

الأولى بكالوريا	توسع الكيمياء العضوية	كيمياء تمارين 09
-----------------	-----------------------	------------------

التمرين 02

صيغة جزيئة الكينين (La quinine) الذي يستعمل كدواء ضد داء الملاريا تكتب كالتالي : $C_xH_yO_zN_t$.
علما أن كتلتها المولية $M = 324,0 \text{ g.mol}^{-1}$ وأن النسب الكتلية للعناصر المكونة لها هي :
C : 74,07% ، N : 8,65% ، O : 9,87%.
أوجد الصيغة الإجمالية للجزيئة.

نعطي $M(C)=12 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(N)=14 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(H)=1 \text{ g.mol}^{-1}$