



CONCEPTOS BÁSICOS DE QUÍMICA DISOLUCIONES

CONCEPTOS MATEMÁTICOS PREVIOS

- Unidades:
 - Unidad en el numerador (ejemplo "g" en g/cm^3)
 - Para pasar de mayor a menor: se multiplica
 - Para pasar de menor a mayor: se divide
 - Unidad en el denominador (ejemplo " cm^3 " en g/cm^3)
 - Para pasar de mayor a menor: se divide
 - Para pasar de menor a mayor: se multiplica
 - Algunas correspondencias de gran interés:
 - 1 litro = 1000 (10^3) mililitros (mL)
 - 1 litro = $1 \text{ dm}^3 = 0'001$ (10^{-3}) m^3
 - $1 \text{ cm}^3 = 1 \text{ mL}$

- 1 litro pesa 1 Kg y 1 mL pesa 1 g, ¡¡sólo en el caso del agua pues su densidad es 1!!

- Porcentajes:
 - En primer lugar hay que descubrir **cuál es el total al que se refiere el porcentaje** y asignarle el 100 %.
 - Los porcentajes no tienen unidades
- Reglas de tres y proporciones:
 - Es imprescindible que las unidades de los valores que se encuentran uno bajo el otro **tengan las mismas unidades**.
 - Es conveniente escribir las unidades claras y completas.

