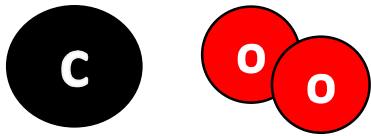
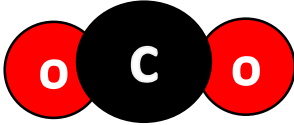


Exercices de chimie : Combustions et équations bilans le/...../.....

Exercice 1. La combustion du charbon.

Expérience	État initial Avant la transformation	État final Après la transformation chimique
Transformation chimique	<p>Carbone Dio(chaxygè</p> 	<p>Dioxyde de carbone</p> 
<p>Questions de l'exercice n°1 :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Complète le tableau ci-dessous. 2. Quels sont les réactifs et les produits de cette transformation chimique ? 3. Qu'arrive-t-il aux réactifs puis aux produits ? 4. Ecris l'équation bilan de cette transformation chimique. 		

1.

Nom de la molécule ou atome	Composition chimique : Nom des différents atomes	Formule chimique
Carbone (charbon)	1 atome de carbone	C
Dioxygène	2 atomes d'oxygène	O₂
Dioxyde de carbone	1 atome de carbone 2 atomes d'oxygène	CO₂

2. Le(s) réactif(s) est/sont : **le carbone et le dioxygène**

Le(s) produit(s) est/sont : **le dioxyde de carbone**

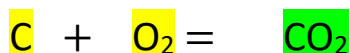
3. Les réactifs réagissent et disparaissent,
Les produits se forment et apparaissent,

