

Corps purs et mélanges au quotidien

I – Corps purs et mélanges :

- ❖ Une substance constituée de plusieurs espèces chimiques est un mélange.
- ❖ Un mélange est hétérogène lorsque l'œil peut distinguer au moins deux constituants à l'œil nu.
- ❖ La composition d'un mélange précise les proportions (en volume ou en masse) de chaque espèce chimique pure (dans les mêmes conditions de température et de pression).

II – Identification d'une espèce chimique :

- ❖ **Température de changement d'état** : Sous une pression donnée, le changement d'état d'une espèce chimique s'effectue à température constante qui est caractéristique de cette espèce.
- ❖ **Masse volumique** : $\rho = \frac{m}{V}$, avec ρ la masse volumique en $\text{kg}\cdot\text{m}^{-3}$ (unité officielle).
- ❖ **Tests chimiques** : sulfate de cuivre, eau de chaux...
- ❖ **Chromatographie sur Couche Mince** : permet de séparer et d'identifier les constituants d'un mélange homogène.