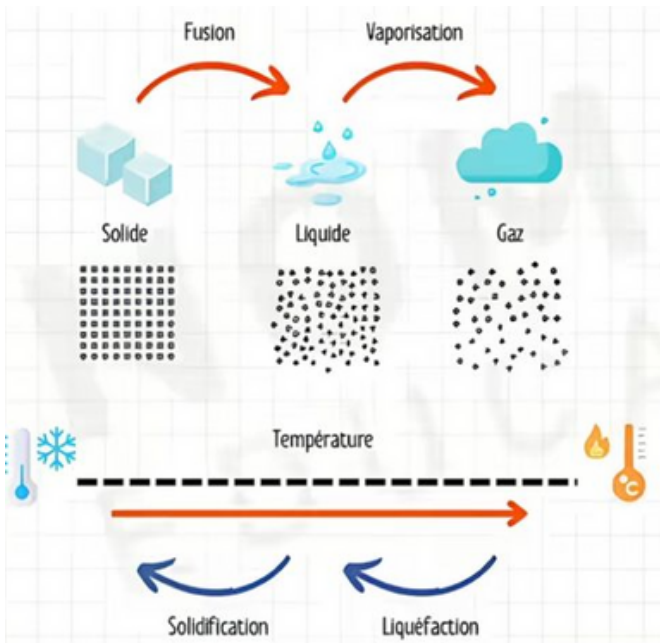


Chimie

Caractérisation

1. Les États de la matière



Au cours d'un changement d'état :

- Conservation de la masse
- Variation du volume et de la masse volumique
- Augmentation de l'agitation moléculaire avec la température
- La température de changement d'état est caractéristique d'une matière

2. TESTS CARACTÉRISTIQUES QUALITATIFS

Test	Résultats attendus	Matière
On approche une allumette d'un gaz	La flamme se ravive	Présence d' O_2
On approche une allumette d'un gaz	On entend une détonation	Présence d' H_2
On fait barboter du gaz dans de l'eau de chaux	L'eau de chaux se trouble	Présence de CO_2
On met en présence du sulfate de cuivre anhydre	Le sulfate de cuivre anhydre devient bleu	Présence d'eau

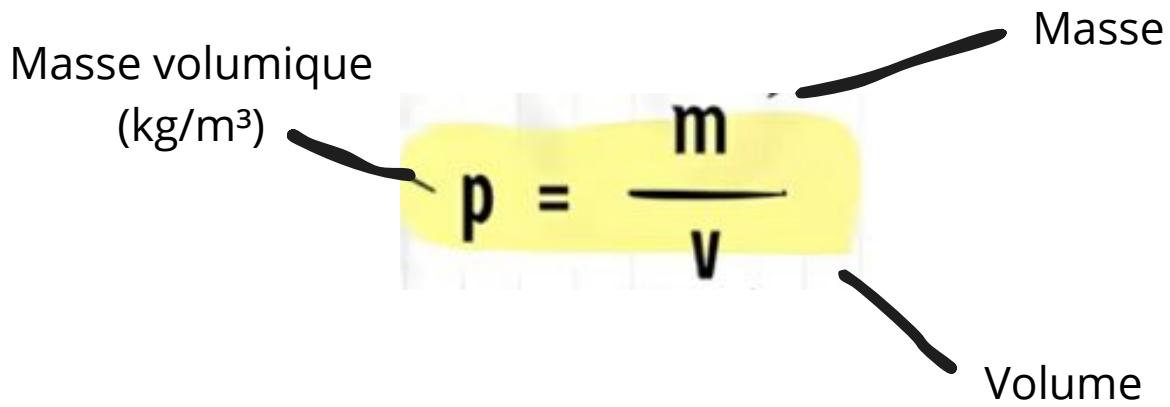
3. PARAMÈTRES PHYSIQUES QUANTITATIFS

Masse volumique
(kg/m³)

$$\rho = \frac{m}{V}$$

Masse

Volume

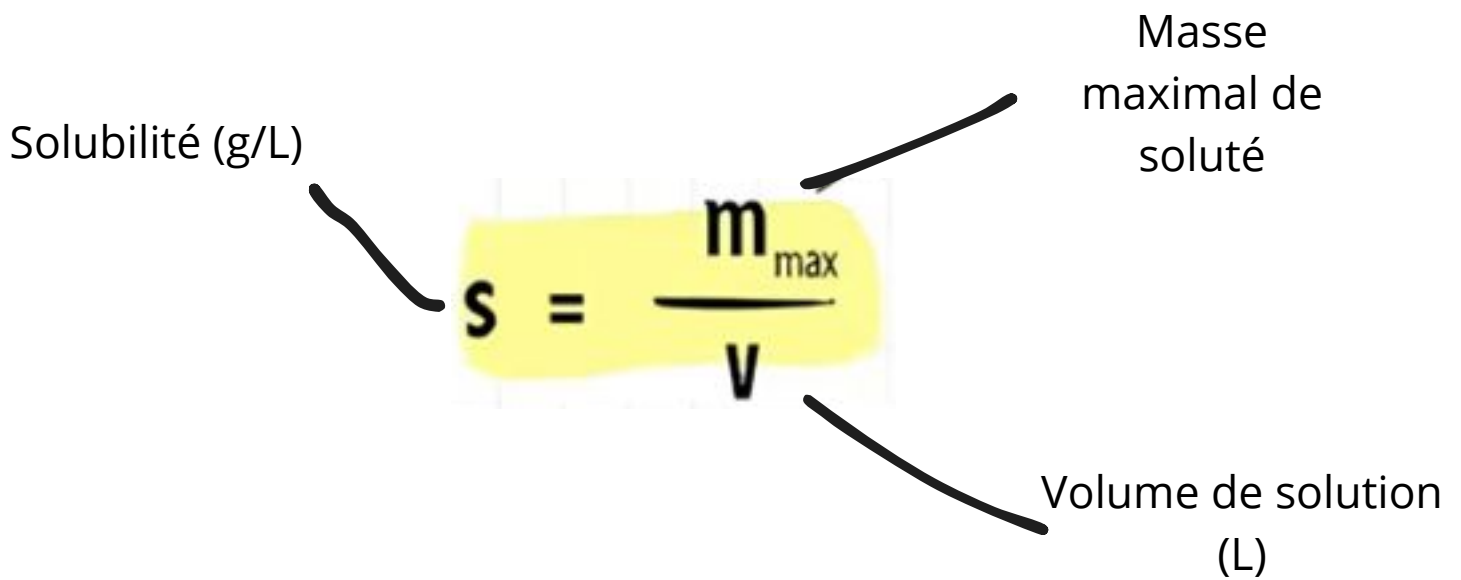
The diagram shows the formula for density, $\rho = \frac{m}{V}$, highlighted in yellow. A line points from the label 'Masse volumique (kg/m³)' to the symbol ρ . Another line points from 'Masse' to the numerator m . A third line points from 'Volume' to the denominator V .

Solubilité (g/L)

$$S = \frac{m_{\text{max}}}{V}$$

Masse maximal de soluté

Volume de solution (L)

The diagram shows the formula for solubility, $S = \frac{m_{\text{max}}}{V}$, highlighted in yellow. A line points from the label 'Solubilité (g/L)' to the symbol S . Another line points from 'Masse maximal de soluté' to the numerator m_{max} . A third line points from 'Volume de solution (L)' to the denominator V .