

Exercice 1 :

1) Compléter le texte suivant avec : atomes, majuscule, boule, centaine, lettres, matière, minuscule, modèle, particules, symbole

Toute la (inerte et vivante) qui nous entoure est constituée de
microscopiques : des Il existe une de types d'atomes différents. A
chaque atome correspond un (composé d'une ou deux); certains
d'entre eux sont représentés par une colorée, leur

Remarque :

Le symbole d'un atome est une lettre suivie éventuellement d'une
lettre (ex : Fe pour l'atome de fer)

Le symbole d'un n'est pas toujours la première de son nom (ex : N pour
azote).

Exercice 2 :

1) Compléter le texte suivant avec : atomes, constitue, formule, modèle moléculaire, molécule, nombre.

Une est un assemblage d'..... A chaque molécule correspond
une chimique qui nous renseigne sur le type et le d'atomes qui la
Une molécule est représentée par son

2) Compléter le texte suivant avec : alphabétique, consonnes, un, voyelles.

Remarques : complète avec : alphabétique, consonnes, un, voyelles. -dans

une formule chimique, on ne marque jamais le nombre (on écrit H₂O et pas H₂O₁)

Dans une formule chimique, on écrit en général les avant les et on respecte
l'ordre (ex : CH₄ et pas H₄C, CO₂ et pas O₂C).

Exercice 3 : La combustion du carbone

Pour brûler complètement 6 g de carbone, il faut 8 g de dioxygène.

1) Quelle masse de dioxyde de carbone va-t-on obtenir ?

2) On fait maintenant brûler 4 g de carbone dans un flacon contenant 20g de dioxygène. Tout le
dioxygène va-t-il être utilisé ? Si non, combien en restera-t-il ? Quelle masse de dioxyde de carbone
va-t-on obtenir ?

3) Quelle masse de dioxygène faut-il pour brûler complètement 9 g de carbone ? Quelle masse de
dioxyde de carbone va-t-on obtenir ?

4) On dispose un morceau de carbone enflammé de 10 grammes dans un bocal fermé. Après
combustion il reste 6 grammes de carbone. Quelle quantité de dioxygène était présente dans le
bocal ?

Exercice 4 : Les équations suivantes sont-elles équilibrées ? Justifier.

