

الأولى بكالوريا	الكتلة،الحجم،الضغط و كمية المادة	كيمياء تمارين 02
-----------------	----------------------------------	------------------

التمرين 05

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.

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