4. Equation bilan de la transformation chimique

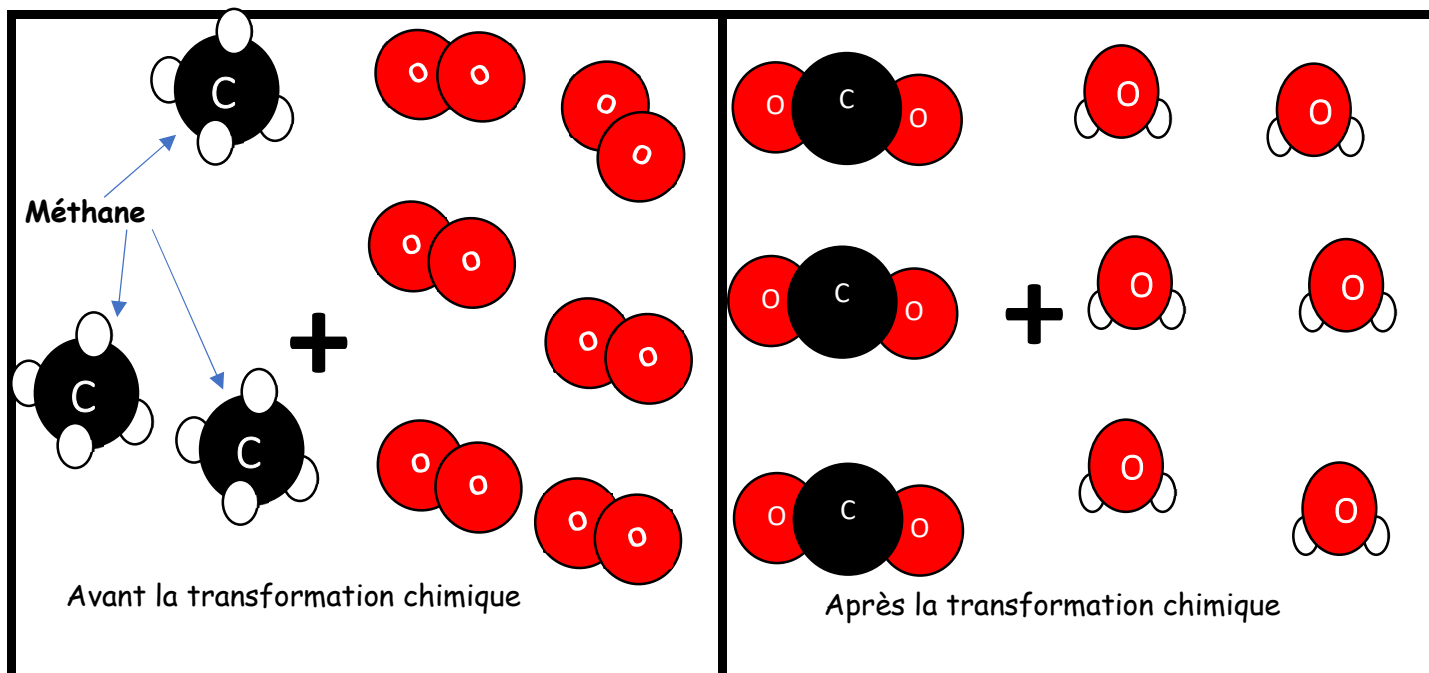
Réactifs = **Produits**

Noms : **Carbone** + **Dioxygène** = **Dioxyde de carbone**

Formules :



Complète



1.

Nom de la molécule	Composition chimique : Nom des différents atomes	Formule chimique
Méthane	1 atome de carbone et 4 atomes d'hydrogène	CH₄
Dioxygène	2 atomes d'oxygène	O₂
Dioxyde de carbone	2 atomes d'oxygène 1 atome de carbone	CO₂
Eau	1 atome d'oxygène 2 atomes d'hydrogène	H₂O

2. Les réactifs sont :

- le **méthane** (combustible)
- le **dioxygène** (comburant)

Les produits sont :

- **dioxyde de carbone**
- **eau**

3. Les réactifs disparaissent, ils réagissent.

Les produits apparaissent, ils se forment.

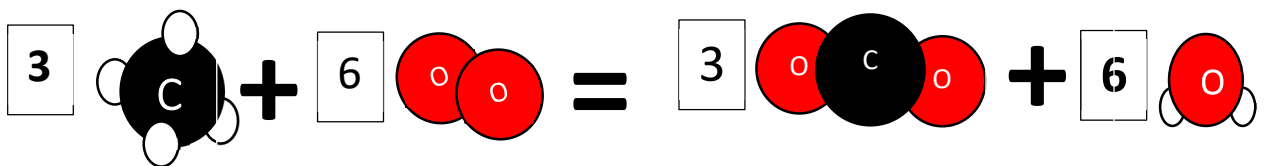
4.

	Nombre de molécules	
	Avant la transformation	Après la transformation
Méthane	3	0
Dioxygène	6	0
Dioxyde de carbone	0	3
Eau	0	6

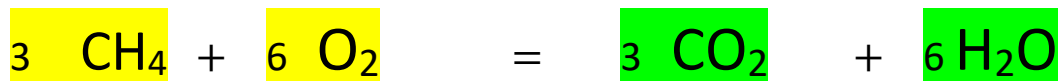
5. Equation bilan de la transformation chimique

