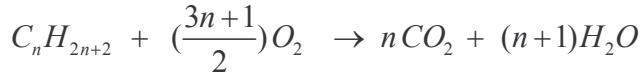
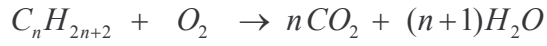
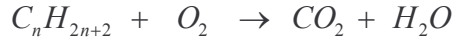
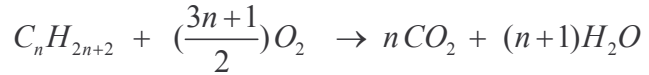


حل التمرين 08

.1

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

.3



| | | | | |
|------------|--------------|---|-------------|----------|
| $t = 0$ | 1mol | - | 0 | 0 |
| t | $1-x$ | - | nx | $(n+1)x$ |
| t_{\max} | $1-x_{\max}$ | | nx_{\max} | $(n+1)x$ |

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

نستنتج كمية مادة ثنائي أكسيد الكربون المتكون :

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

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

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