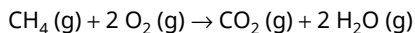


● SITUATION 3

Cette situation permet de revenir sur les réactions de combustion au travers de celle du méthane et de son équation (vues au collège et en classe de seconde).

› Exemple de réponse attendue

L'équation de la réaction qui modélise la combustion du méthane est :



Les réactifs sont le méthane $\text{CH}_4 (\text{g})$ et le dioxygène $\text{O}_2 (\text{g})$. Les produits sont le dioxyde de carbone $\text{CO}_2 (\text{g})$ et l'eau $\text{H}_2\text{O} (\text{g})$.

› En classe de T^{ale} enseignement scientifique

L'activité 5 permettra de sensibiliser les élèves aux moyens de minimiser les émissions de dioxyde de carbone qui est le principal gaz à effet de serre.