









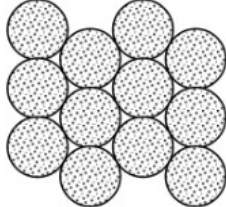



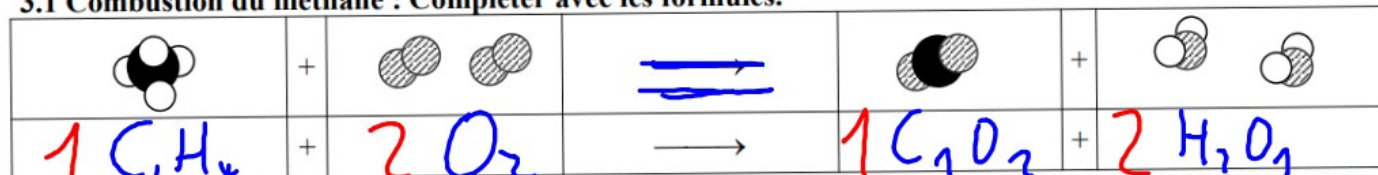
2. Formules de quelques espèces chimiques : Compléter le tableau ci-dessous avec les formules.

Molécule	Formule	Molécule	Formule	Molécule	Formule
	Eau <del>O<sub>1</sub>H<sub>2</sub></del> H <sub>2</sub> O <sub>1</sub>		Dihydrogène H <sub>2</sub>		Chlorure d'hydrogène HCl <sub>1</sub>
	Dioxyde de carbone CO <sub>2</sub>		Dioxygène O <sub>2</sub>		Argon Ar
	Propane C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>		Méthane C <sub>1</sub> H <sub>4</sub>		Diazote N <sub>2</sub>
	Éthanol C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O <sub>1</sub>		Aluminium Al		Ammoniac NH <sub>3</sub>

Calculer la distance parcourue  
par un mobile qui se deplace  
à  $90 \text{ km/h}$  en  $40 \text{ s}$ .

### 3. Réactions

#### 3.1 Combustion du méthane : Compléter avec les formules.



..... molécule de ..... et ..... molécules de ..... réagissent pour donner .....molécules de ..... et .....molécules .....

Nombre d'atomes de carbone dans les réactifs : ..... dans les produits : .....

Nombre d'atomes d'hydrogène dans les réactifs : ..... dans les produits : .....

Nombre d'atomes d'oxygène dans les réactifs : ..... dans les produits : .....

