

Règle de l'octet

https://fr.wikipedia.org/wiki/R%C3%A8gle_de_l%27octet

La **règle de l'octet** est une règle chimique simple selon laquelle les éléments du groupe principal — bloc s et bloc p du tableau périodique — ayant un numéro atomique Z supérieur ou égal à 4 (correspondant au béryllium) tendent à se combiner **de façon à avoir huit électrons dans leur couche de valence**, ce qui leur donne la même configuration électronique qu'un **gaz noble** le plus proche de lui. La règle est utile en particulier pour des non-métaux tels que le carbone, l'azote, l'oxygène et les halogènes ainsi que les métaux alcalins et alcalino-terreux. Il existe d'autres règles semblables pour les autres éléments, comme la **règle du duet** relative aux trois premiers éléments du tableau (hydrogène, hélium, lithium) ou la **règle des 18 électrons** pour les métaux de transition (bloc d).

Couche de valence : la couche de valence ou couche périphérique d'un atome est sa **dernière couche électronique** partiellement ou totalement remplie.

Les **gaz nobles**, ou **gaz rares** sont les éléments chimiques du dernier groupe du tableau périodique. l'hélium ${}^2\text{He}$, le néon ${}^{10}\text{Ne}$, l'argon ${}^{18}\text{Ar}$, le krypton ${}^{36}\text{Kr}$, le xénon ${}^{54}\text{Xe}$ et le radon ${}^{86}\text{Rn}$.
Ce sont des gaz monoatomiques incolores et inodores, très peu réactifs chimiquement (voire même pas du tout).