

[Demo](#)[Pourquoi z-edu ?](#)[Prix](#)[Contact](#)[📁 J'essaie gratuitement](#)[Connexion](#)[N](#)

Votre assistant éducatif partout avec vous.

Pensé pour dynamiser l'apprentissage et le partage de savoir, tout en rendant l'éducation numérique accessible à tous.

[Essayer gratuitement →](#)

Une solution

Conçue pour vous.

Ensemble, portons loin l'éducation



x-univers



ESTIAM PARIS



PIGIER CI



x-univers
studio

Nombre d'étudiants inscrits :

"0"

Price

(per 1 million characters)

v0

Z-EDU a été interrogé dans plus de "0" lycée et collège .
[Comprendre](#) comment nous avons conçu cette solution.



Démo

Les molécules et atomes

Z A X

- **X** : symbole chimique (ex : H pour hydrogène, O pour oxygène)
- **Z** : numéro atomique = nombre de protons = nombre d'électrons (dans un atome neutre)
- **A** : nombre de masse = nombre de protons + neutrons

Exemple :

${}^6_{12}\text{C}$
 $Z = 6$ protons
 $A = 12 \rightarrow$ donc $12 - 6 = 6$ neutrons
6 électrons (car l'atome est neutre)

2. Structure simplifiée d'un atome

Atome = **Noyau** (protons + neutrons) + **Électrons** en orbite
Il n'y a donc pas de formule unique, mais une combinaison de valeurs caractéristiques.

Pour retenir facilement :

- Le numéro atomique (**Z**) te dit de quel élément il s'agit.
- Le nombre de masse (**A**) te donne la masse totale (protons + neutrons).
- Les électrons gravitent autour du noyau dans des couches électroniques.

Si tu veux un exemple visuel ou des exercices pour t'entraîner, je peux t'en proposer !

thibaut : Bonjour, Je veux que tu m'expliques les atomes et les molécules.

z-edu : Bonjour Thibaut, Bien sûr ! Alors, les atomes sont les plus petites unités de la matière, et chaque atome est constitué d'un noyau entouré d'électrons. Les molécules, elles, sont formées de deux atomes ou plus qui sont liés chimiquement. Par exemple, une molécule d'eau est composée de deux atomes d'hydrogène et d'un atome d'oxygène. Si tu veux plus de détails, n'hésite pas !

thibaut : Mais c'est quoi la différence entre les deux ?

z-edu : La différence principale, c'est que les atomes sont les éléments de base, tandis que les molécules sont des assemblages d'atomes. En gros, les atomes sont comme les briques de construction, et les molécules sont les structures construites avec ces briques. C'est un peu comme la différence entre les pièces d'un puzzle et le puzzle complet. Voilà, j'espère que ça t'aide !

