

ÉVALUATION COMMUNE 2020 physik.fr

CLASSE : Première

E3C : E3C1 E3C2 E3C3

voie : Générale

ENSEIGNEMENT : physique-chimie

DURÉE DE L'ÉPREUVE : 1 h

CALCULATRICE AUTORISÉE : Oui Non

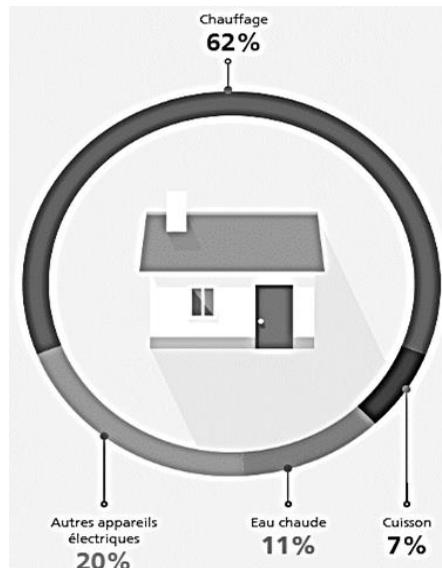
Chauffage et eau chaude de la maison (10 points)

Les principales dépenses d'énergie au sein d'une maison française se répartissent entre quatre grands postes dont le plus important est le chauffage. La production d'eau chaude sanitaire est aussi un poste important.

Le but de l'exercice est d'étudier les dépenses énergétiques liées à ces deux postes (chauffage et production d'eau chaude sanitaire) dans une maison comportant deux étages.

Principales dépenses d'énergie au sein d'une maison française

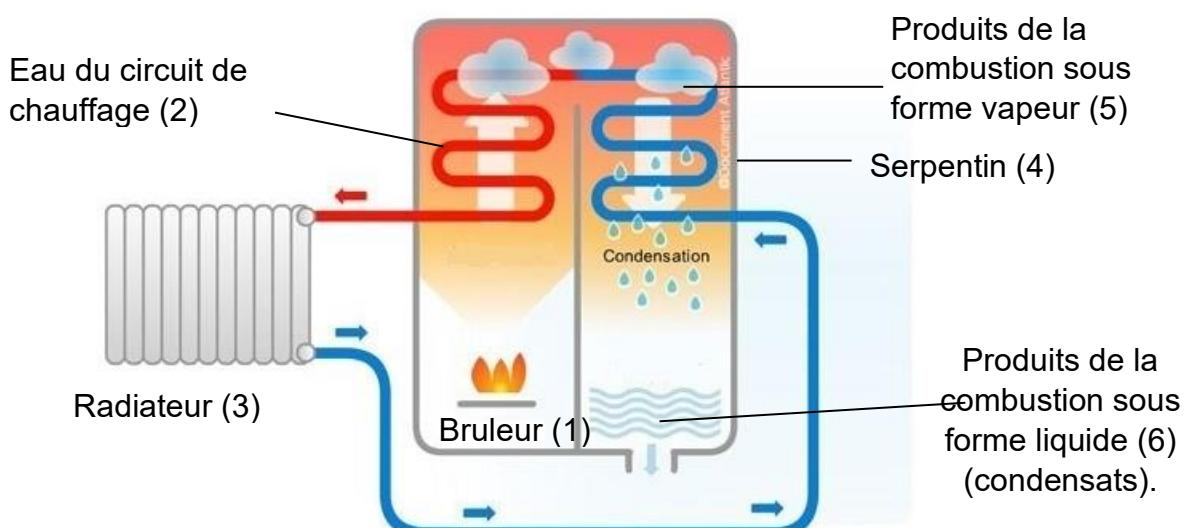
Source <https://travaux.edf.fr/>



1. Chauffage de la maison

La maison est équipée d'un chauffage central à partir d'une chaudière fonctionnant au gaz naturel. Afin de réaliser des économies d'énergie, le choix a été fait d'installer une chaudière à condensation. Le principe de fonctionnement d'une chaudière à condensation est illustré sur ci-dessous.

