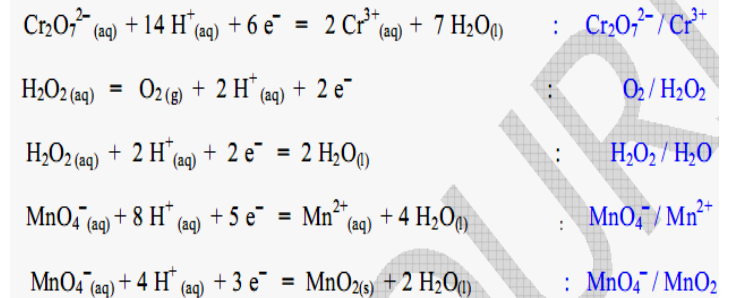


تصحيح الفرض الاول

التمرين الأول

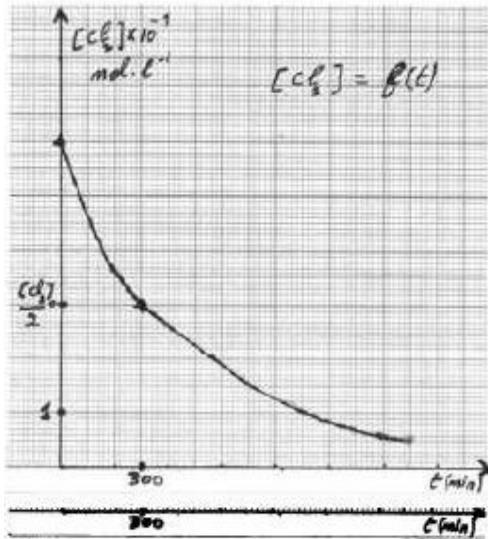


التمرين الثاني

1. يكون التفاعل (التحول) الكيمياء بطيئا ماذا كان تطور العملية يدوم عدة ثواني الى عدة دقائق.
2. يكون التفاعل (التحول) الكيمياء سريعا ماذا كان تطور العملية يصل الى حالة النهائية مباشرة عند التلامس بين المتفاعلات.
3. التفاعل المدروس بطيء.
4. جدول تقدم التفاعل:

المعادلة	$\text{C}_2\text{H}_5(\text{g}) + \text{C}_2\text{H}_5(\text{g}) = \text{C}_4\text{H}_{10}(\text{g}) + \text{HCl}$		
الحالة الابتدائية	η_0	وفرة	0
الحالة المتوسطة	$\eta_0 - x$	وفرة	x
الحالة النهائية	$\eta_0 - x_{\text{max}}$	وفرة	x_{max}

3. المنحنى البياني $[\text{C}_2\text{H}_5] = f(t)$



$$[\text{C}_2\text{H}_5] = f(t)$$

4. عبارة السرعة الحجمية للتفاعل المدروس:

$$v_v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt} \text{ ---- } *$$

من جدول التقدم:

$$\eta_{\text{C}_2\text{H}_5} = \eta_0 - x$$

$$x = \eta_0 - \eta_{\text{C}_2\text{H}_5} \Rightarrow \frac{dx}{dt} = - \frac{d\eta}{dt}$$

$$\eta = [\text{C}_2\text{H}_5] \times V$$

$$\frac{dx}{dt} = - V \frac{d[\text{C}_2\text{H}_5]}{dt} \text{ أي}$$

$$v_v = \frac{1}{V} \left(- V \frac{d[\text{C}_2\text{H}_5]}{dt} \right) \text{ نجد : } *$$

أي:

$$v_v = - \frac{d[\text{C}_2\text{H}_5]}{dt}$$

تمثل ميل المماس للمنحنى في أي لحظة.

$$v_v = 3.10^{-4} \text{ mol.l}^{-1} \text{ min}^{-1}$$

$$v_v = 10.10^{-4} \text{ mol.l}^{-1} \text{ min}^{-1}$$

$$\frac{x}{\eta_0} \rightarrow \frac{t}{t_{\text{max}}}$$

5. زمن نصف التفاعل: يمثل الزمن اللازم لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي من البيان $t_{1/2} \approx 300 \text{ min}$.

التمرين الثالث

- موازنة المعادلات وتحديد النمط الإشعاعي الحادث في كل منها

