

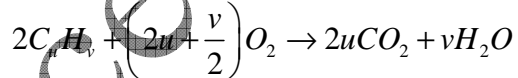
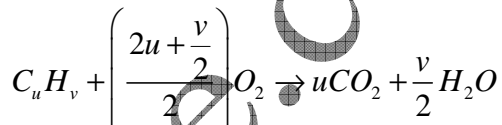
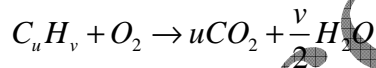
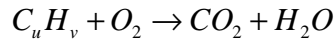
حل التمرين 08

www.pc-lycee.com

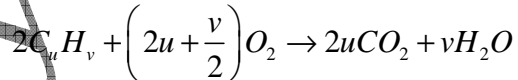
1. كمية مادة كل من النواتج :

$$n_1 = \frac{V_1}{V_m} = \frac{30 \cdot 10^{-3}}{25} = 1,2 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \quad \text{غاز CO}_2$$

$$n_2 = \frac{V_2}{V_m} = \frac{40 \cdot 10^{-3}}{25} = 1,6 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \quad \text{بخار الماء}$$



3. الجدول الوصفي للتفاعل :



n_i	0	0
$n_i - 2x$	$2xu$	xv
$n_i - 2x_{\max}$	$2x_{\max}u$	$x_{\max}v$

$$n_i - 2x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = \frac{n_i}{2} = \frac{V}{2V_m} \Rightarrow x_{\max} = \frac{10 \cdot 10^{-3}}{2 \times 25} = 2 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$$

4. حساب u و v :

$$n_1 = 2ux_{\max} \Rightarrow u = \frac{n_1}{2x_{\max}} \Rightarrow u = \frac{1,2 \cdot 10^{-3}}{2 \times 2 \cdot 10^{-4}} = 3$$

$$n_2 = vx_{\max} \Rightarrow v = \frac{n_2}{x_{\max}} \Rightarrow v = \frac{1,6 \cdot 10^{-3}}{2 \cdot 10^{-4}} = 8$$

الصيغة الإجمالية للمركب العضوي المدروس : C_3H_8

5. صيغة لويس لهذه الجزيئة :

