

التمرين 06

1. نريد تحضير 200mL من محلول مميّه لكلورور الصوديوم، تركيزه المولي $1,0 \cdot 10^{-1} \text{mol.L}^{-1}$.
- 1.1. ما كمية المادة التي يجب إذابتها؟
1.2. استنتج كتلة المذاب المقابلة.
2. نريد تحضير 3000 mL من محلول مميّه لبرمنغنات البوتاسيوم $(K^+(aq); MnO_4^-(aq))$ ، تركيزه المولي $1,0 \cdot 10^{-1} \text{mol.L}^{-1}$.
- 2.1. ما هي الصيغة الكيميائية للمذاب؟
2.2. ما الكتلة الواجب إذابتها؟

$$M(K)=39 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(Mn)=55 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1} : \text{معطيات}$$