

الجزء الثالث (حسب الطبعة الجديدة للكتاب المدرسي المعتمدة من طرف المعهد الوطني للبحث في التربية)

## التمرين 17

1 - جدول التقدّم :

معادلة التفاعل	$C_{12}H_{22}O_{11} (aq) + H_2O (l) = C_6H_{12}O_6 (aq) + C_6H_{12}O_6 (aq)$				
حالة الجملة	التقدم	كمية المادة (mol)			
الحالة الابتدائية	0	$n_0$	زيادة	0	0
الحالة الانتقالية	$x$	$n_0 - x$	زيادة	$x$	$x$
الحالة النهائية	$x_{max}$	$n_0 - x_{max}$	زيادة	$x_{max}$	$x_{max}$

2 - سرعة التفاعل مفهوم يتجانس مع كمية مادة مقسومة على زمن . وتمثل في كل لحظة مشتق التقدّم بالنسبة للزمن ، وهو ميل المماس في اللحظة  $t$  .

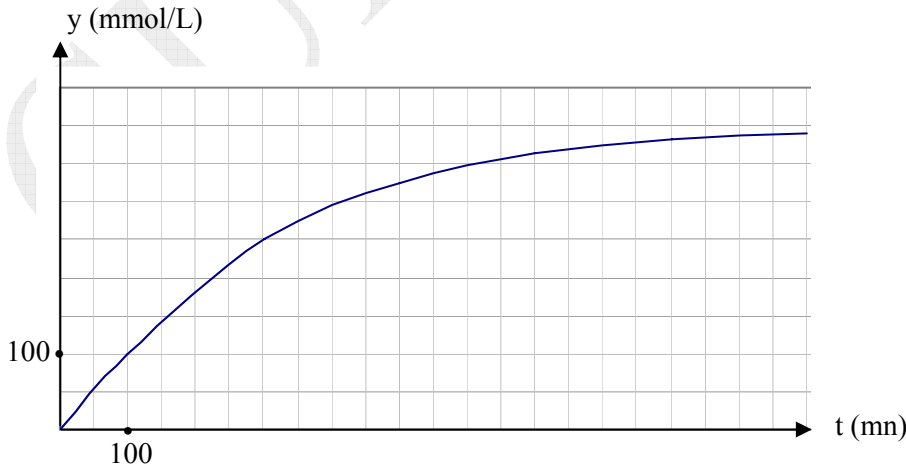
المطلوب هنا أن نبيّن أن السرعة الحجمية للتفاعل هي  $\frac{dy}{dt}$  .

لدينا  $[S_i] = \frac{n_0}{V}$  و  $[S] = \frac{n_0 - x}{V}$  ، ولدينا كذلك  $y = [S_i] - [S]$  ، وبالتالي :  $y = \frac{n_0}{V} - \frac{n_0 - x}{V} = \frac{x}{V}$

ومنه  $\frac{dy}{dt} = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$  ، إذن  $\frac{dy}{dt}$  هي السرعة الحجمية للتفاعل .

3 - الجدول :

t (mn)	0	100	300	500	700	900	1100
y (mmol/L)	0	100	250	325	363	381	390

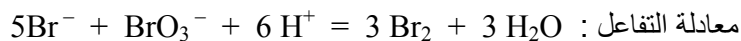


- 4

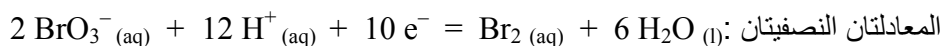
لدينا  $y = \frac{x}{V}$  ، أي  $x(t) = V y(t)$

ازدياد  $y(t)$  يؤدي إلى ازدياد  $x(t)$   
نلاحظ أنه كلما يزداد تقدم التفاعل تتناقص  
السرعة الحجمية للتفاعل .

## التمرين 18



المزيد : الثنائيتان هما :  $\text{Br}_2/\text{Br}^-$  و  $\text{BrO}_3^-/\text{Br}_2$



