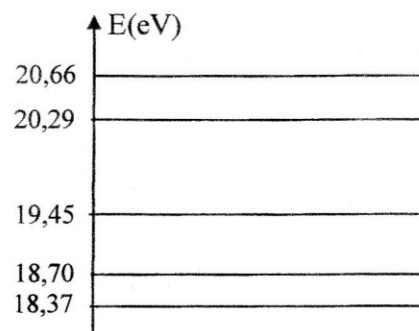


Figure 2

0,5

On ferme le circuit et on visualise la tension  $u_{R_0}(t)$  aux bornes du conducteur ohmique. On observe des oscillations pseudopériodiques.

2-1- Etablir l'équation différentielle vérifiée par la tension  $u_{R_0}(t)$  entre les bornes du conducteur ohmique.

2-2- Pour obtenir des oscillations électriques entretenues, on insère en série dans le circuit un générateur  $G$  délivrant une tension, selon la convention générateur,  $u_G(t) = k.i(t)$  où  $k$  est un paramètre ajustable ( $k > 0$ ). En ajustant le paramètre  $k$  sur la valeur  $k = 20$  (exprimée dans le système d'unités international) la tension  $u_{R_0}(t)$  devient sinusoïdale.

0,25

X 0,5

2-2-1-Déterminer la valeur de  $r$ .

2-2-2-La courbe de la figure 5 représente l'évolution au cours du temps de l'énergie magnétique  $E_m$  emmagasinée dans la bobine.

Trouver la valeur de  $L$  et celle de  $U_{C_{max}}$  la tension maximale aux bornes du condensateur.

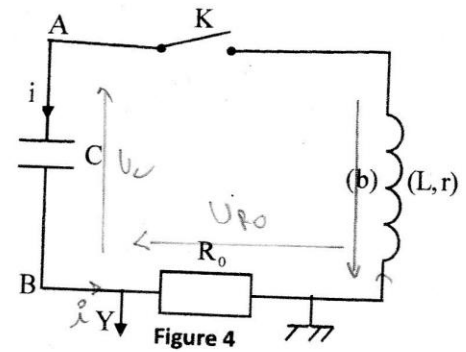


Figure 4

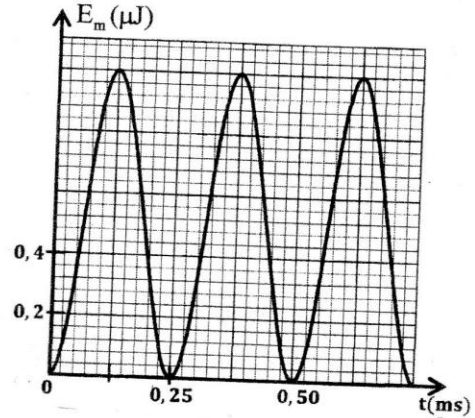


Figure 5

### 3- Réception d'une onde électromagnétique :

Pour capter une onde électromagnétique de fréquence  $N_0 = 40$  kHz modulée en amplitude, on utilise le dispositif simplifié représenté sur la figure 6.

0,25

3-1- Choisir la proposition juste parmi les affirmations suivantes :

a- La fréquence de l'onde porteuse est très petite devant celle de l'onde modulante.

b- Le rôle de la partie 1 du dispositif est d'éliminer la composante continue.

c- Le rôle des deux parties 2 et 3 du dispositif est de moduler l'onde.

d- Dans une antenne réceptrice, l'onde électromagnétique engendre un signal électrique de même fréquence.

0,5

3-2-On associe un condensateur de capacité  $C_0$  avec une bobine

d'inductance  $L_0 = 0,781$  mH dans le circuit d'accord.

Peut-on recevoir l'onde de fréquence  $N_0 = 40$  kHz si  $C_0 = C = 20$  nF ? justifier la réponse.

0,5

3-3-Pour détecter l'enveloppe de l'onde modulée, on utilise le condensateur de capacité  $C = 20$  nF et le conducteur ohmique de résistance  $R = 1$  k $\Omega$ . Pour avoir une bonne détection d'enveloppe, on monte en parallèle avec le condensateur de capacité  $C$  un autre condensateur de capacité  $C_x$ .

Trouver l'intervalle de valeurs de  $C_x$  sachant que la fréquence de l'information émise est  $N_i = 4$  kHz.

