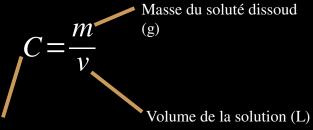
## **Chap 2 : Solution aqueuse**

### I. Soluté, solvant et solution

- . Un soluté est une espèce chimique dissoute dans un solvant. Le soluté peut être solide, liquide ou gazeux.
  - . Un solvant est un liquide qui dissoud une ou plusieurs espèces chimiques.
- . La solution est constituée du solvant et des solutés. Quand l'eau est le solvant, la solution est dîte aqueuse.

### II. La concentration d'un soluté dans une solution

**1.** <u>Définition</u>: La concentration en masse C (en g.L<sup>-1</sup>) d'un soluté dans une solution est définit comme étant la masse du soluté dissoud notée m par L de solution.



Concentration massique en masse du soluté (g.L<sup>-1</sup>)

## 2. <u>Concentration maximale Cmax</u>

Pour chaque espèce chimique dissoute dans un solvant, il existe une valeur  $m_{max}$  de soluté à ne pas dépasser pour que la solution reste homogène. A cette valeur  $m_{max}$  correspond une concentration maximale de soluté dans la solution. Si la masse de soluté est supérieure à  $m_{max}$ , alors la solution n'est plus homogène. Le soluté n'est pas entièrement dissout dans le solvant et la solution est dîte saturée.

# 3. $\triangle$ Attention à ne pas confondre avec la masse volumique $\rho$

$$\rho \, esp\`ece = \frac{m}{v} \int_{1}^{g}$$

