République Tunisienne Ministère de l'éducation

Direction Régionale Siliana

Devoir de synthèse N°1 Lycée Bouarada

**Enseignant: Mejri Chokri** 

Niveau: 3<sup>e</sup> Sc.Exp

**Épreuve** : Sciences physique

Coefficient: 4

Date: 14-12-2022

Durée: 2 heures

Chimie (9 points)

# Exercice nº 1: (4 points)

On considère la réaction entre les ions phosphate et l'acide sulfureux.

1°/ Définir un acide et une base selon **BRONSTED**.

- 2°/a- Donner la formule de l'acide sulfureux sachant que sa base conjuguée est l'ion **HSO**<sub>3</sub>. A<sub>2</sub>- 0 ,25
  - **b-** Déduire le couple acide base correspondante et écrire son équation formelle. A<sub>2</sub>- 0,5
- 3°/a- Donner la formule de l'ion phosphate sachant que son acide conjugué est l'ion  $HPO_4^{2-}$ .  $A_2$  0,25
  - b- Déduire le couple acide base correspondante et écrire son équation formelle. A2-0,5
- 4°/ Écrire l'équation de la réaction entre l'acide sulfureux et les ions phosphate. A<sub>2</sub>- 0,5
- $5^{\circ}$ / On considère un volume  $V_1 = 10 \text{ mL}$  d'une solution de phosphate de sodium (Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>) de concentration molaire C<sub>1</sub>=0,5mol.L<sup>-1</sup> avec un volume V<sub>2</sub>= 20mL d'une solution d'acide sulfureux de concentration molaire C<sub>2</sub>=0,2 mol.L<sup>-1</sup>.
  - a- Déterminer le réactif en excès. A<sub>2</sub>- 0,5
  - **b-** Déterminer, à la fin de la réaction supposée totale, les concentrations molaires des ions phosphates et des ions  $HSO_3^-$ .  $A_2B-1$

## Exercice n°2: (5 points)

On donne: les masses molaires atomiques:  $C = 12 \text{ g.mol}^{-1}$ ;  $H = 1 \text{ g.mol}^{-1}$ .

- 1) Définir un hydrocarbure aliphatique . A<sub>1</sub>- 0 ,25
- 2) Donner les noms de ces hydrocarbures aliphatiques : A<sub>2</sub>- 0 ,75

$$a- CH_{3}-CH = CH - C - CH_{3} CH_{2}-CH_{2}-CH_{3}$$

$$b- HC \equiv C-CH_{2} - C - CH_{3} CH_{2}-CH_{2}-CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

- 3) Un hydrocarbure aliphatique saturé a pour masse molaire  $M = 72 \text{ g.mol}^{-1}$ .
  - a- Montrer que sa formule brute est C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>. A<sub>2</sub>- 0,5
  - **b-** Donner les trois formules semi-développées possibles de C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>. A<sub>2</sub>- 0,75
  - c- L'un des trois isomères est à chaine carbonée ramifiée et symétrique, peut réagir avec le dichlore C\(\ell\_2\) en présence de la lumière pour obtenir un composé organique monochloré.
    - **c1-** Quel est le nom de cette réaction ? A<sub>1</sub>- 0,25.
    - c2- Donner la formule semi-développée du composé organique obtenu . A2B-0,5
    - c3- Écrire l'équation de la réaction avec les formules brutes . A2-0,5
- 4) Dans certaines conditions expérimentales, le 2-méthylbut-1-ène peut réagir avec l'eau H2O pour obtenir deux composés (A) et (B) dont (A) est majoritaire.
  - **a-** A quelle famille appartiennent les produits (A) et (B).  $A_2B-0.5$
  - b- Écrire, en formules semi- développées, les équations des réactions en précisant (A) et (B). C-1

## Exercice 1: (4 points)

#### **Texte documentaire**

### L'homme sur la lune

C'est un moment historique. **Au matin du 21 Juillet 1969,** l'homme pose son pied sur la lune . Pour cette extraordinaire réussite , il a fallu des années d'études , d'expériences et des tentatives . Mais finalement l'homme a pu réaliser son rêve !

Parti de la terre en **16 Juillet 1969** avec trois astronautes à bord , le satellite **Apollo XI** se met à tourner autour de la lune à 100km d'altitude .

Le 21 Juillet à 03h56min (heure française), Neil Armstrong est le premier homme qui pose ses pieds sur la lune. Se sentant léger sur le sol lunaire, Armstrong sautille.

D'après «un site internet »

- **I- 1**°/ L'arrivée sur la lune est-il un évènement important pour l'homme ? Soulever une phrase du texte qui justifie la réponse .
  - 2°/ Quels sont les noms :
    - a- du satellite qui a effectué ce voyage? A<sub>1</sub>- 0,5
    - b- du premier homme qui a posé ses pieds sur la lune? A<sub>1</sub>- 0,5
  - 3°/ L'arrivée sur la lune été-t-elle une mission facile pour l'homme ? Justifier par une phrase du texte . A<sub>1</sub>- 1
- **II-** On suppose que la terre et la lune sont à répartition de masse à symétrie sphérique . On néglige l'effet du champ de gravitation du soleil .

On prendra les notations : (T) terre;(L) lune et (Am)Armstrong.

On donne: Rayon de la terre  $R_T = 6400 \text{km}$ .

Les masses :  $M_T = 6.10^{24} \text{kg et } M_{Amstrong} = 80 \text{ kg}$ .

La constante de gravitation universelle : G= 6,67.10<sup>-11</sup> N.m2. kg<sup>-2</sup>.

