

# Grandeurs physiques caractéristiques

## Température de fusion et d'ébullition

### Température de fusion ( $O_f$ ) :

$O_f$  : c'est la température à laquelle la substance passe de l'état solide à l'état liquide.

### Température d'ébullition ( $O_{eb}$ ) :

$O_{eb}$  : c'est la température à laquelle la substance passe de l'état liquide à l'état gazeux.

## Densité

### Densité :

$D = \text{Masse volumique (Masse / Volume)} \text{ divisé par la masse volumique de l'eau (1g.cm}^{-3} \text{ ou 1kg.L}^{-1}\text{)}$

$$1\text{L} = 1000\text{cm}^3$$

Cette formule s'applique seulement aux substances liquides et solides.

La densité n'a pas d'unité.

Densité de l'éthanol = 0.89

## Solubilité

### Solubilité :

C'est la masse maximale de substance que l'on peut dissoudre dans un solvant (elle dépend de la température).


Solubilité donnée en  $\text{g.L}^{-1}$

Solubilité du chlorure de sodium dans l'eau à  $20^\circ$

$$S = 360\text{g.L}^{-1}$$

Au delà la solution est saturée.

## Indice de réfraction

Consulter la fiche :  un milieu dispersif : le prisme".

## La couleur

Attention parfois la couleur peut tromper :

En solution le nitrate de sodium et le sulfate de sodium sont de la même couleur : bleu