

SUJET

Vous écrirez directement vos réponses aux emplacements prévus.

Ce sujet comporte 5 pages.

Vous devez remettre la totalité du document à la fin de l'épreuve, sans en détacher aucune page.

Celui-ci sera inséré dans la copie d'examen qui vous sera remise.

CALCULATRICE AUTORISÉE

| | | |
|---------------------------------------|----------------|---------------|
| BREVET PROFESSIONNEL CUISINIER | | N° d'anonymat |
| Épreuve : U.42 | Feuille n° 1/5 | |

| | | | |
|--|--------------------------|-------------------------|----------------|
| Session | | N° d'anonymat : | |
| Examen et spécialité : BREVET PROFESSIONNEL CUISINIER | | | |
| Intitulé de l'épreuve : Sciences Physiques | | | |
| Nom et prénom : | Durée 2 heures | Coefficient 2 | Feuille n° 1/5 |

EXERCICE 1 (8 points)

Données :

Masses molaires : $M(\text{C}) = 12 \text{ g/mol}$
 $M(\text{H}) = 1 \text{ g/mol}$
 $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$

Volume molaire : $V = 24,0 \text{ L/mol}$.

En chimie les alcanes s'écrivent sous forme $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$
Le butane est un alcane où $n = 4$.

1. Écrire la formule brute et la formule semi-développée du butane.

.....
.....
.....
.....

2. Calculer la masse molaire moléculaire du butane.

.....
.....
.....
.....

3. Une cartouche « camping gaz » contient 190 g de butane. Calculer le nombre de moles de butane contenues dans cette cartouche (arrondir à 0,01).

.....
.....
.....
.....

4. La combustion du butane dans le dioxygène de l'air donne du dioxyde de carbone et de l'eau. Écrire et équilibrer l'équation de cette combustion complète.

.....
.....
.....
.....

BREVET PROFESSIONNEL CUISINIER

Épreuve : **U.42 – Sciences Physiques**

Feuille n° 2/5

~~Ne rien inscrire dans cette partie~~

5. Calculer, en litre, le volume de dioxygène nécessaire à la combustion complète du gaz contenu dans cette cartouche (arrondir le résultat à l'unité).

.....
.....
.....
.....
.....
.....

6. Calculer, en gramme, la masse d'eau formée lors de la combustion complète du gaz contenu dans cette cartouche (arrondir le résultat à 0,1).

.....
.....
.....
.....
.....
.....

Un mauvais réglage du brûleur (arrivée d'air insuffisante) favorise la formation d'un peu de monoxyde de carbone (CO) en plus des produits de combustion classiques. Dans ces conditions, 1 mole de butane réagit avec seulement 6 moles de dioxygène.

7. Écrire et équilibrer cette nouvelle équation bilan.

.....
.....
.....
.....
.....

8. Indiquer au moins une conséquence de l'utilisation d'un tel brûleur.

.....
.....

BREVET PROFESSIONNEL CUISINIER

Feuille n° 3/5

Épreuve : **U.42 – Sciences Physiques**

~~Ne rien inscrire dans cette partie~~

EXERCICE 2 (12 points)

Données :

$$P = U.I$$

$$P = R.I^2 = \frac{U^2}{R}$$

$$E = P.t$$

$$Q = m \times c \times (T_f - T_i)$$

\downarrow \downarrow \downarrow \swarrow
 J kg J/(kg.°C) °C

$$1 \text{ Wh} = 3\,600 \text{ J}$$

Capacité thermique massique du
potage : $c_{\text{Potage}} = 3\,900 \text{ J/(kg.°C)}$

I – Étude d’une table de cuisson électrique.

La table de cuisson comprend 4 plaques électriques :

- 3 plaques sont d’allure normale,
- 1 plaque correspond au chauffage rapide.

4 thermostats à 6 positions chacun commandent le réglage de la puissance.

Le fabricant fournit le tableau des caractéristiques électriques suivant pour une tension d’alimentation de 230 V

| Caractéristiques | Plaque (allure normale) | | | | | | Plaque (allure rapide) | | | | | |
|---------------------------|-------------------------|----------------------|----------------------|------|------|------|------------------------|------|----------------------|------|------|------|
| | Position du thermostat | | | | | | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| Puissance (à 1 W près) | 100 | 180 | 250 | 500 | 750 | 1000 | P₁ | 300 | P₃ | 1000 | 1400 | 2034 |
| Intensité (à 0,01 A près) | 0,43 | I₂ | 1,09 | 2,17 | 3,26 | 4,35 | 0,87 | 1,30 | I₃ | 4,35 | 6,09 | 8,8 |
| Résistance (à 1 Ω près) | 535 | 295 | R₃ | 106 | 71 | 59 | 264 | 177 | 113 | 53 | 38 | 26 |

1. Nommer l’appareil de mesure de la tension et indiquer son mode de branchement.

.....

.....

2. Deux plaques (allure normale) sont réglées en position 5 et la plaque (allure rapide) en position 4. Déterminer, dans ces conditions, l’intensité du courant débité par la prise de courant.

.....

.....

3. Déterminer l’intensité débitée par la prise de courant dans le cas où les quatre plaques sont réglées en position maximale.

.....

.....

| | |
|--|----------------|
| BREVET PROFESSIONNEL CUISINIER | Feuille n° 4/5 |
| Épreuve : U.42 – Sciences Physiques | |

~~Ne rien inscrire dans cette partie~~

4. La table de cuisson est sécurisée par un fusible. Parmi les fusibles : 10 A, 16 A, 20 A et 32 A, indiquer celui qui est le mieux adapté pour protéger la table de cuisson. Justifier votre choix.

5. Calculer, en Wh, l'énergie thermique produite en 15 minutes par la plaque rapide réglée en position 4.

6. Calculer la durée de fonctionnement nécessaire à une plaque normale réglée en position 4 pour produire une énergie de 250 Wh.

7. Calculer en kJ et en Wh l'énergie nécessaire pour élever la température de 3 kg de potage de 15°C à 60°C.

8. À l'aide des formules appropriées, calculer les valeurs manquantes des cinq grandeurs P_1 , I_2 , R_3 , P_3 et I_3 , indiquées dans le tableau des caractéristiques.

BREVET PROFESSIONNEL CUISINIER

Feuille n° 5/5

Épreuve : **U.42 – Sciences Physiques**

~~Ne rien inscrire dans cette partie~~