COLLÈGE François-Xavier VOGT  B.P.: 765 Ydé - Tél.: 222 31 54 28 e-mail: collegevogt@yahoo.fr		Année scolaire : 2023-2024
Département de PHYSIQUE	MINI-SESSION	Date: 31 Janvier 2024
Niveau : $3^{\mathrm{ème}}$	EPREUVE DE PCT	Durée : 02H00

### A- EVALUATION DES RESSOURCES / 12 POINTS

## Exercice 1: Vérification des savoirs / 06,5 points

1- Définir : (i) machine simple

(ii) électrolyse

0.5ptx2=1pt

2- Donner la signification des sigles : PMH et PMB.

0,5ptx2=1pt

3- Donner les unités des grandeurs suivantes :

(a) la force

(b) la quantité de matière

0,5ptx2=1pt

4- Donner un test d'identification du dihydrogène.

0,5pt

5- Choisir la bonne réponse

0.5ptx2=1pt

5.1. La relation entre la masse d'un corps (m) et sa masse molaire (M) est :

a)  $n = m \times M$ 

**b)**  $n = \frac{m}{4}$ 

c)  $n = \frac{M}{m}$ 

5.2. Dans le cycle à quatre temps d'un moteur à combustion interne, le vilebrequin fait :

a) un tour au 1<sup>er</sup> temps

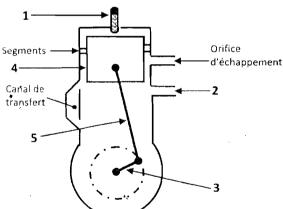
**b)** 2 tours en un cycle **c)** quatre courses en un cycle

6- Répondre par Vrai ou Faux aux affirmations suivantes : 6.1. Les hachures peuvent traverser les traits forts.

0.5ptx2=1pt

6.2. Les moteurs diesel utilisent l'essence comme carburant.

7- Compléter le schéma du document ci-dessous en indiquant les noms manquants des éléments. 0.25x4=1pt



N.B.: Recopier le numéro de l'élément sur votre copie indiquer son nom

5 = bielleExemple:

# Exercice 2: Evaluation des savoir-faire et savoir-être / 05,5 points

1. Equilibrer les équation-bilans des réactions suivantes :

Moteur à injection

0,5ptx2=1pt

 $1.1. P_2 + Cl_2 \rightarrow PCl_5$ 

1.2.  $Cu_2O + O_2 \rightarrow CuO$ 

2. La roue motrice A d'un système poulie-courroie a un diamètre  $D_A = 40$  cm et fait 250 tours en 15 secondes. Le diamètre de la roue menée B est  $D_B = 20$  cm.

2.1. Déterminer la vitesse de rotation  $N_A$  de la roue A.

0,5pt

2.2. Déterminer la vitesse de rotation N<sub>B</sub> de la roue B.

0,5pt

3. Au cours de l'analyse de l'eau, on récupère 24 mL de dihydrogène à la cathode.

3.1. Ecrire l'équation-bilan de la réaction chimique qui a lieu.

0,5pt

3.2. Quelle est la nature du gaz qui se dégage à l'anode ?

0,5pt

3.3. Quel est le volume de gaz qui se dégage à l'anode ?

0,5pt

4. On réalise l'oxydation de 2 g de fer (Fe) dans le dioxygène (O<sub>2</sub>). On obtient la rouille d'oxyde ferrique encore appelée trioxyde de difer.

4.1. Donn'er la formule chimique du trioxyde de difer.

0,5pt

4.2. Ecrire l'équation-bilan de la réaction qui a lieu.

0,5pt

4.3. Quel volume d'air sera nécessaire pour oxyder totalement les 2 g de fer? (On rappelle que l'air contient, en volume,  $\frac{1}{5}$  de dioxygène soit  $V_{\partial_2} = \frac{1}{5}V_{\alpha tr}$ ).

On donne : M(Fe) = 56 g/mol ; volume molaire :  $V_m = 24 \text{ L/mol}$ 

### B- EVALUATION DES COMPETENCES / 08 POINTS

### Situation-problème:

Dans un chantier de construction d'un bâtiment, le manœuvre METO doit faire monter une charge de 150 kg du sol (rez-de-chaussée) au deuxième étage. L'intensité maximale de la force musculaire qu'Il peut exercer est 400 N. Après plusieurs essais, il n'arrive pas à soulever cette charge. En se référant au chef chantier, celui-ci met à sa disposition les appareils de levage suivants :

- Une poulle fixe
- Un palan à quatre brins
- Un treuil de rayon r = 30 cm et dont la longueur du bras de manivelle est L = 90 cm.

BELLA, le chef manœuvre suggère à METO d'utiliser la poulie fixe.

Autres informations donnant la relation de réduction des efforts avec ces appareils :

Poulle simple	Palans à n brins	Treuil (r, L)
F=P	$F = \frac{P}{n}$	$F = \frac{r \times P}{L}$

<u>Donnée</u> : g = 10 N/kg

En utilisant les informations ci-dessus et en s'aidant d'une démarche scientifique :

1. Examine la proposition du chef manœuvre BELLA.

4pts

2. Aide METO à choisir le dispositif le plus adapté.

4pts