

Modèle moléculaire 4ème

**Une activité proposée par le
collège Jean Moulin, Saint Gaultier**

b) Combustion du méthane :

combustion du méthane dans le dioxygène	+	→	+
modèles moléculaires	+	→	+
équation de réaction	+	→	+
lecture	réagit avec	pour former	et

une molécule de

eau

un atome de

dioxyde de carbone

dioxygène

un atome de

deux molécules de

dioxygène

méthane

une molécule de

carbone

une molécule de

une molécule de

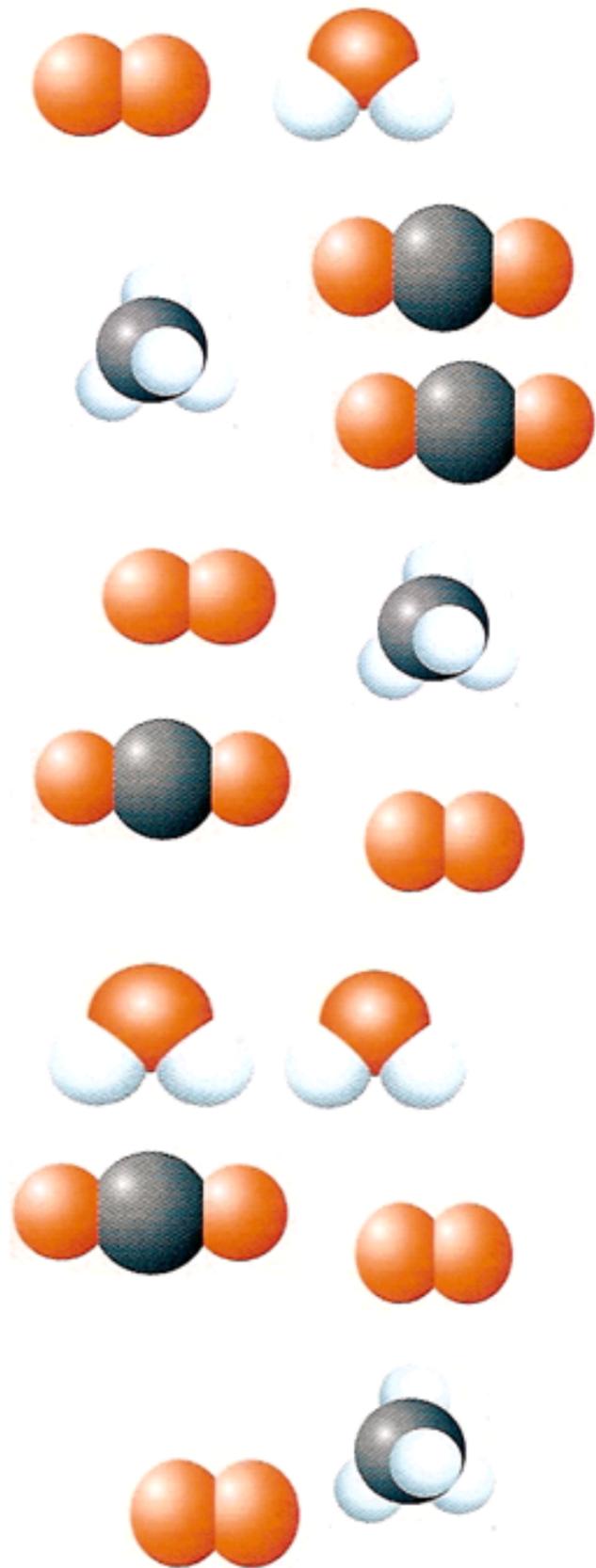
deux molécules d'

eau

dioxygène

dioxyde de carbone

méthane



b) Combustion du méthane :

combustion du méthane dans le dioxygène	méthane + dioxygène → dioxyde de carbone + eau
modèles moléculaires	
équation de réaction	$CH_4 + 2 O_2 \rightarrow CO_2 + 2 H_2O$
lecture	<p>une molécule de méthane réagit avec deux molécules de dioxygène pour former une molécule de dioxyde de carbone et deux molécules d'eau</p>

un atome de carbone
 une molécule de dioxygène
 une molécule de méthane réagit avec deux molécules de dioxygène pour former une molécule de dioxyde de carbone et deux molécules d'eau

