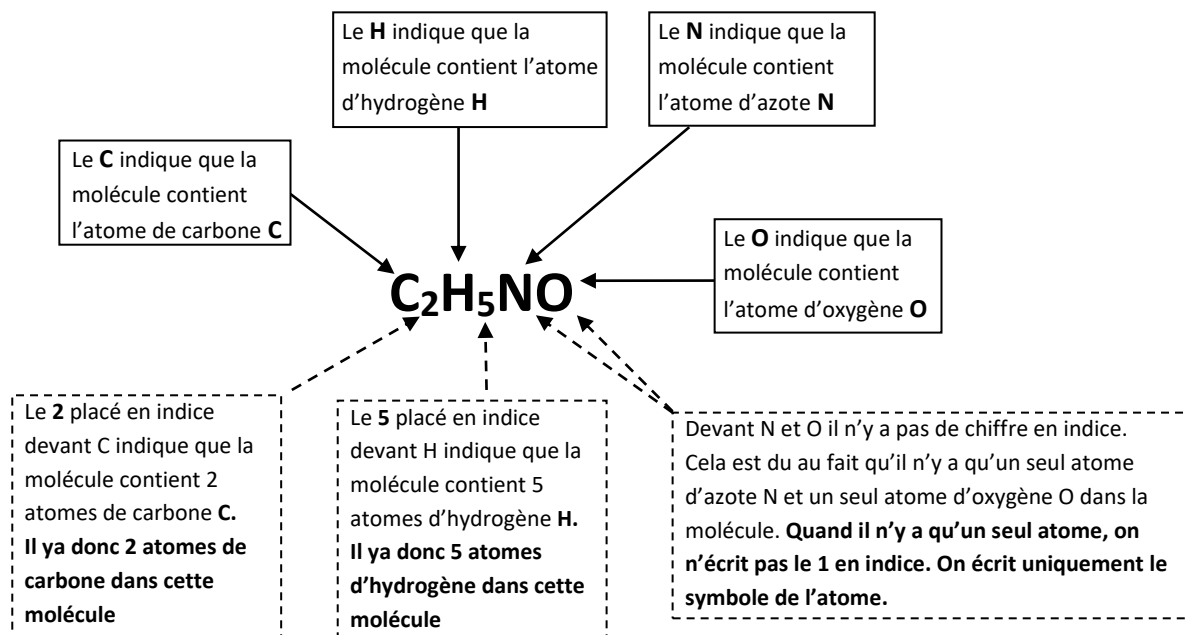


Comment décoder une formule chimique de molécule

Considérons la molécule suivante **C₂H₅NO**. Comment lire cette formule chimique ?



Dans cette molécule, il y a donc **2** atomes de carbone **C**, **5** atomes d'hydrogène, **1** atome d'azote et **1** atome d'oxygène.

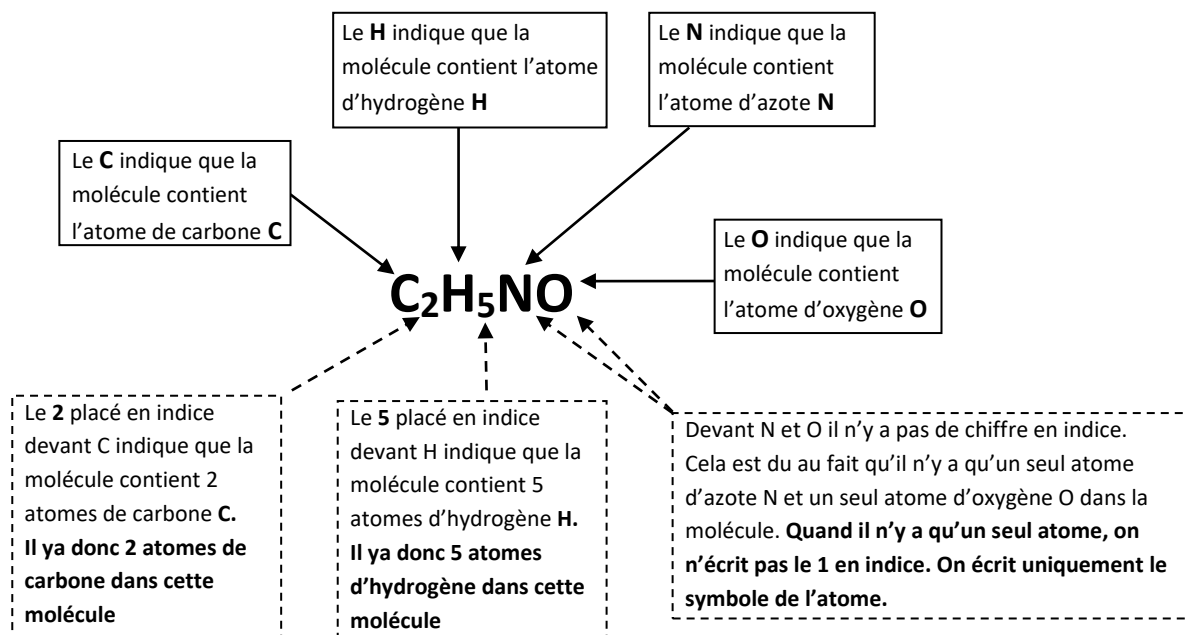
Remarque : quand on écrit $4\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$, le 4 placé devant $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$ signifie qu'on considère 4 molécules $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$.

Dans 4 molécules de $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$, il y au total :

$4 \times 2 = 8$ atomes de carbone **C**
 $4 \times 5 = 10$ atomes d'Hydrogène **H**
 $4 \times 1 = 4$ atomes d'azote **N**
 $4 \times 1 = 4$ atomes d'oxygène **O**

Comment décoder une formule chimique de molécule

Considérons la molécule suivante **C₂H₅NO**. Comment lire cette formule chimique ?



Dans cette molécule, il y a donc **2** atomes de carbone **C**, **5** atomes d'hydrogène, **1** atome d'azote et **1** atome d'oxygène.

Remarque : quand on écrit $4\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$, le 4 placé devant $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$ signifie que qu'on considère 4 molécules $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$.

Dans 4 molécules de $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}$, il y au total :

$4 \times 2 = 8$ atomes de carbone **C**
 $4 \times 5 = 10$ atomes d'Hydrogène **H**
 $4 \times 1 = 4$ atomes d'azote **N**
 $4 \times 1 = 4$ atomes d'oxygène **O**