

التمرين 07

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

1- أحسب الكتلة المولية الجزيئية للسكاروز علما أن صيغته هي $C_{12}H_{22}O_{11}$.

2- أحسب كمية مادة السكاروز المذابة في الماء.

3- استنتج التركيز المولي للسكاروز في المحلول المائي المحصل عليه.

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