

التمرين 05

www.pc-lycee.com

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

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

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

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

Mohammed Sobhi