

الإجابة النموذجية

السؤال الأول

(P) توضح

معادلة التفاعل التجريب (1,1) $\Leftrightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5} \Rightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5}$

① $\frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5} \Rightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5}$

معادلة التفاعل التجريب (2,2) $\Leftrightarrow \frac{2.5}{2.5} = \frac{2.5}{2.5} \Rightarrow \frac{2.5}{2.5} = \frac{2.5}{2.5}$

② $\frac{2.5}{2.5} = \frac{2.5}{2.5} \Rightarrow \frac{2.5}{2.5} = \frac{2.5}{2.5}$

بقيّة ① على ② $\Leftrightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5} \Rightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5}$

$\frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5} \Rightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5}$

بالقوى في ① $\Leftrightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5} \Rightarrow \frac{1.5}{1.5} = \frac{1.5}{1.5}$

① رتبة التفاعل بالنسبة للمادة A

② رتبة التفاعل بالنسبة للمادة B

③ سرعة التفاعل = $[A][B]^k$

④ قيمة k = ١

⑤ وهم الثابت k \Leftrightarrow لا حول دقتة

⑥ تنزداد سرعة التفاعل بمقدار (٩) مرات

⑦ $\frac{[B]^k \Delta - \frac{1}{9}}{\Delta} = \frac{[C] \Delta}{\Delta}$

السؤال الأول

ب) ① * طاقة تنشيط التفاعل الأمامي دون وجود العامل المساعد = 18 كيلوجول/مول

* * * * * وجود العامل المساعد = 12 كيلوجول/مول

* * * * * وضع المواد الناتجة = 100 كيلوجول/مول

* * * * * طاقة دفع الضغط دون وجود العامل المساعد = 20 كيلوجول/مول

* * * * * وجود العامل المساعد = 14 كيلوجول/مول

② ← طاقة تنشيط التفاعل العكسي دون وجود العامل المساعد

من ← طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود العامل المساعد

