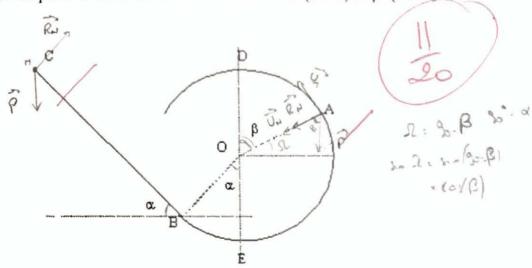
## Contrôle n°2 de Physique

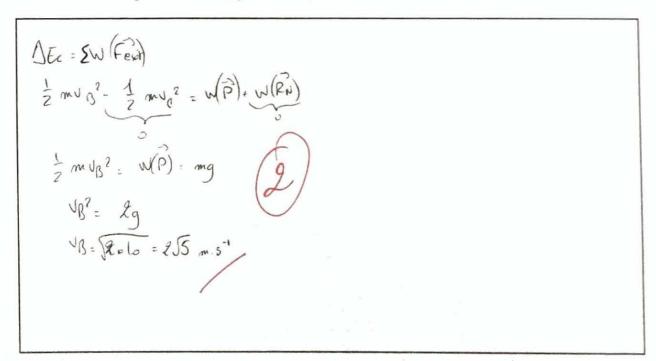
Les calculatrices et les documents ne sont pas autorisés. Réponses exclusivement sur le sujet

## Exercice 1 (7 points)

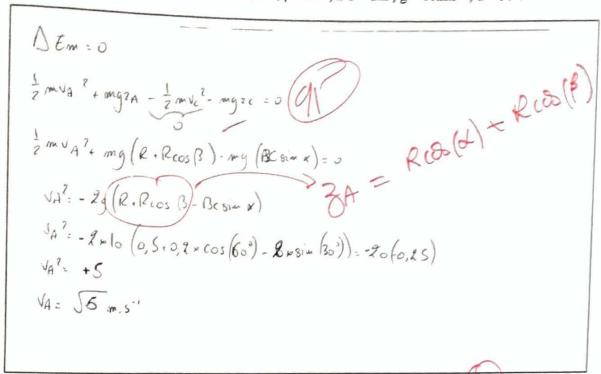
Un solide de masse m se déplace dans une glissière constituée d'une partie rectiligne BC suivie d'une partie circulaire de centre O et de rayon R. Les frottements sont négligés. Le solide est lâché du point C sans vitesse initiale. On a α=(BOE) et β=(AOD).



- 1-a) Représenter les forces agissant sur le solide entre C et B.
  - b) Utiliser le théorème d'énergie cinétique pour exprimer la vitesse au point B. On prend l'origine des altitudes au point B. Le trajet BC est incliné d'un angle a. Faire le calcul pour BC = 2m;  $g = 10m.s^{-2}$ ;  $\alpha = 30^{\circ}$ .

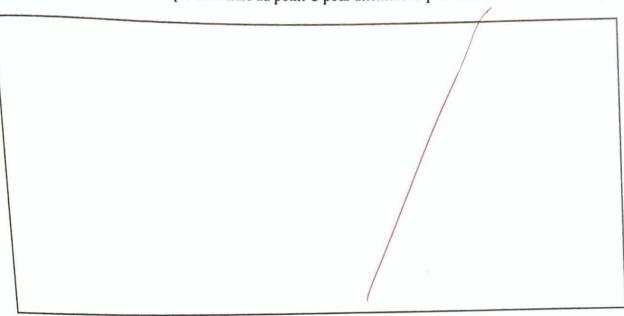


2- a) Utiliser le théorème d'énergie mécanique pour exprimer la vitesse au point A en fonction de BC,  $\alpha$ ,  $\beta$ , R et g. Faire le calcul pour R = 0,5m;  $\beta$  = 60°; BC = 2m; g = 10m.s<sup>-2</sup>;  $\alpha$  = 30°.

