

۱۸۶- سرعت متوسط واکنش  $A_{(s)} \rightarrow B_{(g)} + 2C_{(g)}$  برابر

$0.1 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{Min}^{-1}$  می باشد. اگر واکنش در یک ظرف ۳ لیتری در حال

انجام باشد، پس از چند ثانیه ۴ مول  $C_{(g)}$  حاصل می گردد؟

۱۳۳۰ (۴)

۱۶۶۰ (۳)

۶۰۰۰ (۲)

۴۰۰۰ (۱)

۱۸۶- گزینه ۱ پاسخ است.

$$\bar{R}_{\text{واکنش}} = \frac{\bar{R}_C}{۲}$$

$$\Rightarrow ۰/۰۱ \frac{\text{mol}}{\text{L.Min}} = \frac{\frac{۴}{۳ \times t}}{۲}$$

$$\Rightarrow ۰/۰۶t = ۴ \Rightarrow t = \frac{۴۰۰}{۶} \text{Min} \Rightarrow \boxed{t = ۴۰۰ \text{s}}$$