

الجدع المشترك	المول : وحدة كمية المادة	كيمياء حلول 07
---------------	--------------------------	----------------

www.pc-lycee.com

حل التمرين 09

$$M(C_3H_8) = 3M(C) + 8M(H) = 44 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad .1$$

$$M(C_{12}H_{22}O_{11}) = 12M(C) + 22M(H) + 11M(O) = 342 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad .2$$

$$M(CuSO_4 \cdot 7H_2O) = M(Cu) + M(S) + 4M(O) + 7(2M(H) + M(O)) \quad .3$$

$$= M(Cu) + M(S) + 11M(O) + 14M(H) = 285,5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$M(NaOH) = M(Na) + M(O) + M(H) = 40 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} \quad .4$$

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com