Dans le brûleur (1), la combustion du gaz naturel permet de transférer de l'énergie à l'eau du circuit de chauffage (2). Cette eau, après avoir alimenté les radiateurs (3), circule dans un serpentin (4) mis en contact avec les produits de la combustion du gaz naturel (5). Ces produits se condensent au contact de l'eau froide et les condensats produits dans la chaudière (6) sont ensuite rejetés à l'égout. La condensation étant un phénomène exothermique, de l'énergie thermique est ainsi fournie à l'eau du circuit de chauffage.



Principe de fonctionnement d'une chaudière à condensation.

D'après <https://ma-maison-eco-confort.atlantic.fr/>

Données :

- le « gaz naturel » est principalement constitué de méthane ;
- énergies molaires des liaisons en $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

liaison	C-H	C=O (dans CO_2)	O=O	O-H
énergie de liaison ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$)	411	795	494	459

- masses molaires atomiques en $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$: H : 1,0 $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$; C : 12,0 $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$; O : 16,0 $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$
- numéros atomiques : H : 1 C : 6 O : 8 ;
- la valeur de l'énergie libérée par la condensation d'un gramme d'eau est : 2,3 kJ ;
- masse volumique de l'eau liquide : $\rho = 1,0 \text{ kg}\cdot\text{L}^{-1}$.

1.1. Écrire l'équation de la réaction modélisant la combustion du gaz naturel dans le dioxygène. La formule du méthane est CH_4 et les produits de combustion sont le dioxyde de carbone et l'eau.

1.2. Établir le schéma de Lewis des molécules de dioxyde de carbone et d'eau.

1.3. À partir du tableau donnant les valeurs des énergies de liaison, calculer celle de l'énergie molaire de réaction de la combustion du gaz naturel dans le dioxygène et justifier du caractère exothermique de la transformation. En déduire que le pouvoir calorifique du méthane est d'environ 50 $\text{kJ}\cdot\text{g}^{-1}$.

1.4. Calculer l'énergie thermique libérée au cours de la combustion de 100 g de méthane. Montrer qu'au cours de cette combustion il se forme 225 g de vapeur d'eau.

1.5. On fait l'hypothèse que toute la vapeur d'eau formée lors de la combustion se condense et que seule l'énergie libérée lors de la condensation de l'eau est récupérée. Calculer la valeur de l'énergie associée à la condensation de la vapeur d'eau formée pour 100 g de méthane puis montrer que l'utilisation de cette énergie permet de réaliser un gain maximal d'environ 10 % en énergie.

2. Eau chaude sanitaire

Dans ce logement l'eau chaude sanitaire est fournie par chauffe-eau qui fonctionne à l'électricité. Le principe est simple : une résistance électrique placée dans le cumulus chauffe l'eau jusqu'à une température définie appelée température de consigne.

Les caractéristiques techniques du chauffe-eau indiquées par le constructeur sont en partie reproduites :

Capacité	Tension de fonctionnement	Puissance	Temps de chauffe ⁽¹⁾
150 L	230 V	1800 W	5 h 15

(1) Le temps de chauffe est indiqué pour une eau dont la température initiale est de 15 °C et la température finale de 65 °C.

Données :