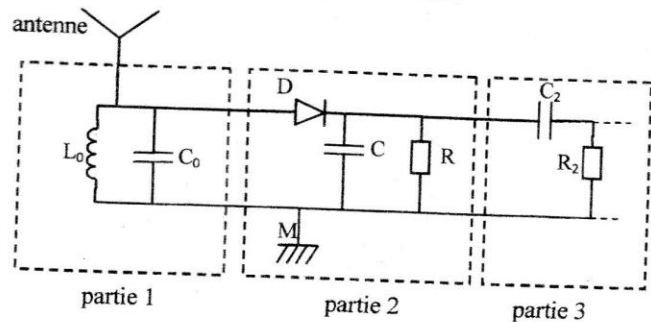


Figure 6



**Mécanique : (5,25 points)**  
**Les parties I et II sont indépendantes**

**Partie I : Etude du mouvement de chute de deux corps**

Dans cette partie, on étudie le mouvement de chute de deux corps (A) et (B) dans le repère orthonormé  $R(O, \vec{i}, \vec{j})$  lié à un référentiel terrestre supposé galiléen. Le point O est situé au niveau du sol (figure 1).

On néglige la poussée d'Archimède devant les autres forces et on prend l'intensité de la pesanteur :  $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ .

**1-Etude de la chute d'un corps avec frottement :**

A un instant choisi comme origine des dates ( $t=0$ ), on lâche, sans vitesse initiale d'un point H, un corps solide (A) de masse  $m_A = 0,5 \text{ kg}$  et de centre d'inertie  $G_A$  (figure 1).

En plus de son poids, le solide (A) est soumis à une force de frottement fluide  $\vec{f} = -k \cdot \vec{v}_A$  où  $\vec{v}_A$  est le vecteur vitesse de  $G_A$  à un instant  $t$  et  $k$  une constante positive ( $k > 0$ ).

- 0,5 1-1- Montrer que l'équation différentielle du mouvement vérifiée par la composante  $v_{Ay}(t)$  selon l'axe (Oy) du vecteur vitesse  $\vec{v}_A(t)$  s'écrit :

$\frac{dv_{Ay}}{dt} + \frac{1}{\tau} v_{Ay} + g = 0$  où  $\tau$  représente le temps caractéristique du mouvement.

- 0,5 1-2- La courbe de la figure 2 représente l'évolution de  $v_{Ay}(t)$  au cours du temps.

Déterminer  $\tau$  et déduire la valeur de  $k$ .

- 0,5 1-3- Déterminer, en utilisant la méthode d'Euler, la vitesse  $v_{Ay}(t_i)$  à un instant  $t_i$  sachant que l'accélération à l'instant  $t_{i-1}$  est  $a_{Ay}(t_{i-1}) = -4,089 \text{ m.s}^{-2}$  et que le pas de calcul est  $\Delta t = 0,01 \text{ s}$ .

**2-Etude du mouvement d'un projectile dans le champ de pesanteur :**

A l'instant où le centre d'inertie  $G_A$  du corps (A) passe par le point F d'altitude  $h_F = 18,5 \text{ m}$  par rapport au sol, on lance un projectile (B), de masse  $m_B$  et de centre d'inertie  $G_B$ , d'un point P de coordonnées  $(0, h_p)$  avec une vitesse initiale  $\vec{V}_0$  faisant un angle  $\alpha$  ( $0 < \alpha < \frac{\pi}{2}$ ) avec l'horizontale (figure 1). On choisit cet instant comme nouvelle origine des dates ( $t=0$ ) pour le mouvement de (A) et celui de (B).

On néglige les frottements pour le projectile (B) et on donne :  $h_p = 1,8 \text{ m}$  ;  $V_0 = 20 \text{ m.s}^{-1}$ .

- 0,5 2-1- Etablir les équations horaires  $x_B(t)$  et  $y_B(t)$  du mouvement de (B) en fonction de  $\alpha$  et  $t$ .  
0,5 2-2- Exprimer les coordonnées du point S, sommet de la trajectoire de (B), en fonction de  $\alpha$ .  
0,5 3- Les deux corps (A) et (B) se rencontrent au point S (on considère que  $G_A$  coïncide avec  $G_B$  en S). Déterminer l'angle  $\alpha$  correspondant sachant que le corps (A) passe par F avec sa vitesse limite et que les mouvements de (A) et (B) s'effectuent dans le même plan (xOy).

