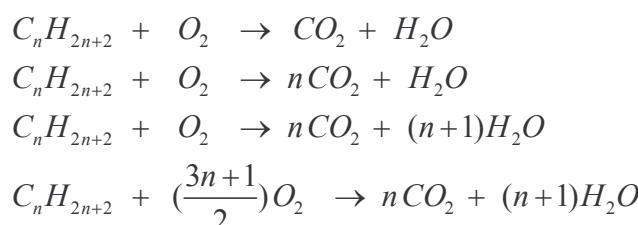


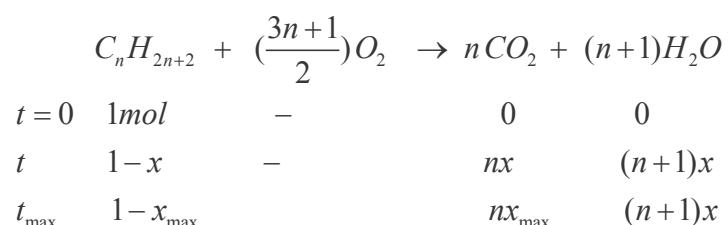
حل التمرين 08

.1



$n=5$ إذن الصيغة الإجمالية للألكان : C_5H_{12} .2

.3



عند نهاية التفاعل $1-x_{\max} = 0 \Rightarrow x_{\max} = 1mol$

نستنتج كمية مادة ثاني أكسيد الكربون المتكون :

$$n(H_2O) = (n+1)x_{\max} = 6x_{\max} \Rightarrow n(H_2O) = 6mol$$

$$m(H_2O) = M(H_2O) \times n(H_2O) = 6M(H_2O)$$

$$\Rightarrow m(H_2O) = 108g$$