

|                           |                    |              |     |
|---------------------------|--------------------|--------------|-----|
| Lycée oued Eddahab        | Devoir surveillé 2 | Durée : 2h   | G A |
| Niveau : 1 er Bac B.I.O.F | de physique chimie | Prof : N.B.T |     |
| Nom : .....               | Prénom : .....     | N° : .....   |     |

### Exercice 1 : (10 points)

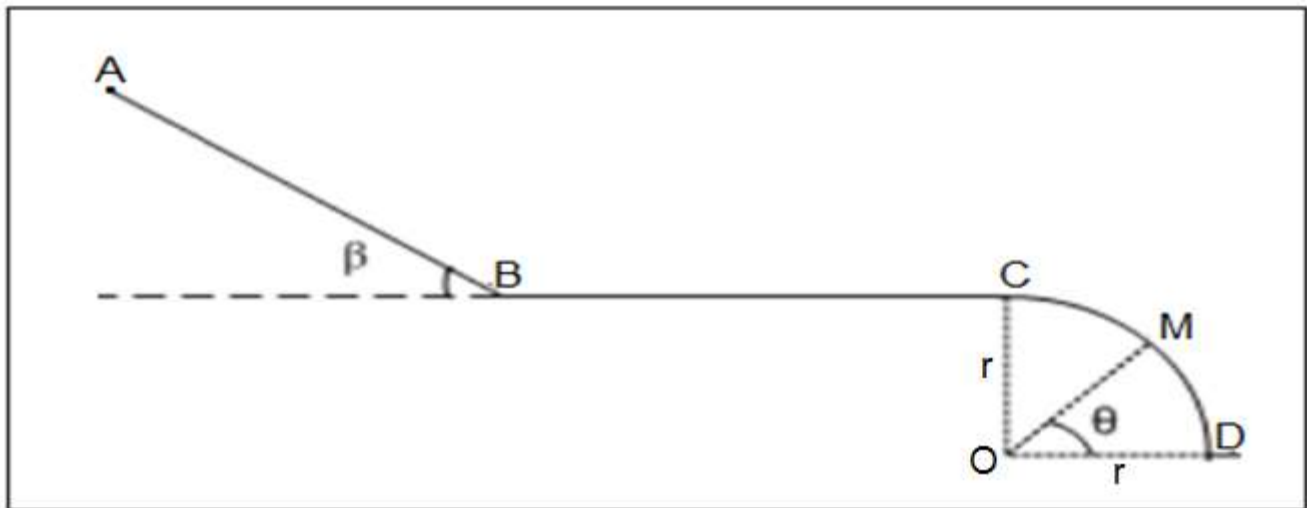
Un skieur aborde une piste constituée de trois parties (voir figure).

Le skieur, de masse  $m = 80 \text{ kg}$ , part du point A à une vitesse  $V_A = 3 \text{ m.s}^{-1}$ .

On donne :  $g = 10 \text{ N.kg}^{-1}$

1- La première partie AB, de longueur  $AB = 4 \text{ m}$ , est un plan incliné d'angle  $\beta = 30^\circ$  sur l'horizontal.

Les frottements sont négligeables sur la partie AB.



1-1- Faire le bilan et représenter les forces qui s'exercent sur le skieur sur la partie AB. (1,5 pts)

1-2- En appliquant le théorème de l'énergie cinétique entre A et B, montrer que la vitesse du skieur en B est  $V_B = 7 \text{ m.s}^{-1}$ . (1,5pts)

2- La partie BC, horizontale, de longueur  $BC = 8 \text{ m}$ ; les frottements sont équivalents à une force d'intensité  $f = 120 \text{ N}$ .

2-1- Calculer sur la partie BC, le travail de la force de frottement  $\vec{f}$ . (1,5 pts)

2-2- En appliquant le théorème de l'énergie cinétique entre B et C, calculer la vitesse  $V_C$  du skieur en C. (1,5pt)

3- La partie CD, est un arc de cercle de centre O et de rayon  $r = 2,4 \text{ m}$ . Les frottements sont négligeables sur la partie CD. La position de point M est repéré par l'angle  $\theta = (\overrightarrow{OD}, \overrightarrow{OM})$

3-2- Exprimer sa vitesse  $V_M$  du skieur au point M en fonction de l'angle  $\theta$ , le rayon  $r$  et  $V_C$ . (2 pts)

3-2- Calculer l'angle  $\theta$  pour que la vitesse du skieur au point M soit  $V_M = 7 \text{ m.s}^{-1}$ . (2 pts)

Groupe A

Exercice 2 : (10 points)

La réaction entre l'aluminium ( $Al$ ) et le gaz de dioxygène ( $O_2$ ) donne l'oxyde d'aluminium ( $Al_2O_3$ ).

1- Ecrire l'équation de la réaction. (1pt)

On réalise la réaction entre une masse de  $m_{Al} = 1,62 \text{ g}$  d'aluminium en poudre et le volume  $V = 1,44 \text{ L}$  du gaz de dioxygène.

