

التمرين 05

- حمض الإيثانويك، كتلته المولية $M=60\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$ ، هو المكون الأساسي للخل.
- أوجد صيغته الإجمالية علما أن التحليلات أعطت النسب المئوية التالية للعناصر المكونة للجزيئة:
C 40% H 6,7% O 53,3% .
 - أعط تمثيل لويس لهذه الجزيئة علما أن كل ذرات الأكسجين تحملها ذرة كربون واحدة.
 - مثل هذه الجزيئة في الفضاء.
- معطيات : $M(\text{C})=12\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{H})=1\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ $M(\text{O})=16\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$