

EXERCICE 1:

Un corps pur A a pour formule $C_xH_yO_z$; sa densité par rapport à l'air est égale à $d = 1,104$.

1/ Déterminer sa masse molaire.

2/ L'analyse d'un échantillon de A indique les pourcentages en masses suivants: %C = 37,5 ; %H = 12,5.

a/ Trouver les valeurs de x ; y et z (x ; y et z sont des entiers). En déduire sa formule brute

b/ Calculer la masse molaire exacte de A, et écrire ses formules de Lewis et développée.

3/ Au laboratoire, on effectue le mélange de A avec un corps pur gazeux B dont sa molécule renferme les mêmes éléments chimiques que A. Sachant que la différence entre les masses molaires de A et B est de 14 g.mol^{-1} avec ($M_B > M_A$).

a/ Quelle est la masse molaire de B?

b/ Sachant que sa molécule possède un seul atome d'oxygène et 3 fois plus d'atomes d'hydrogène que d'atomes de carbone, montrer que la formule de B est C_2H_6O .

c/ Calculer la composition centésimale massique de B.

d/ Calculer le nombre de molécules de gaz contenu dans une masse $m = 4,6\text{ g}$ de ce corps B.

4/ Sachant qu'on est dans les conditions où la pression $P = 1\text{ bar}$ et la température $T = 27^\circ\text{C}$?

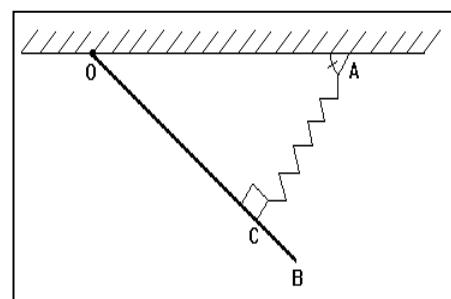
a/ Quel est le volume molaire dans ces conditions.

b/ En déduire le volume du corps B dans ces conditions ?

Données: $M(O)=16\text{ g/mol}$; $M(C)=12\text{ g/mol}$; $M(H)=1\text{ g/mol}$; constante des gaz parfaits $R = 8,31 \text{ J.K}^{-1}\text{.mol}^{-1}$; $1\text{ bar} = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$; constante d'Avogadro $N = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$.

EXERCICE 2:

Une barre homogène OB de masse $m=5 \text{ kg}$, accrochée au plafond horizontal d'un bâtiment, est articulée autour d'un axe horizontal Δ passant par son extrémité O. Elle est maintenue en équilibre à l'aide d'un ressort comme l'indique la figure. La suspension est telle que la direction du ressort, de constante de raideur k, soit perpendiculaire à OB comme l'indique la figure et passe par le point C tel que $OC = \frac{3}{4}OB$.



On donne : $OB = \ell = 1,2 \text{ m}$; $O\hat{A}C = \alpha = 37^\circ$; $k=500 \text{ N/m}$ et $g=10\text{N/kg}$.

1/ Faire l'inventaire des forces qui s'exercent sur la barre. Les représenter.

2/ Calculer l'intensité de la tension \vec{T} du ressort. En déduire l'allongement subi par le ressort.

3/ Déterminer les caractéristiques de la réaction \vec{R} qui s'applique sur la barre

EXERCICE 3:

On donne : On donne : $g = 10 \text{ N.Kg}^{-1}$, $m = 0,4\text{Kg}$, $k= 200\text{N.m}^{-1}$, $\alpha = 30^\circ$ et $\beta = 60^\circ$.

Soit le système constitué : d'un solide S, de masse m maintenu en équilibre sur un plan incliné par l'intermédiaire d'un ressort de raideur k , d'un fil est de masse négligeable reliant l'extrémité supérieure du ressort à l'extrémité A d'une barre homogène de masse M. Le fil passe par la gorge d'une poulie à axe fixe. La barre AB peut tourner autour de l'axe passant par B et perpendiculaire au plan de la figure. Le système est représenté sur la figure N°1 ci-dessous.

1. Etude de la condition d'équilibre du solide S : Cas où le contact solide-plan est sans frottement :

1.1 Représenter, sans échelle les forces appliquées à S.

1.2 Par projection de la condition d'équilibre de S sur le système d'axes (Gx ,Gy), exprimer les valeurs de la tension du fil et de la réaction du plan en fonction de a, m et g

1.3 Calculer leurs valeurs puis en déduire l'allongement x_0 du ressort.

2. Etude de la condition d'équilibre de la barre :

2.1 Représenter sur le schéma, sans échelle les forces appliquées à la barre.

2.2 Par application du théorème des moments à la barre :

a) Déterminer la valeur du poids P' de la barre.

b) Calculer la valeur de la réaction R' de l'axe sur la barre.

c) En déduire la valeur de l'angle β que fait la réaction R' avec la verticale

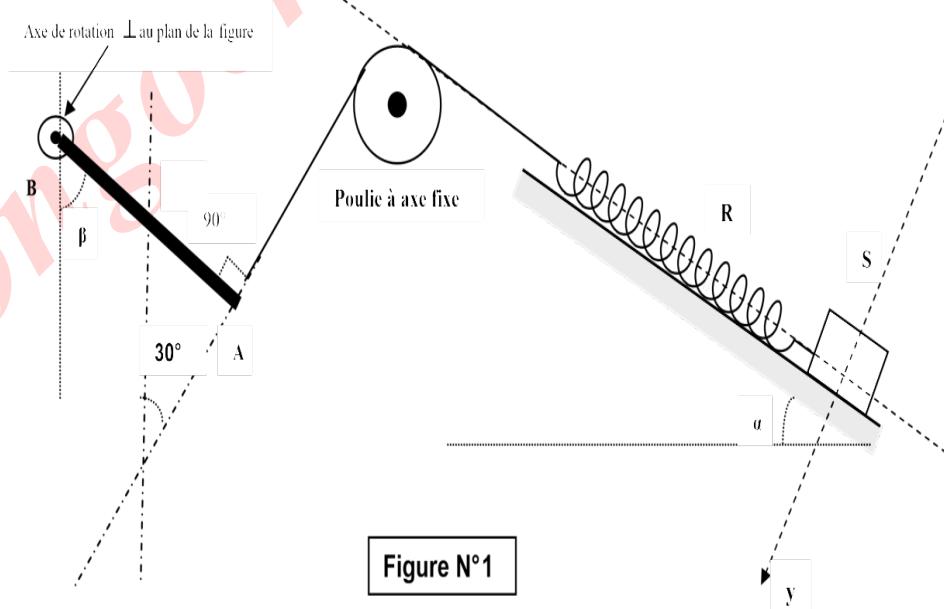


Figure N°1