

## التمرين 05

[www.pc-lycee.com](http://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