2- Calculer la quantité de matière des réactifs dans l'état initial. (1pt)

3- Compléter le tableau d'avancement ci-dessous : (1pt)

| Equation de la réaction |            | ..... + ..... → .....        |  |       |  |
|-------------------------|------------|------------------------------|--|-------|--|
| Etat du système         | Avancement | Quantité de matière en (mol) |  |       |  |
| Etat initial            | 0          |                              |  | ----- |  |
| Etat intermédiaire      | $x$        |                              |  | ----- |  |
| Etat final              | $x_{max}$  |                              |  | ----- |  |

4- Déterminer l'avancement maximal  $x_{max}$  et le réactif en excès. (1pt)

5- Déterminer la masse de produit ( $Al_2O_3$ ) et la masse de réactif restant à l'état final. (2pts)

6- Représenter graphiquement les quantités de matière des réactifs et de produit en fonction de l'avancement  $x$  en utilisant le graphe ci-dessous. (2pts)

7- On veut obtenir une quantité  $n(Al_2O_3) = 0,05 \text{ mol}$  de l'oxyde d'aluminium. Déterminer  $m(Al)$  la masse de l'aluminium et  $V(O_2)$  le volume de dioxygène utilisés pour avoir un mélange stœchiométrique. (2pts)

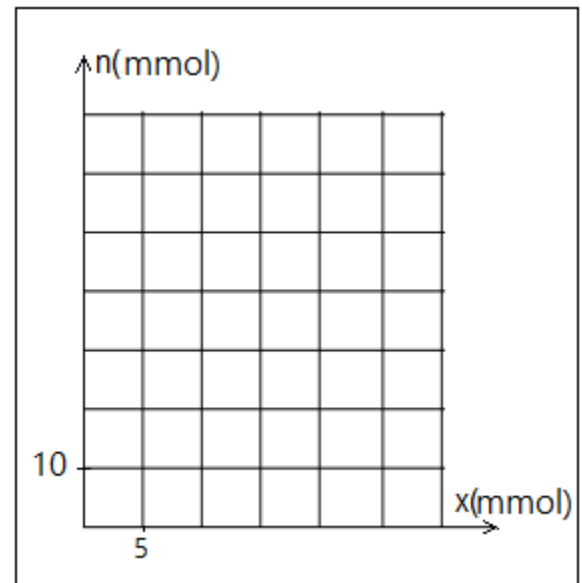
Données :

Les masses molaires atomiques :

$$M(Al) = 27 \text{ g.mol}^{-1} , \quad M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$$

Le volume molaire dans les conditions de l'expérience :

$$V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$$



Fin du sujet

« Si tu transformes tes erreurs en leçons et tes peurs en courages, alors tout est réalisable »

## Groupe B

### Exercice 2 : (10 points)

La réaction entre le fer ( $Fe$ ) et le gaz de dioxygène ( $O_2$ ) donne l'oxyde magnétique ( $Fe_3O_4$ ).

1- Ecrire l'équation de la réaction. (1pt)

On réalise la réaction entre une masse de  $m_{Fe} = 3,36 \text{ g}$  de fer en poudre et le volume  $V = 1,44 \text{ L}$  du gaz de dioxygène.

2- Calculer la quantité de matière des réactifs dans l'état initial. (1pt)

3- Compléter le tableau d'avancement ci-dessous : (1pt)

| Equation de la réaction |            | .....                        | + | ..... | → | ..... |
|-------------------------|------------|------------------------------|---|-------|---|-------|
| Etat du système         | Avancement | Quantité de matière en (mol) |   |       |   |       |
| Etat initial            | 0          |                              |   | ----- |   |       |
| Etat intermédiaire      | $x$        |                              |   | ----- |   |       |
| Etat final              | $x_{max}$  |                              |   | ----- |   |       |

4- Déterminer l'avancement maximal  $x_{max}$  et le réactif en excès. (1pt)

5- Déterminer la masse de produit ( $Fe_3O_4$ ) et la masse de réactif restant à l'état final. (2pts)

6- Représenter graphiquement les quantités de matière des réactifs et de produit en fonction de l'avancement  $x$  en utilisant le graphe ci-dessous. (2pts)

7- On veut obtenir une quantité  $n(Fe_3O_4) = 0,05 \text{ mol}$  de l'oxyde magnétique. Déterminer  $m(Fe)$  la masse de fer et  $V(O_2)$  le volume de dioxygène utilisés pour avoir un mélange stœchiométrique. (2pts)

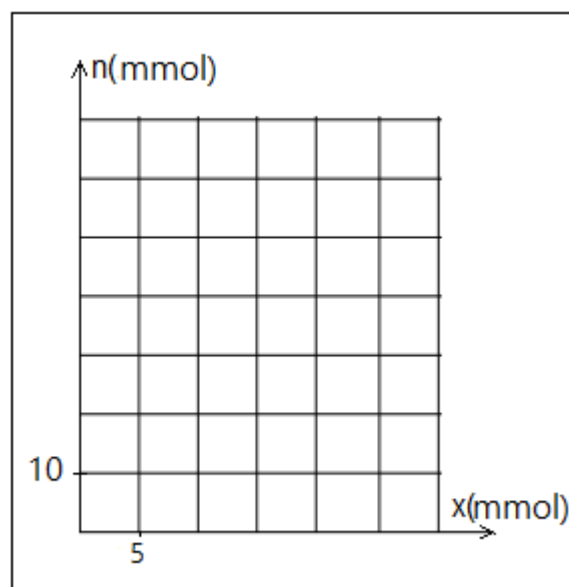
### Données :

Les masses molaires atomiques :

$$M(Fe) = 56 \text{ g.mol}^{-1} , \quad M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$$

Le volume molaire dans les conditions de l'expérience :

$$V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$$



Fin du sujet

« Il n'y a qu'une façon d'échouer, c'est d'abandonner avant d'avoir réussi »