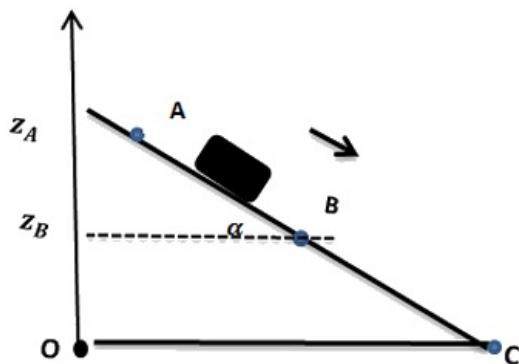


I- Exercice 1 (5 pts)

Un solide (S), de masse $m = 5\text{kg}$, glisse sur un plan incliné d'angle $\alpha = 15^\circ$ par rapport au plan horizontal.

Le solide (S) est lâché du point A sans vitesse initiale, après un parcourt de AB sa vitesse devient $V_B = 5\text{m/s}$.



1. Calculer l'énergie cinétique au point B .
2. Calculer le travail du poids entre A et B .
3. En appliquant le T.E.C, Montrer que le mouvement se fait avec frottement entre A et B .
4. Calculer le travail de la force frottement \vec{f} entre A et B , et déduire son intensité.

On considère le plan horizontal passant par B comme état de référence de l'énergie potentielle de pesanteur (E_{pp}), et O comme origine de l'axe des côtes orienté vers le haut.

5. Montrer que l'expression d' E_{pp} est : $E_{pp} = mg(z - BC \sin \alpha)$.
6. Calculer les valeurs d' E_{pp} dans les positions A , B et C .
7. Calculer ΔE_{pp} entre A et C , et déduire le travail du poids $W_{A \rightarrow C} \left(\vec{P} \right)$.

Données :

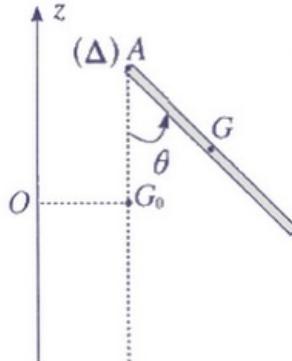
- $g = 10\text{N/kg}$; $BC = 15\text{m}$; $AB = 10\text{m}$

II- Exercice 2 (5 pts)

On considère une barre homogène (AB), de longueur $L = 40\text{cm}$ et de masse $m = 240\text{g}$ pouvant de tourner dans un plan vertical autour d'un axe horizontal (Δ) passant par son extrémité A .

Son moment d'inertie par rapport à (Δ) est $J_\Delta = \frac{1}{3}mL^2$.

On considère la position d'équilibre stable comme état de référence de l'énergie potentielle de pesanteur. La position de la barre est définie par θ :



On écarte la barre de sa position d'équilibre d'un angle $\theta_m = 60^\circ$ et on la lâche sans vitesse initiale. On prend $g = 10\text{N} \cdot \text{kg}^{-1}$

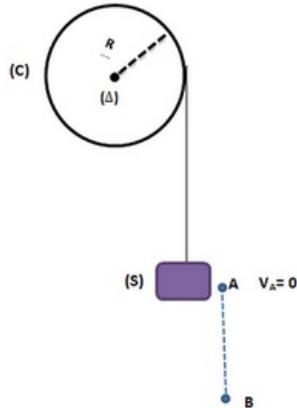
- Établir l'expression d' E_{pp} à un instant où la position de la barre est repérée par une abscisse angulaire θ quelconque.
- Écrire l'expression de son énergie mécanique, et montrer qu'il y a conservation d'énergie mécanique.
- Calculer la valeur de la vitesse angulaire ω de la barre à l'instant du passage par sa position d'équilibre stable.
- Déduire v_B la valeur de la vitesse linéaire de l'extrémité B à cet instant. Une mesure expérimentale de cette vitesse donne $v'_B = 2\text{m/s}$.
- Expliquer la différence entre v'_B et v_B .
- Déterminer l'expression du moment (supposé constant) du couple résistant appliqué à la barre au niveau de l'axe de rotation sans calculer sa valeur.

III- Exercice 3 (5 pts)

Un corps (S) de masse $m = 10\text{kg}$ est attaché à une corde inextensible et de masse négligeable.

La corde est enroulée sur un cylindre de rayon $R = 12\text{cm}$ et de masse M tel que $M = 4 \cdot m$.

Le corps descend après avoir été libéré sans vitesse initiale. On néglige les frottements.



1. Faire le bilan des forces appliquées sur le système $\{(C), (s)\}$.
2. En appliquant le T.E.C sur le corps (S) , déterminer l'expression de $W(\vec{T})$ en fonction de R, m, g, d et V_B .
3. En appliquant le T.E.C sur le cylindre (C) , déterminer l'expression de $W(\vec{T}')$ en fonction de R, M et V_B .
4. Montrer que l'expression de la vitesse acquise par le corps (S) est $V_B = \sqrt{\frac{2}{3} \cdot g \cdot d}$.
5. Sachant que la tension de la corde reste constante au cours du mouvement, déterminer son intensité T .

Remarque :

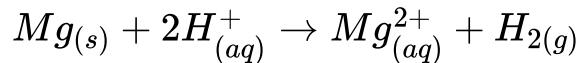
- \vec{T} : La tension qui exerce la corde sur le corps (S) .
- \vec{T}' : La tension qui exerce la corde sur le cylindre (C) .
- $W(\vec{T}) + W(\vec{T}') = 0$

Données :

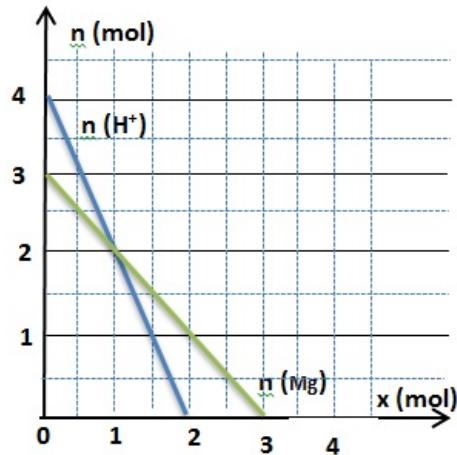
- Moment d'inertie du cylindre : $J = \frac{1}{2}M \cdot R^2$
- $g = 10 \text{ N} \cdot \text{kg}^{-1}$; $d = AB = 12 \text{ m}$

IV- Exercice 4 (5 pts)

On considère la réaction entre la solution d'acide chlorhydrique et magnésium :



Le graphe suivant représente l'évolution des quantités des réactifs en fonction de l'avancement x de la réaction :



1. Déterminer la quantité de matière des réactifs à l'état initial.
2. Déterminer l'avancement maximal de la réaction et le réactif limitant.
3. Faire le bilan de matière.
4. Définir le mélange stœchiométrique, puis déterminer la masse du magnésium $m(Mg)$ pour que le mélange soit stœchiométrique.

Données :

- Masse molaire : $M(Mg) = 24 \text{ g. mol}^{-1}$