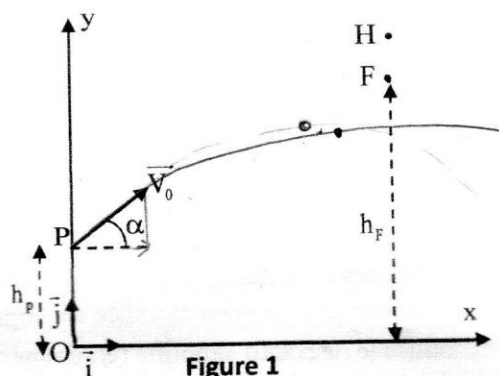


Figure 1

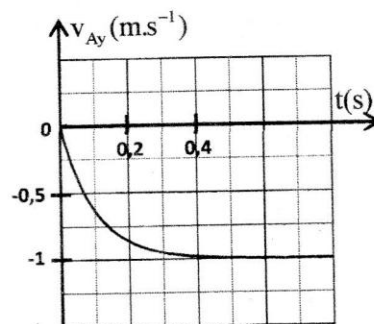


Figure 2

## Partie II: Etude du mouvement d'un pendule pesant

Cette partie vise la détermination de l'intensité de la pesanteur, en un lieu donné, ainsi que quelques grandeurs qui sont liées au mouvement d'un pendule pesant.

Un pendule pesant est constitué d'une tige homogène OA de masse  $m$ , de centre d'inertie  $G$  et de longueur  $L$  pouvant effectuer un mouvement de rotation dans un plan vertical autour d'un axe horizontal  $(\Delta)$  passant par son extrémité  $O$  (figure 1). Soit  $J_{\Delta}$  le moment d'inertie du pendule par rapport à l'axe  $(\Delta)$ .

On étudie le mouvement du pendule dans un repère lié à un référentiel terrestre supposé galiléen.

On écarte la tige OA de sa position d'équilibre stable d'un petit angle  $\theta_0$ , dans le sens positif, puis on la lance avec une vitesse angulaire initiale à l'instant de date  $t=0$ .

On repère la position du pendule à un instant de date  $t$  par l'abscisse angulaire  $\theta$ . Le centre  $G$  est confondu avec  $G_0$  quand le pendule passe par sa position d'équilibre stable (figure 1). On néglige tous les frottements et on choisit le plan horizontal passant par  $G_0$  comme état de référence de l'énergie potentielle de pesanteur ( $E_{pp}=0$ ).

**Données :** - La masse de la tige :  $m=100\text{ g}$  ;

- La longueur de la tige :  $L=0,53\text{ m}$  ;

- L'expression du moment d'inertie de la tige par rapport à l'axe  $(\Delta)$  :  $J_{\Delta} = \frac{1}{3} m.L^2$  ;

- Pour les petits angles :  $\cos\theta \approx 1 - \frac{\theta^2}{2}$  où  $\theta$  est exprimé en radian ;

- On prendra :  $\pi^2=10$ .

**0,5** 1-Trouver l'expression de l'énergie potentielle de pesanteur du pendule pesant à un instant  $t$ , dans le cas des oscillations de faible amplitude, en fonction de  $\theta$ ,  $L$ ,  $m$  et  $g$  intensité de la pesanteur.

**0,5** 2- Par une étude énergétique, montrer que l'équation différentielle du mouvement s'écrit :

$$\frac{d^2\theta}{dt^2} + \frac{3g}{2L}\theta = 0.$$

3- La solution de l'équation différentielle s'écrit sous la forme :  $\theta(t) = \theta_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$  où  $T_0$  est la période propre du pendule.

La courbe de la figure 2 représente l'évolution de l'énergie cinétique du pendule étudié au cours du temps.

**0,5** 3-1-Déterminer la valeur de l'intensité de pesanteur  $g$ .

**0,5** 3-2-Trouver la valeur de l'amplitude  $\theta_m$  du mouvement.

**0,25** 3-3-Déterminer la valeur de  $\varphi$ .

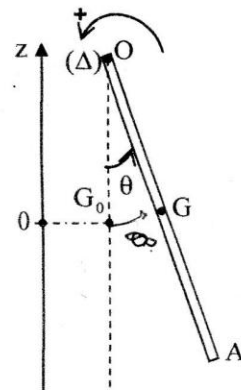


Figure 1

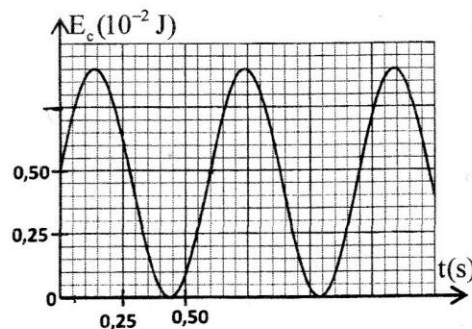


Figure 2