

حل التمرين 01

$$C = \frac{n(\text{NaOH})}{V} = \frac{5 \cdot 10^{-2}}{25 \cdot 10^{-3}} = 2 \text{ mol.l}^{-1}$$

$$C = \frac{n}{V} = \frac{5}{250 \cdot 10^{-3}} = 20 \text{ mol.l}^{-1}$$

.2

$$C = \frac{n(\text{NaCl})}{V} = \frac{\frac{m(\text{NaCl})}{M(\text{NaCl})}}{V} = \frac{m(\text{NaCl})}{V \cdot M(\text{NaCl})}$$

$$C = \frac{50}{1 \times 58,5} = 0,85 \text{ mol.l}^{-1}$$

$$C = \frac{m(\text{NaCl})}{V} = \frac{50}{1} = 50 \text{ g.l}^{-1}$$

.3

• نزن الكتلة 25g من الفريكتوز ، ونضعها في حوجة معيارية من فئة 500mL أي نصف لتر. نصب الماء المقطر حتى الخط المعياري ، ثم نحرك لكي يصبح المحلول متجانسا.

$$C = \frac{n(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6)}{V} = \frac{m(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6)}{V \cdot M(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6)}$$

$$C = \frac{25}{0,5 \times 180} = 0,28 \text{ mol.l}^{-1}$$