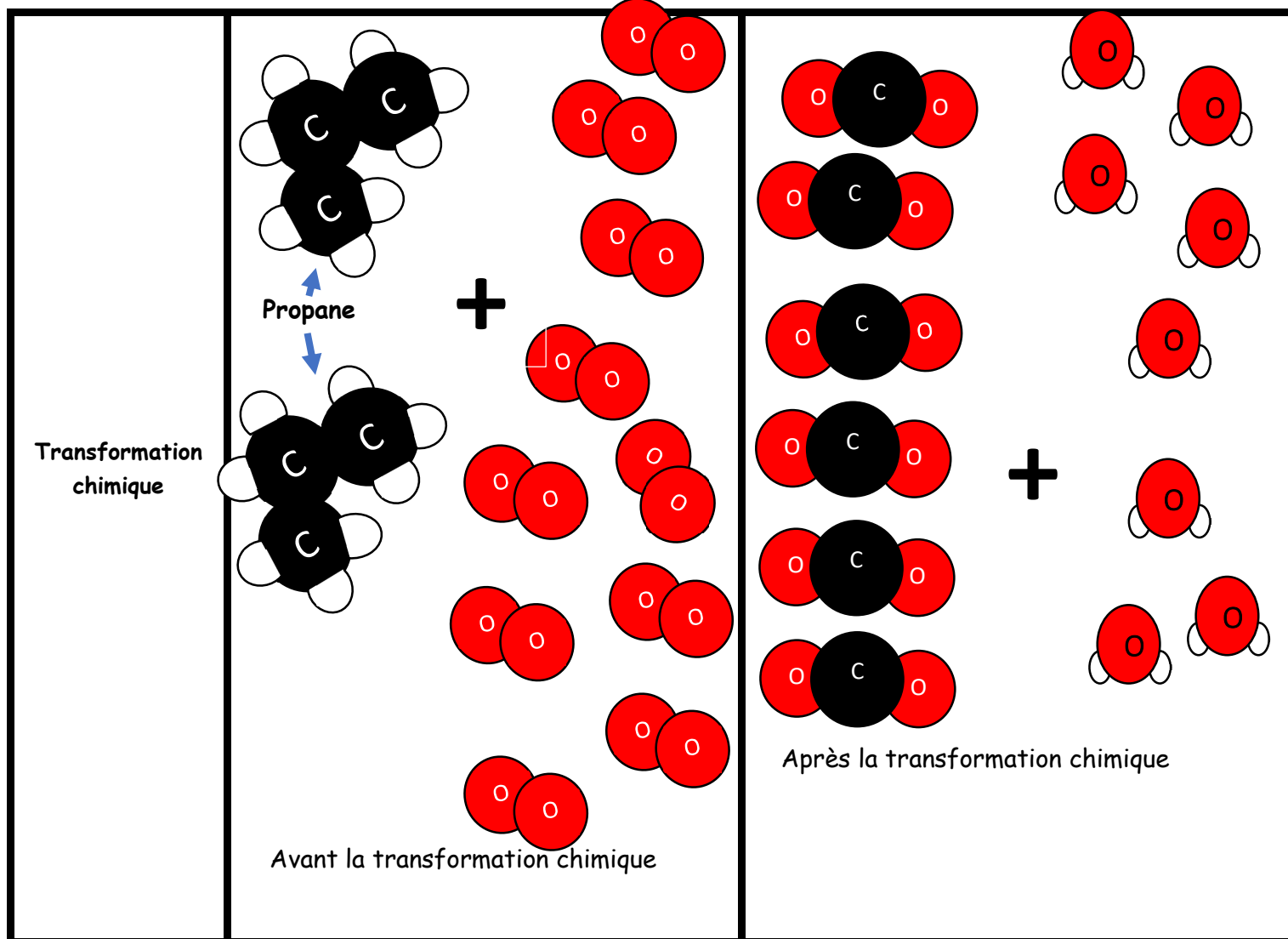
Réactifs = Produits

Noms : Méthane + Dioxygène = Dioxyde de carbone + eau



Formules :



Exercice 3 Combustion **Complète** du propane

1.

Nom de la molécule	Composition chimique : Nom des différents atomes	Formule chimique
Propane (combustible)	3 atomes de carbone 8 atomes d'hydrogène	C₃H₈
Dioxygène (comburant)	2 atomes d'oxygène	O₂
Eau	2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	H₂O
Dioxyde de carbone	2 atomes d'oxygène 1 atome de carbone	CO₂

2. Les réactifs sont :

→ propane

→ dioxygène

Les produits sont :

→ Eau

→ dioxyde de carbone

3. Les réactifs réagissent, ils disparaissent.

Les produits apparaissent, ils se forment.

