

كيمياء تمارين 08	التركيز المولي	الجدع المشترك
------------------	----------------	---------------

التمرين 01

- 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.
- نحضر محولا مميهًا 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.
- 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 : $M(\text{Na})=23 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(\text{Cl})=35,5 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(\text{C})=12 \text{ g.mol}^{-1}$
 $M(\text{H})=1 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(\text{O})=16 \text{ g.mol}^{-1}$