

التمرين 05

يحتوي محلول كحولي على النسب المئوية الكتليلية التالية: 30% من الإيثanol (($C_2H_6O_{(l)}$)) و 70% من الماء (($H_2O_{(l)}$)).

نأخذ عينة كتلتها $m=5,00\text{kg}$ من هذا محلول.

- 1 أحسب الكتلة المولية الجزيئية لكل من الإيثanol والماء.
- 2 أحسب كتلة كل من الكحول والماء في العينة.
- 3 أحسب كميات المادة المقابلتين.

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