Propriétés Physiques

Le caractère ou la description d'une substance qui permet de la définir. (coleur, odeur, texture, lustre, clarté, goût)

**Dureté**

La mesure de la résistance qu'a un solide contre les égratignures ou les bosselures.

**Malléabilité**: un solide malléable peut être martelé ou plié, et il peut prendre diverses

formes.

Ductilité

La capacité à être étiré en longs fils minces.

Points de fusion et d'ébullition

point de fusion = la température à laquelle un solide change à un liquide

point d'ébullition = la température à laquelle un liquide change à un gaz

**Cristaux (une forme de solide)**

Un solide ayant une structure composée de cubes ou de blocs de configuration régulière. Des cristaux de sel sont de minuscules cubes, du plastique n'a pas de forme cristale.

**Solubilité**- La propriété qu'a une substance de se dissoudre dans un solvant comme l'eau.

Par exemple, si tu mets du sel et poivre dans l'eau, le sel va se dissoudre, donc est **soluble**, et non le poivre, donc **insoluble**.

**Viscosité**

La capacité d'écoulement d'un liquide.

Plus un liquide est épais, plus il est visqueux.

Le syrop d'érable est plus visqueux (épais) que l'eau.

**MMasse volumique - la quantité de**

**Masse volumique - matière par unité de volume et**

**s'exprime en kg/m3 ou en g/cm3.**

**On dit couramment que le plomb**

**est plus "lourd" qu'une plume, cela veut**

**dire que le plomb est plus dense**

**qu'une plume.**

**Par exemple: Masse volumique de l'eau**

**est 1,0 g/ cm3.**

Propriétés Chimiques

Représente le comportement d'une substance qui entre en contact avec une autre substance pour devenir une nouvelle substance.

Par exemple, la dynamite explose au contact d'une flamme parce qu'elle se combine à l'oxygène de l'air. De cette réaction résulte de nouvelles subtances.

**Combustibilité**- Cette propriété définit la réaction d'une substance à l'oxygène et la production subséquente de dioxyde de carbone, d'eau et d'énergie. L'essence est **combustible** ou **inflammable.** L'eau est **ininflammable.**

**Réaction avec un acide** - La capacité d'une substance à réagir avec de l'acide et de produire du gaz. Le magnésium métallique réagit avec l'acide pour produire des bulles de gaz. L'or ne réagit pas avec l'acide.