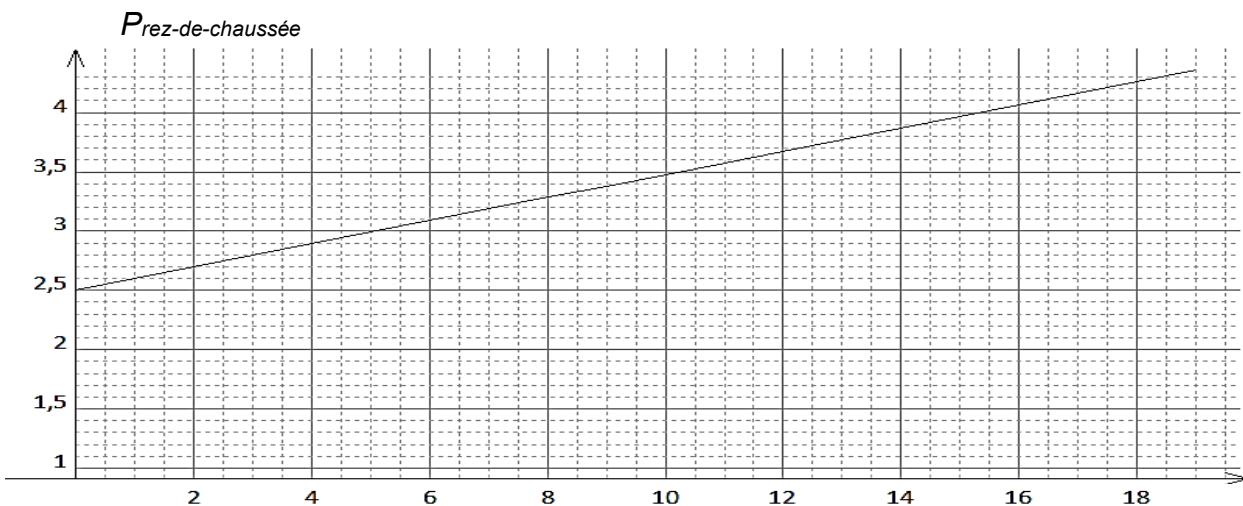
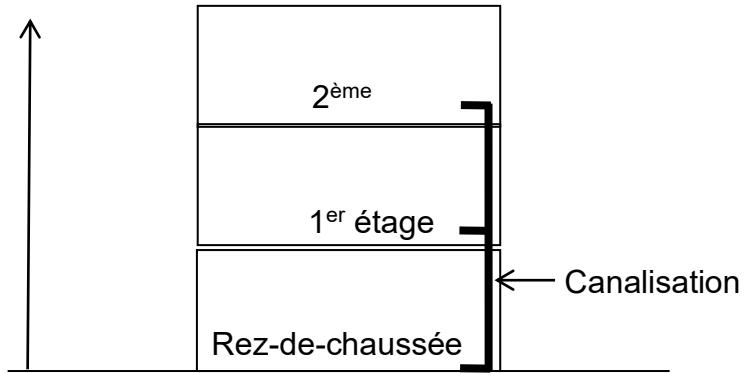
- L'énergie thermique E nécessaire pour éléver la température d'une masse m d'eau liquide de ΔT est donnée par la relation $E = m \cdot c_{\text{eau}} \cdot \Delta T$ où c_{eau} est la capacité thermique massique de l'eau ($c_{\text{eau}} = 4,18 \times 10^3 \text{ J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$) ;
- masse volumique de l'eau $\rho = 1,00 \text{ kg}\cdot\text{L}^{-1}$;
- $\Theta(\text{°C}) = T(\text{K}) - 273$; 1,0 J = 3,6 kWh ; 1 bar = 10^5 Pa .

2.1. Nommer le phénomène physique qui permet le chauffage de l'eau dans le cumulus. Déterminer la valeur de la résistance chauffante du cumulus.

2.2. À l'aide des caractéristiques techniques du constructeur et des données, calculer la valeur de l'énergie thermique nécessaire à l'élévation de la température de la totalité de l'eau du cumulus.

2.3. Utiliser la puissance du chauffe-eau pour en déduire la durée nécessaire à cette élévation de température. Comparer à la valeur indiquée par le constructeur et proposer une explication à une éventuelle différence.

Le cumulus est installé au rez-de-chaussée d'une maison de deux étages (schéma ci-contre). Le graphe ci-dessous indique la pression minimale de l'eau en sortie du cumulus en fonction de l'altitude z du point de distribution de l'eau chaude. Pour un fonctionnement correct l'eau doit arriver au point de distribution avec une pression minimale de 2,50 bar.



Pression de l'eau en sortie de cumulus en fonction de l'altitude de la distribution

2.4. Commenter l'allure du graphe puis l'utiliser pour estimer la pression minimale de l'eau en sortie du cumulus nécessaire à la distribution d'eau chaude dans une maison de deux étages.