**Chapitre 2 : Espèce chimique**

**1) L’espèce chimique**

**L’espèce chimique** désigne un échantillon qui serait parfaitement pur.

**2) Vocabulaire pour décrire la composition de l’échantillon**

**Un échantillon peut être un corps pur ou un mélange*.***

**- Un corps pur** est composé d’une seule d’espèce chimique.

**- Un mélange** est composé d’au moins deux espèces chimiques différentes.

Remarques :

- Ne pas confondre le nom de l’échantillon de matière et le(s) espèce(s) chimique(s) qui compose(nt) l’échantillon.

**3) Vocabulaire pour caractériser le comportement d’une espèce chimique par rapport à une autre**

- Une espèce chimique est **soluble** dans **un solvant** (souvent l’eau) quand une fois la dissolution faite, on obtient un mélange homogène. Le mélange obtenu s’appelle **une solution**.

- Le contraire de soluble est **insoluble**.

- Dans le cas particulier de deux espèces chimiques **liquides**, A et B sont **miscibles**, quand une fois mises ensemble, elles forment un mélange homogène.

- Le contraire de miscible est **non-miscible.**

**4) Une nouvelle grandeur physique : la solubilité d’une espèce chimique dans un solvant**

**La solubilité** **d’une espèce chimique** correspond à la masse maximale de cette espèce chimique qui peut être dissoute dans un litre de solvant **à une température** et pression données.

**-** La solubilité est une grandeur physique qui a pour unité usuelle le gramme par litre (g/L).