**La Théorie atomique**

Elle fut développée par un philosophe nommé Démocrite, qui a dit que toutes les substances sont composées de particules trop petites pour être vues à l'oeil nu. Cette théorie a 4 parties.

Partie 1:

Toute la matière est composée de petites particules nommées atomes.

Partie 2:

Toutes les particules d'une substance sont identiques. Différentes substances sont faites de différentes particules.

Par exemple, un diamant est une substance pure qui contient seulement des particules de carbone.

Partie 3:

Les particules sont toujours en mouvement. Plus d'énergie qu'ont les particules, plus vite elles bougent.

Partie 4:

Il y a une force d'attraction entre les particules qui les tient ensemble. Cette force est plus grande quand les particules sont rapprochées les unes des autres.

**Substance pure**: une substance qui contient seulement une sorte de particule. Exemple: sucre, eau, dioxyde de carbone et sel.

**Mélange**: une substance qui contient 2 substances pures ou types de particules. Exemple: du lait, un biscuit aux brisures de chocolat, du Kool-aid ou de la pizza

Solution - un mélange fait de liquide, solide ou gaz. Tu ne peux pas voir les différentes parties. Exemple: sucre dans l'eau, parfums, alliage (métaux solides), Kool-Aid

Mélange hétérogène - une substance dans laquelle les différents composants sont identifiables (peuvent être vus) et peuvent être séparés par des moyens physiques.

Exemple: pizza, un sac d'ordures

**Si tu ne peux pas voir les différentes parties d'un mélange, comme dans le cas du lait ou de vinaigre et d'eau mélangés, c'est alors appelé une solution.**

**Si tu peux voir les différentes parties d'un mélange, comme une pizza ou un biscuit aux brisures de chocolat, c'est alors appelé un mélange hétérogène.**

Substance pure :

Toutes les particules sont pareilles.

**2 types**: Eléments et composés

**Eléments**: substances pures qui ne peuvent être décomposées en substances plus simples.

Exemple: hydrogène, oxygène, carbone, phosphore

**Composés**: substances pures qui contiennent aux moins deux éléments **différents.** Ils sont formés lorsque des éléments se combinent entre eux par réaction chimique.

Exemple: eau (H2O) et sel (NaCl).

**Atome**: particule d'un élément chimique. L'atome est la plus petite particule.

Exemple: L'eau est composé de 2 atomes d'hydrogène et un atome d'oxygène.

**Molécule**: Fait de deux ou plusieurs atomes. Les molécules peuvent être composés du même type d'atome, comme O2, ou de différents atomes, comme H2O.