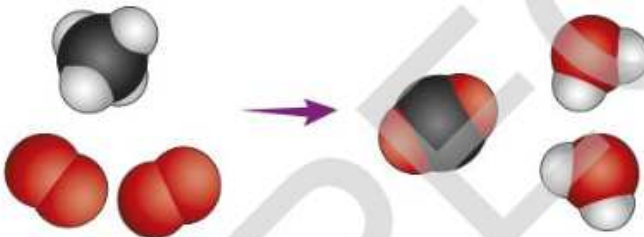





## Réactiver ses connaissances

La combustion du méthane dans le dioxygène peut être modélisée :



1. Écrire les formules chimiques des réactifs et des produits.
2. Écrire l'équation de la réaction.

Données

Symbole de l'atome	H	C	O
Modèle			

## Flash test

5 min

Pour chaque question, indiquer la (ou les) bonne(s) réponse(s).

	A	B	C
1. Au cours d'une transformation chimique :	des réactifs apparaissent.	des réactifs disparaissent.	des produits apparaissent.
2. Au cours d'une transformation chimique :	les éléments chimiques sont modifiés.	les éléments chimiques sont conservés.	la charge électrique est conservée.
3. Soit la réaction d'équation : $2 \text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{NO}_2$	$\text{NO}_2$ est un produit.	$\text{NO}$ et $\text{O}_2$ sont des réactifs.	$\text{NO}$ et $\text{O}_2$ sont des produits.
4. L'équation de la réaction entre $\text{NH}_3$ et $\text{O}_2$ s'écrit :	$\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	$2 \text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{NO} + 3 \text{H}_2\text{O}$	$4 \text{NH}_3 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 4 \text{NO} + 6 \text{H}_2\text{O}$
5. L'équation de la réaction entre $\text{Cu}^{2+}$ et $\text{HO}^-$ s'écrit :	$\text{Cu}^{2+} + \text{HO}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$	$\text{Cu}^{2+} + 2 \text{HO}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$	$2 \text{Cu}^{2+} + 4 \text{HO}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$