

## COMBUSTION DU METHANE

1) Remplir la première ligne du tableau en indiquant le nom des réactifs et des produits de la combustion du méthane.

Données :

La molécule de méthane est constituée d'un atome de carbone et de 4 atomes d'hydrogène.

Les produits de cette réaction sont les mêmes que pour la combustion du butane.

2) Réaliser les modèles correspondant aux espèces chimiques présentes avant la réaction. Les dessiner dans la case prévue.

3) Réaliser les modèles correspondant aux espèces chimiques présentes à la fin de la réaction. Les dessiner dans la case prévue.

	Réactifs (avant la réaction)	Produits (après la réaction)
Noms des espèces chimiques		
Modèles moléculaires		
Formules des espèces chimiques		
Nombre d'atomes de chaque type		

4) Donnez les formules des différentes molécules.

5) Remplir la dernière ligne du tableau en indiquant le nombre d'atomes de chaque type :

- dans la case des réactifs
- dans la case des produits

La loi de conservation des atomes est-elle respectée ?

Sinon, dites quelles (et combien) molécules de réactifs et/ou produits il faut ajouter dans chaque case pour respecter la loi de conservation des atomes.