

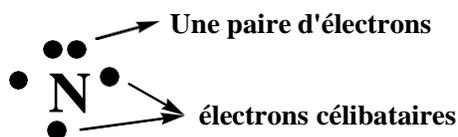
## DIAGRAMME DE LEWIS DES ATOMES

Les électrons de valence peuvent établir des liens avec les électrons de valence d'autres atomes pour former ce qu'on appelle les molécules (ex : H<sub>2</sub>O). La représentation de la structure électronique des éléments permet de mieux comprendre la formation des molécules.

Cette représentation a été inventée par Gilbert Lewis, physicien et chimiste américain, et elle est connue sous le nom de **diagramme (ou notation) de Lewis**.

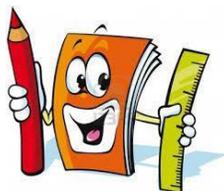
La notation de Lewis représente les électrons de valence par des points entourant le symbole de l'élément.

Ces électrons de valence peuvent se présenter par paires (doublets non liants) ou isolés (électrons célibataires). Voici un exemple illustrant le diagramme de Lewis de l'azote :



Comment dessiner la notation de Lewis :

- Trouver le nombre d'électrons de valence de l'élément à l'aide du tableau périodique.
- Placer 1 électron sur chaque côté du symbole de l'élément et par la suite former des paires si nécessaire.



[https://chimie.quebec/generale/tests\\_diagrammes\\_atomes/diagrammes\\_atomes.htm](https://chimie.quebec/generale/tests_diagrammes_atomes/diagrammes_atomes.htm)

Pour d'autres exercices, consultez:

<https://chimie.quebec/cegep/>