



$$d = \frac{m}{m_e} \quad \text{كثافة سائل:}$$

$m$  : الكتلة لحجم  $V$  من السائل؛  
 $m_e$  : الكتلة لنفس الحجم  $V$  من الماء.  
 لدينا:  $m = \rho \cdot V$  و  $m_e = \rho_e \cdot V$

$$d = \frac{m}{m_e} = \frac{\rho}{\rho_e} \quad \text{إذن:}$$

3 - كمية المادة والتركيز المولي

يعرف التركيز المولي concentration molaire للنوع  $A$  بـ :

$$\text{mol.L}^{-1} \rightarrow C(A) = \frac{n(A)}{V} \leftarrow \begin{array}{l} \text{mol} \\ \text{L} \end{array}$$

$V$  : حجم المحلول

أوجد العلاقة بين  $C(A)$  و  $C_m(A)$  :

$$C_m(A) = \frac{n(A) \cdot M(A)}{V} \quad \longleftrightarrow \quad C_m(A) = \frac{m(A)}{V} \quad \text{لدينا:}$$

$$\text{g.L}^{-1} \rightarrow C_m(A) = C(A) \cdot M(A) \quad \text{إذن:}$$

$\uparrow$  (mol.L<sup>-1</sup>)       $\downarrow$  (g.mol<sup>-1</sup>)