



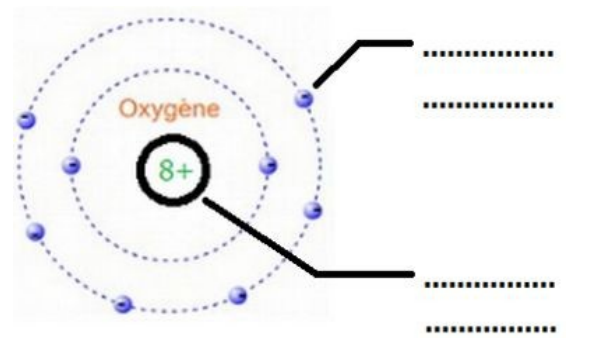


Synthèse PC1-A3 :

La matière se compose de petites particules que l'on nomme Il existe 118 atomes, chacun possède un **nom, un et un modèle**. Le symbole se compose généralement de la lettre du nom en majuscule, qui peut être suivie d'une lettre en minuscule.

Nom de l'atome	Hydrogène	Oxygène	Carbone	Azote
Symbole	H (Nitrogène)
Modèle	 blanc			



Un atome est électriquement neutre !

Exemple pour l'oxygène :





$$\underbrace{(+8)}_{\text{charge du noyaux}} + \underbrace{(-8)}_{\text{charge des électrons}} = \underbrace{\quad\quad\quad}_{\text{charge globale}}$$

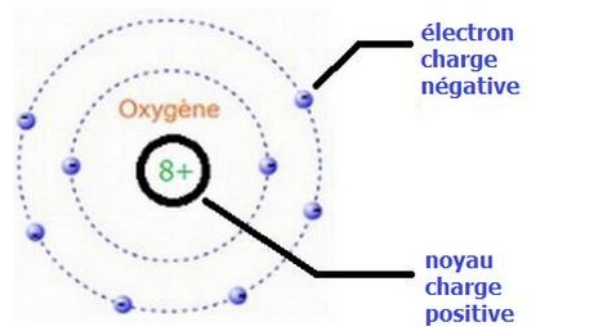
La charge électrique globale de l'atome est car les charges électriques du noyau et des électrons se compensent.

Modèle de l'atome d' l'oxygène

Synthèse PC1-A3 :

La matière se compose de petites particules que l'on nomme **atome** . Il existe 118 atomes, chacun possède un **nom, un symbole et un modèle**. Le symbole se compose généralement de la **première lettre du nom en majuscule**, qui peut être suivie d'une lettre en minuscule.

Nom de l'atome	Hydrogène	Oxygène	Carbone	Azote
Symbole	H	O	C	N (Nitrogène)
Modèle	 blanc	 Rouge	 Noir	 Bleu



Un atome est électriquement neutre !

Exemple pour l'oxygène :

$$\underbrace{(+8)}_{\text{charge du noyaux}} + \underbrace{(-8)}_{\text{charge des électrons}} = \underbrace{0}_{\text{charge globale}}$$

La charge électrique globale de l'atome est nulle car les charges électriques du noyau et des électrons se compensent.

Modèle de l'atome d' l'oxygène