

Chimie 52411	Module 2	Nom: _____
	Chapitre 5 : Formules chimiques et nomenclature	_____

1) Introduction

Dans le module 1, nous avons étudié les forces qui renaient les atomes ensemble, les forces interatomiques et les forces qui renaient les molécules ensemble, les forces intermoléculaires.

-Les liaisons interatomiques permettent aux atomes de s'unir ensemble pour former un composé/molécule; c'est-à-dire une nouvelle substance ayant des propriétés entièrement différentes.

-Nous connaissons le nom des substances de départ car elles sont dans le tableau périodique.

*- Comment nommons-nous le produit?

*- Comment pouvons-nous déterminer la formule chimique de ce nouveau composé?

2) Nomenclature des éléments

-La plupart des éléments du tableau périodique peuvent exister à l'état atomique, c'est-à-dire un atome seul. Ils sont les éléments monoatomique et le nom est celui qu'on retrouve dans le tableau périodique.

-exemple: Ca _____
Na _____
Fe _____

-Certains éléments ne peuvent pas exister à l'état atomique à l'état naturel (un atome à la fois), ces éléments peuvent exister seulement sous forme de molécules/composés, c'est-à-dire plusieurs atomes combinés.

-Les éléments diatomiques sont les éléments qui peuvent seulement exister sous forme de molécules contenant deux atomes

• il y a sept éléments diatomiques et le nom est en quelque sorte modifié.....

H ₂	<u>dihydrogène</u>
Cl ₂	<u>dichlore</u>
N ₂	<u>diazote</u>
Br ₂	<u>dibrome</u>
O ₂	<u>dioxygène</u>
I ₂	<u>diode</u>
F ₂	<u>difluor</u>

*Il y en a plus des éléments monoatomique et diatomiques, il y a un élément tétratomique (4 atomes) qui est le phosphore (pas de nom spécial).

* Il y a aussi un élément octatomique (8 atomes) qui est le souffre (pas de nom spécial).

