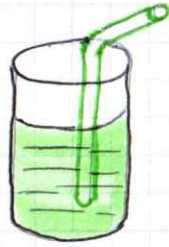


du quotidien:

- * Vinaigre.
- * Eau de Javel
- * Lait ...



Definitions

Solution: mélange homogène d'un soluté dans un solvant

Concentration massique: c'est la masse de soluté que contient 1L de solution

Solubilité: c'est la concentration maximale de soluté.

Au delà: le soluté ne se dissout plus.

Concentration massique

$$C_m = \frac{m_{\text{soluté}}}{V_{\text{solution}}}$$

Les solutions aqueuses

@lapommedisaac

Préparation

dilution: on dilue un **liquide**

- * Prélever la solution-mère à l'aide d'une pipette-jugée
- * On l'introduit dans une fiole jaugée
- * On complète avec de l'eau jusqu'au trait de jauge

dissolution: on dissout un **solide**

- * Peser le soluté
- * L'introduire dans une fiole jaugée
- * Rincer l'entonnoir et récupérer les eaux de rinçage
- * Ajuster l'eau jusqu'au trait de jauge.



Facteur de dilution:

$$F = \frac{C_m}{C_f} = \frac{V_f}{V_m}$$

f: fille → solution diluée
m: mère → solution concentrée