



Tests chimiques

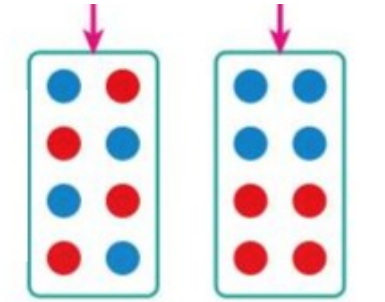
Test d'identification	<b>Eau H<sub>2</sub>O</b> En sa présence, le sulfate de cuivre anhydre devient bleu.  sulfate de cuivre anhydre → sulfate de cuivre hydraté	<b>Dihydrogène H<sub>2</sub></b> Il détone en présence d'une flamme. 
	<b>Dioxygène O<sub>2</sub></b> Il ravive une allumette incandescente. 	<b>Dioxyde de carbone CO<sub>2</sub></b> Il trouble l'eau de chaux.  dioxyde de carbone → eau de chaux → précipité blanc

Qu'est-ce qu'un corps pur et un mélange ?

**Corps pur**  
 =  
 Une seule espèce



**Mélange**  
 =  
 plusieurs espèces



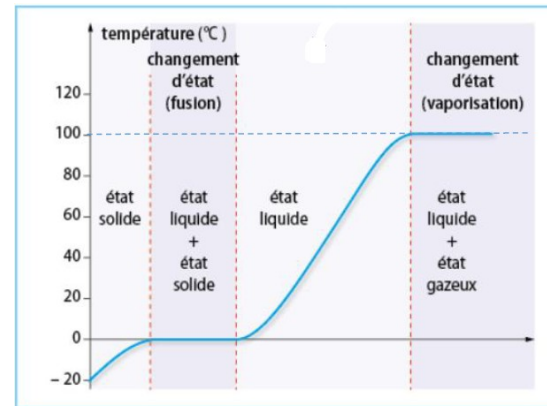
Homogène Hétérogène



1 seule phase 2 phases

Corps purs  
 Mélanges

Exemple : eau H<sub>2</sub>O



Température de changement d'état



Banc Kofler  
 (température de fusion)

Fusion  
 =  
 s → l

Comment identifier une espèce chimique ?

Masse volumique de l'eau :

$$\rho_{\text{eau}} = 1\,000 \text{ g/L (ou g.L}^{-1}\text{)}$$

Masse volumique de l'air :

$$\rho_{\text{air}} = 1,3 \text{ g/L (ou g.L}^{-1}\text{)}$$

Masse volumique d'une solution



$$\rho = \frac{m_{\text{solution}}}{V}$$

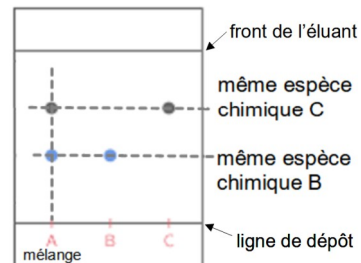
Lecture verticale :

- **une seule tache** = 1 espèce pure
- **plusieurs taches** = mélange d'espèces

Lecture horizontale :

**plusieurs taches au même niveau** = même espèce

CCM



Exemple : Air

- Dioxygène (20%)
- Diazote (80%)

