

## التمرين 01

1. أحسب التركيز المولي لكل من المحاليل المميهة التالية :
  - محلول حجمه 25mL يحتوي على  $5 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$  من هيدروكسيد الصوديوم.
  - محلول حجمه 250mL يحتوي على 5 mol من كبريتات النحاس.
2. نحضر محولا مميها بإذابة 50g من كلورور الصوديوم NaCl في الماء .حجم المحلول هو 1 لتر.
  - أحسب التركيز المولي لكلورور الصوديوم في المحلول.
  - أحسب التركيز الكتلي لكلورور الصوديوم في المحلول.
3. نريد تحضير محلول مائي لأحد السكريات :الفريكتوز  $C_6H_{12}O_6$  ، لذلك نأخذ 25g من هذه المادة ونذيبها في نصف لتر من الماء .
  - صف الخطوات التجريبية الواجب اتباعها لتحضير هذا المحلول.
  - أحسب التركيز المولي لهذا المحلول.

معطيات :  $M(\text{Na})=23 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$   $M(\text{Cl})=35,5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$   $M(\text{C})=12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

$M(\text{H})=1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$   $M(\text{O})=16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

Mohammed Sahki