

1. Histoire des atomes

Pendant l'antiquité certains philosophes grecs (comme *Démocrite*) imaginent déjà que les planètes, l'air, l'eau, les pierres, les êtres vivants tous les corps de la nature sont constitués avec des *atomes*

A la fin du 18^{ème} siècle *J. Dalton* énonce une théorie qui explique que les atomes se combinent pour former des *molécules*

On représente un atome comme une petite sphère, mais il n'est pas indivisible. Il y en existe *une centaine* réunis dans la classification périodique des éléments de Mendeleïev.

Le numéro atomique de l'atome correspond à la position de l'atome dans la classification périodique.

Ce **numéro atomique** se note Z.

d' Pour Dalton une *molécule* d'eau (21) est composée d'atomes *d'hydrogène* et *d'oxygène*

Compléter le tableau ci dessous :

Z	Nom de l'atome	Symbole
1	hydrogène	H
2	<i>hélium</i>	<i>He</i>
6	<i>carbone</i>	<i>C</i>
7	<i>azote</i>	<i>N</i>
8	<i>oxygène</i>	<i>O</i>
11	<i>sodium</i>	<i>Na</i>
13	<i>aluminium</i>	<i>Al</i>
17	<i>chlore</i>	<i>Cl</i>
18	<i>argon</i>	<i>Ar</i>
26	<i>fer</i>	<i>Fe</i>
29	<i>cuivre</i>	<i>Cu</i>
30	<i>zinc</i>	<i>Zn</i>

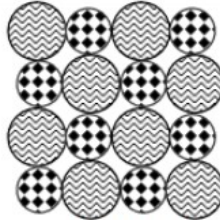
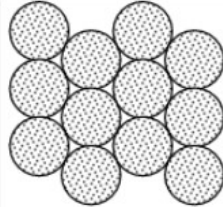
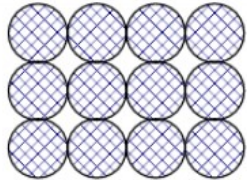
2. Les atomes dans la matière :

Rappels : Un corps pur est constitué de particules identiques :

2.1 Structures cristallines.

Les atomes sont empilés les uns sur les autres comme dans les métaux par exemple, ou dans le sel de cuisine.

Nom :
Formules :



3.3 Mélanges : Les atomes se combinent en molécules comme dans l'eau

