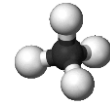


# Les molécules



6°

Une molécule est composée d'au moins deux atomes. Pour présenter une molécule, on donne sa **formule**, c'est-à-dire le **nombre** et le **type** d'atomes qui la composent.

Par exemple, la formule de la molécule de l'eau pure est : **H<sub>2</sub>O**

	Nom de l'atome	Quantité
<b>H<sub>2</sub></b>		
<b>O</b>		
Nombre d'atomes en tout dans la molécule :		

## Important :

- Quand il n'y a aucun nombre écrit en bas à droite de l'atome, c'est que cet atome est présent **1** fois.
- Si un atome est repéré par plusieurs lettres, seule la première lettre est en majuscule (**CO** = 2 atomes, **Na** = 1 atome).

Pour chacune des molécules suivantes, notez proprement sur votre cahier, dans un tableau, le nom des atomes qui la composent, leur quantité ainsi que le nombre total d'atomes dans la molécule, comme cela a été fait dans l'exemple précédent :

1. L'ozone : <b>O<sub>3</sub></b>	2. Le dioxyde de carbone : <b>CO<sub>2</sub></b>
3. Le diazote : <b>N<sub>2</sub></b>	4. Le dioxyde de soufre : <b>SO<sub>2</sub></b>
5. Le méthane : <b>CH<sub>4</sub></b>	6. Le monoxyde de carbone : <b>CO</b>
7. L'eau oxygénée : <b>H<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b>	8. L'hydroxyde de sodium : <b>NaOH</b>
9. Le glucose : <b>C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub></b>	10. L'ammoniaque : <b>NH<sub>4</sub>OH</b>
11. L'acide chlorhydrique : <b>HCl</b>	12. Le sulfate de cuivre : <b>CuSO<sub>4</sub></b>
13. Le butane : <b>C<sub>4</sub>H<sub>10</sub></b>	14. La glycérine : <b>C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>3</sub></b>

Quels sont les trois atomes souvent utilisés dans les molécules ci-dessus ?
