

المحلول \leftarrow مذاب
 مذيب \leftarrow مذاب
 - مخلوط من مادتين أو أكثر نقياسين

طرق التعبير عن الموائيل
 يعبر عن التراكيز أي تركيز المذاب في المذيب أو في المحلول كل

النسب المئوية :- تدلفان المذاب (جرام) في 100 جرام من المحلول

$$m_{sol} = m_A + m_B$$

$$\% A = \frac{m_A}{m_{sol}} \cdot 100$$

المركب الجولي (X) :- نسب عدد مولات المذاب إلى جميع مولات المحلول

$$X_A = X_B + \dots = 1$$

$$X_A = \frac{n_A}{n_T}$$

$$n_T = n_A + n_B + \dots$$

المولالية (m) :- عدد مولات المذاب في 1 kg من المذيب
 وحدة mol/kg

$$m = \frac{n_A}{1 \text{ kg (مذيب)}} \frac{\text{mol}}{\text{kg}}$$

المولارية (C) :- عدد مولات المذاب في لتر من المحلول
 وحدة mol/l

$$C = \frac{n_A}{V} \frac{\text{mol}}{\text{l}}$$

- راجع تركيز المواد النقية هو \leftarrow رقم اللام العيارية (N)