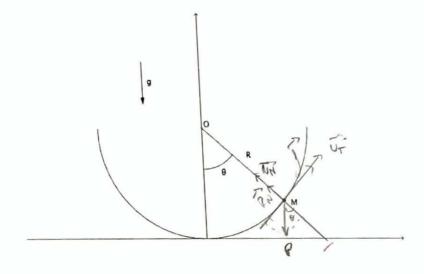


- b) Représenter sur le schéma les forces appliquées sur le solide au point A.
- c) Utiliser la deuxième loi de Newton dans la base de Frenet  $(\vec{u}_T, \vec{u}_N)$ , pour exprimer la norme de la réaction  $R_N$  au point A, en fonction de m, g, BC, R,  $\alpha$  et  $\beta$ .

3- Calculer l'énergie mécanique minimale au point C pour atteindre le point D. On donne m = 200g.



Exercice 2 Etude d'une oscillation amortie (6 points).

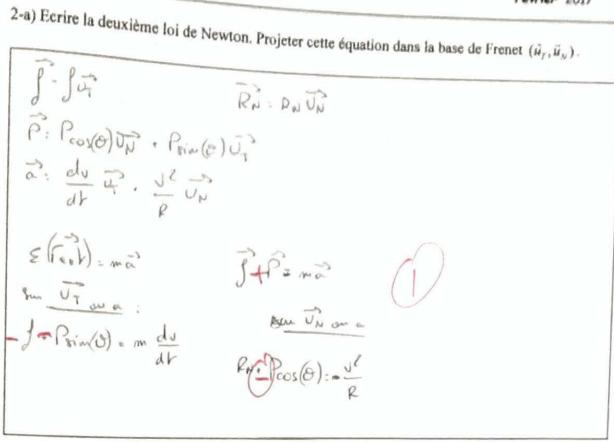


On s'intéresse au mouvement d'un objet M de masse m le long d'un demi-cercle de rayon R et de centre O. Les frottements pouvant être modélisés par :  $\vec{f} = -\alpha \vec{v}$ . La masse m est lâchée à un angle  $\theta_0$ , sans vitesse initiale.

1-Citer les forces extérieures appliquées au point M et les représenter sur le schéma.

La masse est soumise à sou poid P ello est raleutie par des frottements J

avec J= - a d qui s'oppose au mouvement
la masse est aussi soumise a une réaction moumale veu le centre du centre de rayou R.

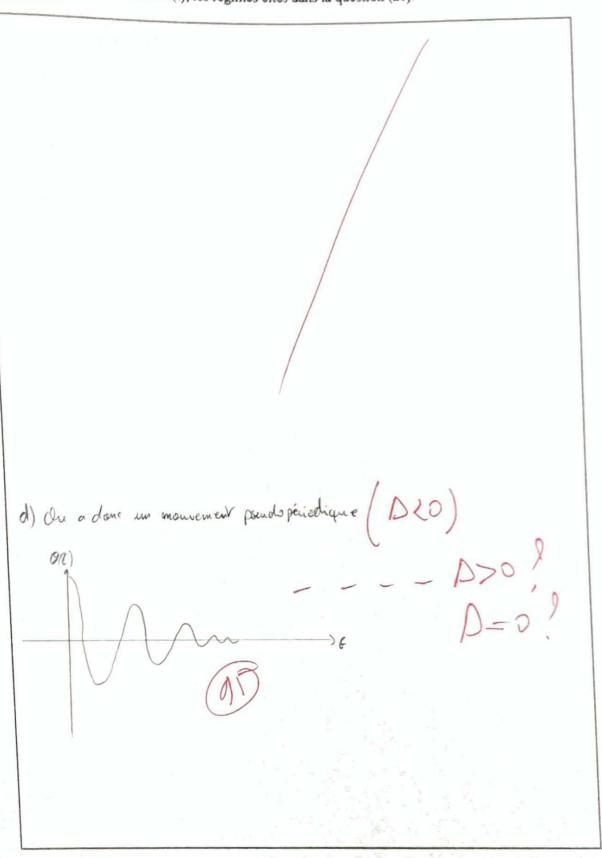


 b) En déduire l'expression de la réaction R<sub>N</sub>, ainsi que l'équation différentielle qui exprime l'angle θ(t) en fonction de ses dérivées  $\theta$  et  $\theta$ .

