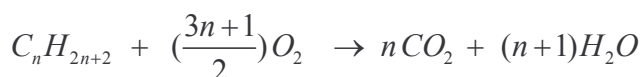
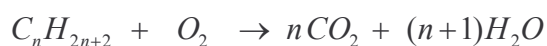
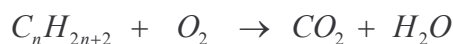
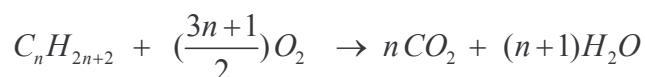


حل التمرين 08

.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 :

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

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

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