- 1°/ Calculer la valeur du champ de gravitation de la terre au point A à sa surface . A2-0,5
- 2°/ Sachant que  $\|\vec{G}_{T/A}\| = 6\|\vec{G}_{L/B}\|$ , déterminer la valeur du champ de gravitation de la lune au point **B** à sa surface . A<sub>2</sub>- 0 ,5
- 3°/ En déduire les valeurs des forces gravitationnelles  $\|\overline{\mathbf{F}_{T/Am}}\|$  et  $\|\overline{\mathbf{F}_{L/Am}}\|$  exercées sur Armstrong respectivement par la terre en  $\mathbf{A}$  et par la lune en  $\mathbf{B}$  puis les représenter sur la **figure-1-de la feuille annexe**. A<sub>2</sub>- 0 ,5
- 4°/ Comparer ces deux valeurs et justifier ce résultat par une phrase du texte. A<sub>2</sub>- 0,5

### Exercice 2: (7 points)

I/ Une tige OA, est posée sur deux rails horizontaux conductrices, distants de **ℓ=4cm**, reliées aux bornes d'un générateur délivrant une intensité **I=10A** (Voir figure-1- de la page annexe).

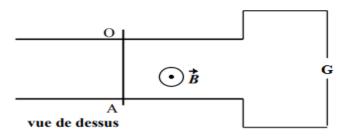


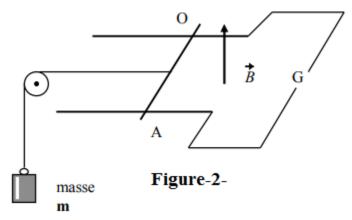
Figure-1-

Le circuit est placé dans un champ magnétique uniforme  $\|\vec{B}\|$  de valeur 0,2T, dont la direction est perpendiculaire au plan des rails.

1°/a- Représenter les sens du courant I sur le schéma de la figure-1- (Voir page annexe) pour que la tige se déplace vers la droite. Déduire la polarité du générateur. ;  $A_2$ - 0,5

**b-** Donner les caractéristiques de la **force de Laplace**  $\vec{\mathbf{F}}$ . ; A<sub>2</sub>- 1

2°/ Pour établir l'équilibre de la tige OA, on la relie à un contrepoids masse **m** par l'intermédiaire d'un fil inextensible et de masse négligeable passant par la gorge d'une poulie à axe fixe (**Voir figure-2-**).



L'ensemble des frottements exercés par les rails sur la tige sont négligeables.

• Calculer la masse **m** pour la quelle la tige soit en équilibre. A<sub>2</sub>- 1,5

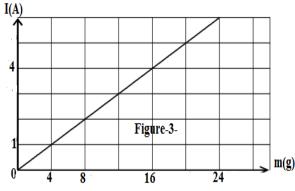
 $3^{\circ}$ / On change le champ magnétique précèdent par un autre un champ magnétique  $\|\vec{B}_1\|$  uniforme. Pour déterminer la valeur du nouveau champ magnétique, on fait varier l'intensité du courant I en fonction de la masse m du contrepoids et on trace le graphe de la figure 3.

a- Trouver théoriquement la relation suivante :

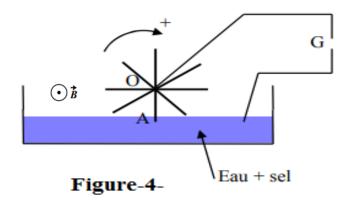
$$I = \frac{\|\vec{\mathbf{g}}\|}{\boldsymbol{\ell} \cdot \|\vec{\mathbf{B}}\|} \cdot \mathbf{m} \qquad ; \qquad \mathbf{A}_2 = 0 , 7$$

**b-** Déterminer la pente de la courbe. ; A<sub>2</sub>- 0 ,5

c- Déduire la valeur du champ magnétique  $\|\vec{B}_1\|$ . A<sub>2</sub>- 0,75



**4°**/ On remplace la tige **OA** par la roue de Barlow, qu'on plonge dans un champ magnétique uniforme  $\|\vec{B}\|$  =0,2T, comme l'indique la figure-4. Seule la partie inférieure de la roue plonge dans une solution électrolytique concentrée. Le générateur G délivre une intensité de courant **I=10A**.



a- Préciser le sens du courant électrique pour que la roue tourne dans le sens positif choisi. ; A<sub>2</sub>- 0,5

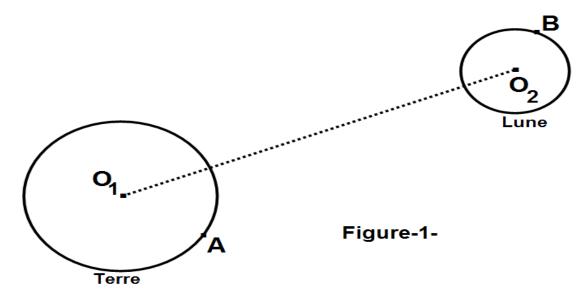
**b-** Représenter sur la figure 4 (feuille annexe) la force de la Laplace exercée sur l'élément de courant OA . ;  $A_2$ - 0,5

c- Déterminer la valeur de la force de Laplace exercée sur l'élément de courant OA.
; A<sub>2</sub>- 1
On donne : OA=2cm

Devoirat

Nom et prénom : ..... $N^{\circ}$  :.........

Exercice 1 physique :II/3°/



Exercice 2 physique:

1°/a

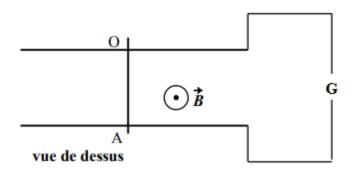


Figure-1-

4°/b

