

# Концентрация растворов

**Концентрация** - величина, которая показывает сколько растворенного вещества содержится в растворе.

# Процентная концентрация

Показывает сколько грамм растворённого  
вещества содержится в 100 г раствора

$$\%, \omega = \frac{\text{масса растворённого вещества}}{\text{масса раствора}} \cdot 100\%$$

# Молярная концентрация (Молярность)

C<sub>m</sub> показывает сколько моль вещества  
содержится в 1 литре раствора

$$C_M = \frac{\text{количество вещества } (n)}{\text{объем раствора } (V)}; \text{ моль/л}$$

# Моляльная концентрация

(Моляльность)

$C_m$  показывает сколько моль

вещества растворено в 1 кг растворителя

$$C_m = \frac{\text{количество вещества } (n)}{\text{масса растворителя } (m_{\text{р-ля}})}$$