Activité n°3 1/2

# Activité 3: Les atomes dans les transformations chimiques.

### **Objectifs:**

- Savoir ce que signifie une transformation chimique aux niveau des atomes

### **Contexte:**

Marina sait que le sous-marin de l'activité précédente a coulé à cause de la conservation de la masse lors d'une transformation chimique, cependant elle sait aussi que la matière est constituée de toutes petites particules nommées atomes qui s'assemblent pour faire

### Document 1. Modèles moléculaires.

Les modèles moléculaires permettent de représenter les molécules et les transformations chimiques, la convention pour les dessiner est la suivantes:

| Atomes         | Hydrogène     | Carbone     | Oxygène     | Azote       |
|----------------|---------------|-------------|-------------|-------------|
| Représentation | Boule blanche | Boule noire | Boule rouge | Boule bleue |

## Votre mission-travail à réaliser :

### **ÉTAPE 1** Modélisation de la combustion du carbone

|  | Réactifs            | Produits           |  |
|--|---------------------|--------------------|--|
| Bilan                                  | carbone + dioxygène | dioxyde de carbone |  |
| Bilan avec les modèles<br>moléculaires | •                   |                    |  |
| Équation de la réaction                | C + O <sub>2</sub>  | CO <sub>2</sub>    |  |

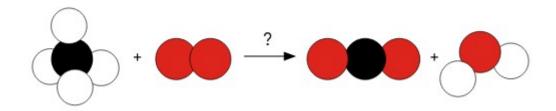
| 1 | ) Réalise | les modèles | moléculaires | des réactifs | (aide document 1) |  |
|---|-----------|-------------|--------------|--------------|-------------------|--|
|   |           |             |              |              |                   |  |

- 2) En ne gardant que les modèles moléculaires que tu as construits pendant la question précédente, construit les produits.
- 3) Qu'arrive t-il aux atomes qui composaient les réactifs?

| 4 | ) D'après toi, pourquoi la masse est-elle conservée lors de cette réaction ?                |
|---|---|
|   |   |
|   | ) D'après toi, pourquoi la masse est-elle toujours conservée lors d'une réaction chimique ? |
|   |   |
|   |   |

Activité n°3

### Étape 2 : combustion du butane



- 6) Écris l'équation de réaction avec les formules chimiques :
- 7) Écris l'équation de réaction avec le nom des molécules:
- 8) Réalise les modèles moléculaires des réactifs.
- 9) En ne gardant que les modèles moléculaires que tu as construits pendant la question précédente, essaie de construire les produits. Quel problème risque-tu de rencontrer ?
- 10) Comment le résoudre ?

### Appelle l'enseignant une fois que tu en es là.

- 11) Maintenant que le problème est résolu, en ne gardant que les modèles moléculaires que tu as construits pendant la question précédente, construit les produits.
- 12) Écrit l'équation de la réaction fidèle à la réalité avec les dessins de modèles moléculaires (aide document 1) :

| 13) Écrit une phrase qui décrit ce qui se passe au niveau des molécules pendant la transformation chimique. |     |
|---|-----|
|   | ••• |
|   |     |

14) Réécris l'équation de réaction avec les formules chimiques, en tenant en compte la solution au problème rencontré:

### Pour aller un peu plus loin :

Si tu as terminé, demande la partie 2 à l'enseignant.