

Chapitre 6 - Rencontrer les éléments

Les symboles chimiques

Chaque élément a son propre nom. En 1817, Jons Jakob Berzelius a créé les symboles chimiques. Les symboles chimiques sont une manière plus courte d'écrire le nom de l'élément. Les règles pour les symboles sont comme tels:

Règle 1) Le symbole est la première lettre du nom, et elle est une majuscule. ex) bore - B

Règle 2) Si le symbole a deux lettres, on prend la première lettre du nom (majuscule) et la deuxième lettre du nom (minuscule) ex) calcium - Ca

Règle 3) Si les 2 premières lettres sont déjà utilisées, on prend la première, et une autre lettre du nom ex) chlore - Cl

*Il existe des "exceptions" aux premières trois règles, d'habitude basé sur la langue de découverte de l'élément ex) or - Au, tungstène - W

Les formules chimiques

Un composé est une substance pure faite de deux ou plus différentes sortes d'atomes. Un molécule est la plus petite unité indépendante d'un composé.

Une formule chimique utilise des symboles et des chiffres pour représenter la composition d'une substance pure. Elle montre:

1) quelles sortes d'atomes sont présentes

2) combien de chaque atome est présent

ex) CH_4 → C est carbone → 1 carbone

H est hydrogène → 4 hydrogène

*note -- aucun chiffre veut dire 1, et les chiffres sont toujours écrits en bas de la lettre (pas comme exposant)