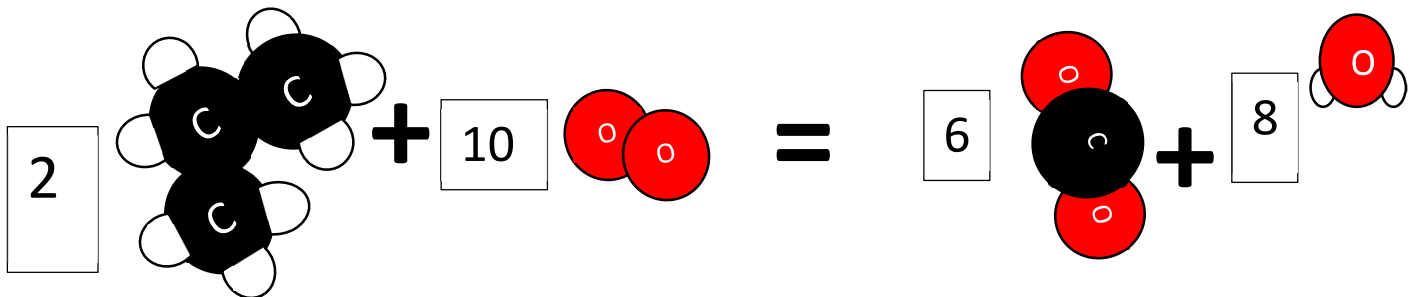
4.

	Nombre de molécules	
	Avant la transformation	Après la transformation
Propane	2	0
Dioxygène	10	0
Dioxyde de carbone	0	6
Eau	0	8

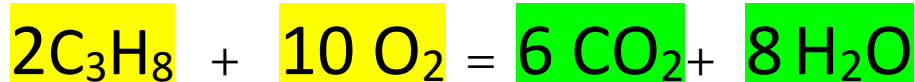
5. Equation bilan de la transformation chimique

Réactifs = Produits

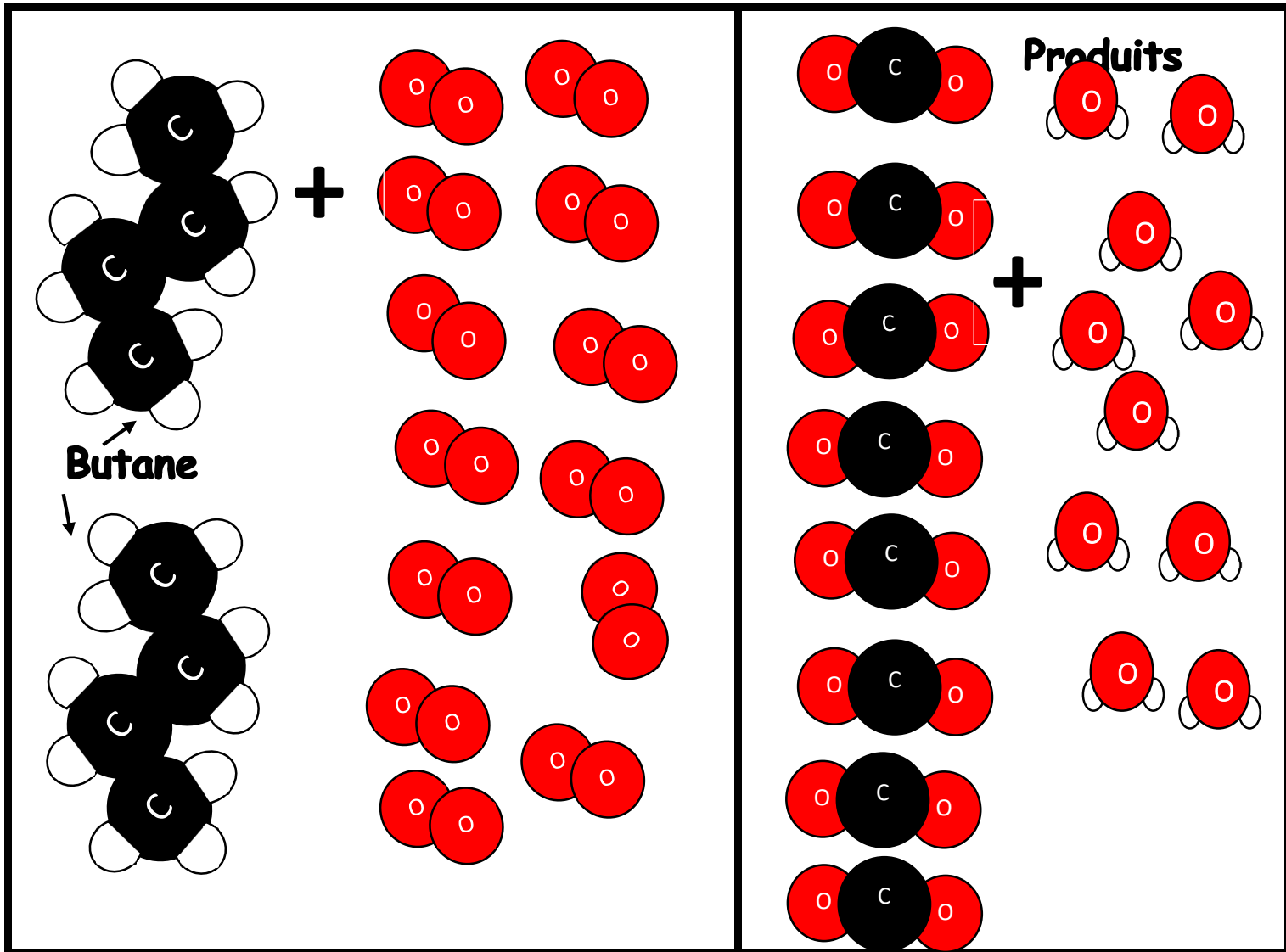
Noms : Propane + dioxygène = dioxyde de carbone + eau



