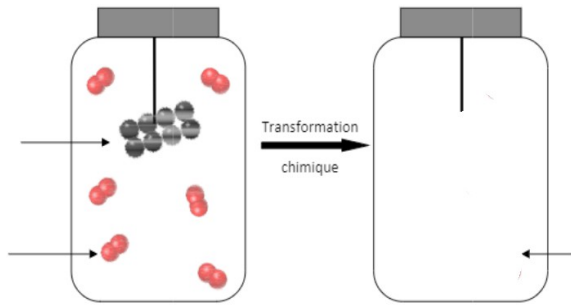


Exercices application : équation chimique

Exercice 1 : Combustion du carbone



Modélise dans la combustion complète du carbone.

Exercice 2: Equation chimique

Ecris les équations chimiques des transformations chimiques suivantes :



.....

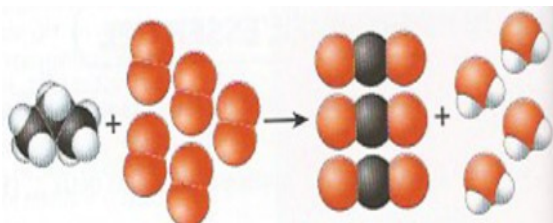
.....



.....

Exercice 3 : le parasol chauffant

Un parasol chauffant fonctionne au gaz propane (C₃H₈) dont la combustion peut être mobilisée :



- 1) Écris le bilan en lettres de la transformation chimique.
- 2) Complète l'équation de réaction :



- 3) Cette équation chimique respecte-t-elle la conservation de l'atome ? Compte le nombre d'atomes.
- 4) Combien de molécule de dioxygène sont nécessaires pour brûler une molécule de propane? Combien de molécules d'eau et de dioxyde de carbone sont formées ?
- 5) Calculer la masse de dioxygène nécessaires pour brûler 44 g de propane, sachant qu'il se forme 132 g de dioxyde de carbone et 72 g d'eau. **Aide :** Il y a conservation de la masse au cours d'une transformation chimique