

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 : **H₂O**

	Nom de l'atome	Quantité
H₂		
O		
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 : O₃	2. Le dioxyde de carbone : CO₂
3. Le diazote : N₂	4. Le dioxyde de soufre : SO₂
5. Le méthane : CH₄	6. Le monoxyde de carbone : CO
7. L'eau oxygénée : H₂O₂	8. L'hydroxyde de sodium : NaOH
9. Le glucose : C₆H₁₂O₆	10. L'ammoniaque : NH₄OH
11. L'acide chlorhydrique : HCl	12. Le sulfate de cuivre : CuSO₄
13. Le butane : C₄H₁₀	14. La glycérine : C₆H₈O₃

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