

Correction de l'évaluation blanche n°1 sur les chapitres 1 et 2

Exercice 1 :

1. Les deux types d'énergie libérées lors d'une combustion sont les énergies lumineuse et thermique.
2. Les réactifs de la combustion du carbone sont le carbone et le dioxygène.
3. Le produit de la combustion du carbone est le dioxyde de carbone.
4. L'air est un mélange car il est composé de deux types de molécules différentes : le dioxygène et le diazote.
5. Un mélange est constitué de plusieurs types de molécules.

Exercice 2 :

1. Le plus petit grain de matière est l'atome.
2. Une molécule est constituée d'atomes.
3.
 - a. Le diazote est *un atome* / **une molécule**.
 - b. L'oxygène est **un atome** / *une molécule*.
 - c. Le modèle de l'atome de soufre est : **la lettre S** / **une sphère jaune** / *une sphère rouge*.
4.
 - a. Cinq atomes d'hydrogène : H_5 ; H_5 ; **5H**
 - b. Deux molécules d'eau : H_4O_2 ; **2H₂O** ; H_2O_4

Exercice 3 :

1. Les boules de couleur noire représentent les atomes de carbone. Celles de couleur rouge les atomes d'oxygène, celles de couleur bleu les atomes d'azote, et celles de couleur blanche les atomes d'hydrogène.
2. La molécule de caféine est composée de :
 - 8 atomes de carbone
 - 2 atomes d'oxygène
 - 4 atomes d'azote
 - 10 atomes d'hydrogène
3. La formule de la caféine est : $C_8O_2N_4H_{10}$.