

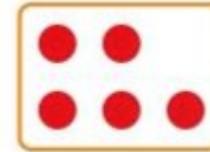


Tests chimiques

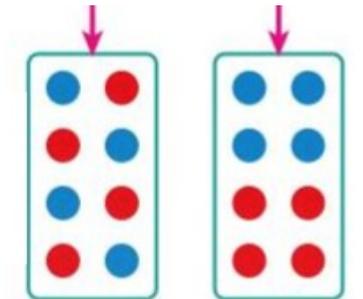
Test d'identification	Eau H₂O	Dihydrogène H₂
	En sa présence, le sulfate de cuivre anhydre devient bleu.	Il détone en présence d'une flamme.
	 sulfate de cuivre anhydre → sulfate de cuivre hydraté	
	Dioxygène O₂	Dioxyde de carbone CO₂
Il ravive une allumette incandescente.	Il trouble l'eau de chaux.	
	 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**

Comment identifier une espèce chimique ?

Température de changement d'état



Banc Köfler :
 (température de fusion)

Fusion
 =
 s → l

Masse volumique de l'eau :

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

Masse volumique de l'air :

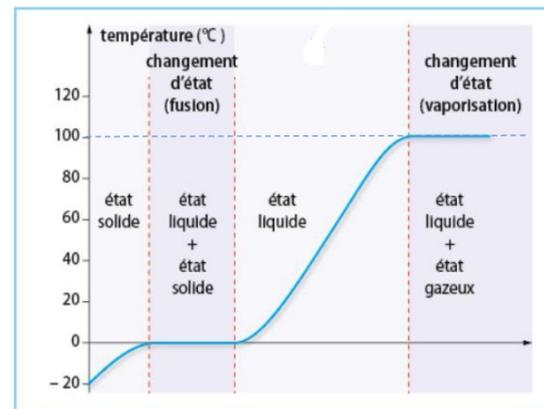
$$\rho_{\text{air}} = 1,3 \text{ g/L (ou g.L}^{-1}\text{)}$$

Masse volumique d'une solution

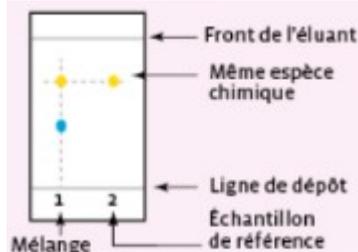


$$\rho = \frac{m_{\text{solution}}}{V}$$

Exemple : eau H₂O



CCM



Lecture verticale :

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

Lecture horizontale :

plusieurs taches au même niveau = même espèce

Exemple : Air

- Dioxygène (20%)
- Diazote (80%)

