

التمرين 07

في دورق من فئة 500mL ،نضع قطعة من الساكاروز كتلتها $m=11,9g$ ،تضيف الماء حتى الخط المعياري ثم نحرك، فيذوب الساكاروز كلبا في الماء.

- 1- أحسب الكتلة المولية الجزيئية للساكاروز علما أن صيغته هي $C_{12}H_{22}O_{11}$
- 2- أحسب كمية مادة السكاكروز المذابة في الماء.
- 3- استنتاج التركيز المولى للساكروز في محلول المائي المحصل عليه.

$$M(H)=1\text{ g.mol}^{-1} \quad M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1} \quad M(C)=12 \text{ g.mol}^{-1}$$