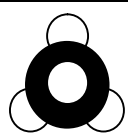


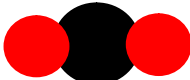
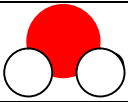



Notion	Interprétation moléculaire des réactions chimiques en termes d'atomes et de molécules
Capacité	Traduire, coder, décoder
Pré-requis / connaissances	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Symbole de différents atomes : C (carbone), H (hydrogène)</li> <li>• Formules chimiques de différentes molécules : O<sub>2</sub> (dioxygène), CO<sub>2</sub> (dioxyde de carbone), H<sub>2</sub>O (eau)</li> <li>• Les réactifs sont <b>consommés</b> au cours d'une réaction chimique, tandis que les produits sont <b>formés</b>.</li> </ul>
Commentaires	

QUESTIONS

Atome ou molécule	Formule chimique	Représentation
Méthane	CH <sub>4</sub>	
Carbone	C	
Dioxygène	O <sub>2</sub>	
Dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>	
Eau	H <sub>2</sub> O	
Hydrogène	H	

Lorsqu'on réalise la combustion du carbone dans un flacon de dioxygène, il se produit du dioxyde de carbone.

1. Ecrivez le **bilan** de cette combustion sous la forme : réactif 1 + réactif 2 → produit.
2. Ecrivez ce bilan sous forme de **modèles moléculaires** (en utilisant les représentations du tableau de la question 1.).
3. Ecrivez ce bilan sous forme d'**équation** de réaction (en utilisant les formules chimiques du tableau).