BEPC RÉGIONAL

SESSION 2024

Durée : 2h Coefficient : 2

PHYSIQUE-CHIMIE

Cette épreuve comporte deux (02) pages numérotées 1/2 et 2/2

EXERCICE 1: (8 points)

PHYSIQUE: (5 points)

- A- Recopie le numéro de chacune des affirmations ci-dessous puis écris à la suite la lettre V si l'affirmation est vraie ou la lettre F si elle est fausse :
- 1- Pour voir correctement un objet, un myope doit éloigner cet objet de l'œil.
- 2- Les lentilles convergentes permettent de corriger l'hypermétropie.
- 3- Le cristallin d'un œil hypermétrope est trop convergent.
- 4- De deux lentilles, la plus convergente est celle qui a la plus grande distance focale
- 5- Dans le cas d'un œil myope, l'image se forme avant la rétine.
- B- Recopie puis complète le texte ci-dessous avec les groupes de mots suivants : énergie potentielle de pesanteur ; énergie cinétique ; énergie mécanique.

C-

Enonce les conditions d'équilibre d'un solide soumis à deux forces.

<u>CHIMIE</u>: (3 points)

A- Recopie le numéro de chacune des propositions ci-dessous puis écris à la suite la lettre qui correspond à la bonne réponse :

L'équation-bilan de la réaction chimique entre l'oxyde ferrique et l'aluminium est :

$$Fe_2O_3 + 2 Al \longrightarrow Al_2O_3 + 2 Fe$$

- 1- Cette équation est celle d'une réaction :
 - a) d'oxydation

- b) de réduction
- c) d'oxydoréduction
- 2- Au cours de cette réaction chimique, le corps oxydé est :
 - a) Fe_2O_3

h) A1

- c) Fe
- 3- Au cours de cette réaction chimique, le corps réduit est :
 - a) Al_2O_3

b) Al

- c) Fe_2O_3
- B- Reproduis les diagrammes ci-dessous et relie par un trait chaque réaction chimique à son équation-bilan :

La synthèse de l'eau

La combustion du fer

L'électrolyse de l'eau

•

$$\bullet 4 \text{ Fe} + 3 \text{ O}_2 \longrightarrow 2 \text{ Fe}_2\text{O}_3$$

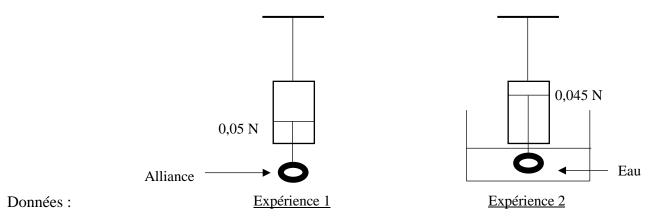
$$\bullet 2 \text{ H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{ H}_2 + \text{ O}_2$$

$$\bullet 3 \text{ Fe} + 2 \text{ O}_2 \longrightarrow \text{ Fe}_3\text{O}_4$$

 $\bullet \quad 2 \text{ H}_2 + \text{ O}_2 \qquad \longrightarrow \quad 2 \text{ H}_2\text{O}$

EXERCICE 2: (7 points)

Pour son mariage, ton oncle commande chez un bijoutier une alliance. A la livraison, il veut vérifier que l'alliance est effectivement en or. Il te confie cette tâche. Pour cela, tu réalises les expériences schématisées ci-dessous afin de calculer la masse volumique de l'alliance et dire si elle est en or.



 $a_{eau} = 1 \text{ g/cm}^3$; g = 10 N/kg

Métal	Or
Masse volumique (g/cm ³)	19,3

- 1) Nomme la grandeur physique mesurée dans l'expérience 1.
- 2) Dis ce que représente l'indication 0,045N dans l'expérience 2.
- 3) Calcule:
 - 3.1) la masse de l'alliance;
 - 3.2) la poussée d'Archimède exercée par l'eau sur l'alliance ;
 - 3.3) le volume de l'alliance ;
 - 3.4) sa masse volumique.
- 4) Justifie que l'alliance n'est pas en or.

EXERCICE 3: (5 points)

Le changement climatique dépend en partie de la quantité de dioxyde de carbone (gaz à effet de serre) dans l'atmosphère. Tes camarades de classe et toi voulez mieux comprendre l'impact de la production de ce gaz pour une usine qui utilise 10.000 dm³ de butane pour son fonctionnement. Pour cela, vous réalisez à petite échelle, la combustion complète de 0,5 dm³ de gaz butane pour avoir une idée du volume de dioxyde de carbone rejeté dans l'air. Tu es désigné comme rapporteur du groupe.

- 1) Donne la formule brute du butane.
- 2) Ecris l'équation-bilan de la combustion complète du butane.
- 3) Détermine:
 - 3.1) le volume V_1 de dioxyde de carbone produit dans votre expérience ;
 - 3.2) le volume V_2 de ce même gaz produit par l'usine à partir de V_1 .
- 4) Cite deux conséquences néfastes de l'effet de serre sur l'environnement.