Formules :



Exercice 4 Combustion Complète du butane



Questions de l'exercice n°3 :

1.

Nom de la molécule	Composition chimique : Nom des différents atomes	Formule chimique
Butane	4 atomes de carbone 10 atomes d'hydrogène	C₄H₁₀
Dioxygène	2 atomes d'oxygène	O₂
Dioxyde de carbone	1 atome de carbone et 2 atomes d'oxygène	CO₂
Eau	2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	H₂O

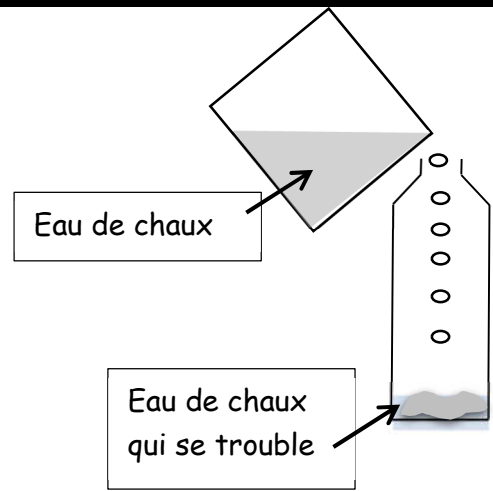
Questions de l'exercice n°4 :

2. Les **réactifs** sont le :

- butane.
- dioxygène

Les **produits** sont :

- eau
- dioxyde de carbone



3.

	Nombre de molécules	
	Avant la transformation	Après la transformation
Butane	2	0
Dioxygène	13	0
Dioxyde de carbone	0	8
Eau	0	10
Conservation de la matière	8 atomes de carbone 20 atomes d'hydrogène 26 atomes d'oxygène	8 atomes de carbone 20 atomes d'hydrogène 26 atomes d'oxygène

4. Equation bilan de la transformation chimique

Réactifs = Produits

Butane + Dioxygène = dioxyde de carbone + eau

