

# RIEN NE SE PERD, RIEN NE SE CREE....

## 2<sup>ème</sup> PARTIE

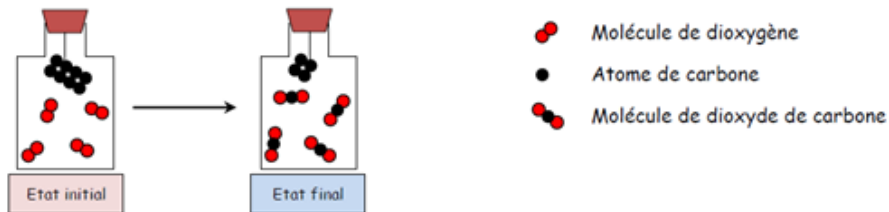
RIEN NE SE PERD, RIEN NE SE CREE, TOUT SE TRANSFORME

ET

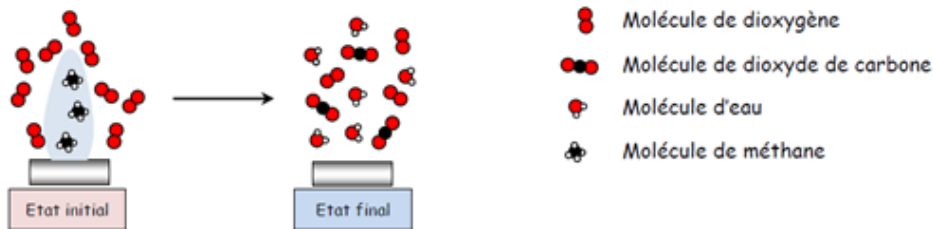
ANTOINE DE LAVOISIER

### COMBUSTION DU CARBONE

Le carbone constitue essentiellement le charbon de bois. Quand il brûle dans le dioxygène, il se forme unique du dioxyde de carbone.



### COMBUSTION COMPLETE DU METHANE



### BILAN

CONCLUSION : Au cours d'une transformation chimique :

⇒ Les molécules des **réactifs** ..... pour former de nouvelles molécules, les .....

⇒ Le nombre d'atomes de chaque sorte ....., ils se ..... entre eux pour former de nouvelles molécules. Il y a **..... des atomes lors d'une transformation chimique.**

C'est Antoine de Lavoisier qui, au 18<sup>ème</sup> siècle découvre cette loi de conservation des atomes. Il n'énoncera selon la célèbre maxime suivante

**« Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme »**



# ECRITURE DES TRANSFORMATIONS CHIMIQUES

## COMBUSTION DU CARBONE :

	REACTIFS	PRODUITS
NOM	carbone + dioxygène	dioxyde de carbone
Modèles moléculaires	+	+
Equation de la réaction avec les symboles	+	+

C'est facile !

***Attention : Il est interdit de modifier les formules chimiques pour équilibrer !!***

## COMBUSTION COMPLETE DU BUTANE :

	REACTIFS	PRODUITS
NOM	+	+
Modèles moléculaires	+	+
Equation de la réaction avec symboles	+	+

### CONCLUSION :

L'équation de la réaction précise le ..... de la transformation et traduit la ..... par des nombres placés devant les formules.