

RAPPELS DE 4^{ième} :

Si **plusieurs atomes** s'associent entre eux, on forme une **MOLECULE**.

Une molécule renfermant **un seul élément** chimique (une seule majuscule dans la formule) est un **CORPS SIMPLE** (ex : dichlore Cl₂)

Une molécule renfermant **plusieurs éléments** chimiques (**plusieurs majuscules** dans la formule) est un **CORPS COMPOSE** (ex : éthanol C₂H₆O)

Les molécules sont des **composés NEUTRES**

EXERCICES : (30minutes)

1- On donne la liste suivante de formules chimiques suivantes :

Fe , HBr , Pt , F , O₂ , HI , Fe₂O₃ , N , Mg , Ne , CO , CH₄ , S

Préciser: -la liste des atomes :

-la liste des molécules :

-la liste des corps simples :

-la liste des corps composés :

2- L'éthanol peut être utilisé comme antiseptique, sa formule chimique est C₂H₆O.
C'est donc une molécule qui renferme :

- 1 atome de carbone, 2 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène.
- 2 atomes de carbone et 6 atomes d'hydrogène.
- 2 atomes de carbone, 6 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène.
- 2 atomes de carbone, 6 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène.

3- Compléter le tableau de molécules suivant :

Nom	Eau	dioxygène		méthane		ozone	Dioxyde d'azote
Formule chimique	H ₂ O		H ₂			O ₃	
Composition				1 atome de carbone et 4 atomes d'hydrogène	2 atomes d'azote		

4- Donner la composition de la molécule d'acide acétylsalicylique (anti-inflammatoire) de formule C₉H₈O₄ :

5- La molécule d'acide ascorbique que l'on trouve dans la vitamine C contient 6 atomes de carbone, 8 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène.

Donner sa formule chimique :