

# Fiche révision - Corps purs et mélanges

- corps pur : 1 espèce chimique

- Mélange : plusieurs espèces chimiques

- Pourcentage massique d'une espèce chimique  $\% m = \frac{m_{\text{espece}}}{m_{\text{totale}}} \times 100$

- Pourcentage volumique d'une espèce chimique  $\% V = \frac{V_{\text{espece}}}{V_{\text{total}}} \times 100$

- Pourcentage = proportion  $\times 100$

- Identification d'une espèce chimique :

- Par détermination de grandeurs physiques caractéristiques :

● Température de changement d'état : chaque espèce à ses propres températures de changement d'état.  
Pendant le changement d'état d'un corps pur la température ne varie pas ( $\Rightarrow$  palier)

● Masse volumique et densité :  $\rho = \frac{m}{V}$      $d = \frac{\rho}{\rho_{\text{eau}}}$  (attention aux unités /  $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ kg} \cdot \text{L}^{-1} = 1 \text{ g} \cdot \text{mL}^{-1}$ )

Savoir utiliser ces 2 relations pour trouver la masse correspondant à un certain volume (ex12 et23)

- Par des tests chimiques (Eau : sulfate de cuivre anhydre /  $\text{CO}_2$  : eau de chaux /  $\text{H}_2$  : pop )

- Par CCM :

● Savoir expliquer le but (séparer et identifier) et légènder le schéma

● plusieurs taches  $\Leftrightarrow$  mélange

● taches à la même hauteur  $\Leftrightarrow$  même espèce chimique

- Refaire les exercices faits en classe et d'autres.