Por = m VE - Pros (O(1)) (1) exprie V = Ro	

c) On se place dans le cas où la masse m est lâchée avec un angle  $\theta_0$  suffisamment petit pour pouvoir dire que  $\sin(\theta) \approx \theta$ . Réécrire l'équation différentielle et préciser les différents régimes selon les valeurs du coefficient de frottement  $\alpha$ .

d) Illustrer à l'aide des courbes  $\theta(t)$ , les régimes cités dans la question (2c).



## Exercice 3 Les questions 1, 2 et 3 sont indépendantes. (7 points)

I-Un calorimètre contient une masse  $m_1 \approx 200 g$  d'eau. La température initiale de l'ensemble est  $\theta_1 \approx 20^{\circ} C$ . On ajoute une masse  $m_2 \approx 300 g$  d'eau à la température  $\theta_2 \approx 80^{\circ} C$ .

a) Quelle serait la température d'équilibre thermique θ<sub>v</sub> de l'ensemble si la capacité thermique C<sub>cut</sub> du calorimètre était négligeable ? On donne la capacité massique de l'eau : c<sub>v</sub> = 4.10<sup>3</sup>JK<sup>-1</sup>kg<sup>-1</sup>.

b) On mesure en fait une température d'équilibre thermique  $\theta_e = 50$ °C. Déterminer la capacité thermique  $C_{cut}$  du calorimètre.

2- Un calorimètre de capacité négligeable contient une masse  $m_1 = 200g$  d'eau à la température initiale  $\theta_1 = 70^{\circ}\text{C}$ . On y place un glaçon de masse  $m_2 = 80g$  sortant du congélateur à la température  $\theta_2 = -23^{\circ}\text{C}$ . Données : Chaleur latente de fusion de la glace :  $L_f = 300.10^3 \text{Jkg}^{-1}$ .

Capacité massique de l'eau :  $c_e = 4.10^3 \text{JK}^{-1} \text{kg}^{-1}$ . Capacité massique de la glace :  $c_g = 2.10^3 \text{JK}^{-1} \text{kg}^{-1}$ 

3- On désire obteneir un bain d'eau tiède à 37°C, d'un volume total V = 250L, en mélangeant un volume  $V_1$  d'eau chaude à la température initiale  $\theta_1$ =70°C et un volume  $V_2$  d'eau froide à la température initiale  $\theta_2$ =15°C.

Déterminer les volumes  $V_1$  et  $V_2$  en supposant négligeables toutes les fuites thermiques lors du mélange. Données : Capacité massique de l'eau :  $c_e = 4.10^3 J K^{-1} kg^{-1}$ .

Masse volumique de l'eau :  $\rho_e = 1 \text{kg/L}$ .

$$V_{-} 250L = 250 \beta q = m_{A+m_{Z}} c_{-5} \quad m_{A} = 250 - m_{Z}$$

$$V_{A} = m_{A} \Rightarrow \Theta_{A} = 40^{\circ}$$

$$V_{Z} = m_{Z} \Rightarrow \Theta_{Z} = 15^{\circ}$$

$$Q_{A} + Q_{Z} = 0 \Rightarrow m_{A} ce(\theta_{1}^{f} - \Theta_{A}) + m_{Z} (\theta_{1}^{f} - \Theta_{A}) = 0$$

$$Ce(m_{A}(\theta_{1}^{f} - \Theta_{A}) + m_{Z}(\theta_{1}^{f} - \Theta_{A})) = 0$$

$$m_{A}(34 - 40) + m_{Z}(15 - 40) = 0$$

$$- h_{3} m_{A} + 55 m_{Z} = 0$$

$$- h_{3} (250 - m_{Z}) + 55 m_{Z} = 0 \quad m_{Z} = \frac{-43 \cdot 250}{48 \cdot 550} = \frac{10450}{9} = \frac{10950}{9} = \frac{1$$