### 1 - جدول التقدم

معادلة التفاعل	$5\text{Br}^- (\text{aq}) + \text{BrO}_3^- (\text{aq}) + 6\text{H}^+ = 3\text{Br}_2 (\text{aq}) + 3\text{H}_2\text{O} (\text{l})$					
حالة الجملة	التقدم	كمية المادة (mol)				
الحالة الابتدائية	0	$n_0(\text{Br}^-)$	$n_0(\text{BrO}_3^-)$	$n_0(\text{H}^+)$	0	زيادة
الحالة الانتقالية	x	$n_0(\text{Br}^-) - 5x$	$n_0(\text{BrO}_3^-) - x$	$n_0(\text{H}^+) - 6x$	3x	زيادة
الحالة النهائية	$x_{\text{max}}$	$n_0(\text{Br}^-) - 5x_{\text{max}}$	$n_0(\text{BrO}_3^-) - x_{\text{max}}$	$n_0(\text{H}^+) - 6x_{\text{max}}$	$3x_{\text{max}}$	زيادة

حصول المادة معناه التركيب المولي للمزيج (كمية المادة لكل متفاعل ولكل ناتج)

عند اللحظة  $t = 0$

الفرد الكيميائي	$\text{Br}^-$	$\text{BrO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{Br}_2$	$\text{H}_2\text{O}$
كمية المادة (mol)	12	2	12	0	زيادة

عند اللحظة  $t = t_{1/2}$  (زمن نصف التفاعل)

نبحث أولاً عن المتفاعل المحدد ، بحيث نعدم عدد مولات كل متفاعل ونأخذ أصغر قيمة لـ  $x$  .

$$n_0(\text{Br}^-) - 5x = 0 \Rightarrow x = 2,4 \text{ mol}$$

$$n_0(\text{BrO}_3^-) - x = 0 \Rightarrow x = 2 \text{ mol}$$

$$n_0(\text{H}^+) - 6x = 0 \Rightarrow x = 2 \text{ mol}$$

المتفاعلات المحددان هما :  $\text{BrO}_3^-$  و  $\text{H}^+$  ، ومنه  $x_{\text{max}} = 2 \text{ mol}$

عند زمن نصف التفاعل تكون لدينا نصف قيمة  $x_{\text{max}}$  ، أي :  $\frac{x_{\text{max}}}{2} = 1 \text{ mol}$  ، وبالتالي يكون التركيب المولي للمزيج :

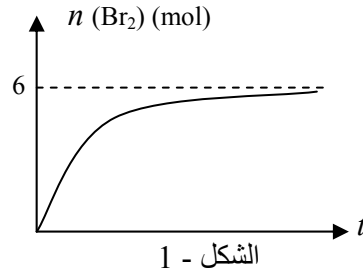
الفرد الكيميائي	$\text{Br}^-$	$\text{BrO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{Br}_2$	$\text{H}_2\text{O}$
كمية المادة (mol)	$12 - 5 = 7$	$2 - 1 = 1$	$12 - 6 = 6$	$3 \times 1 = 3$	زيادة

$t \rightarrow \infty$

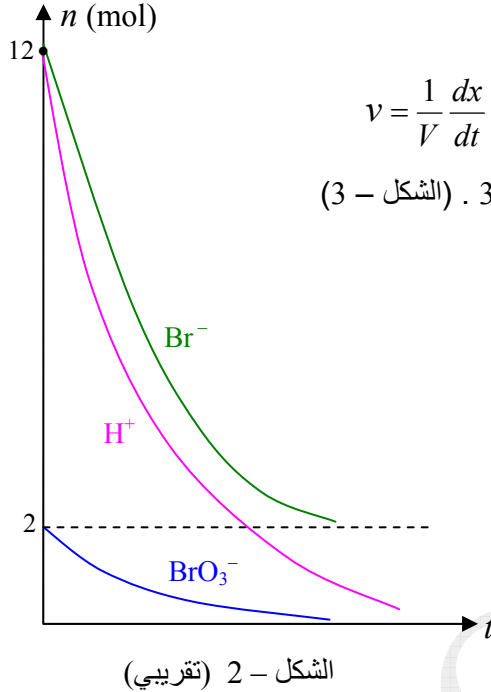
عند نهاية التفاعل يكون  $x = x_{\text{max}}$  ، ويكون حينئذ التركيب المولي للمزيج :

الفرد الكيميائي	$\text{Br}^-$	$\text{BrO}_3^-$	$\text{H}^+$	$\text{Br}_2$	$\text{H}_2\text{O}$
كمية المادة (mol)	$12 - 10 = 2$	0	0	$3 \times 2 = 6$	زيادة

2 - أ) عند اللحظة  $t$  يكون  $n(\text{Br}_2) = 3x$  ، وعندما ينتهي  $t$  نحو  $\infty$  يكون  $x = x_{\text{max}}$  ، وبالتالي يكون السلم في الشكل - 1 :



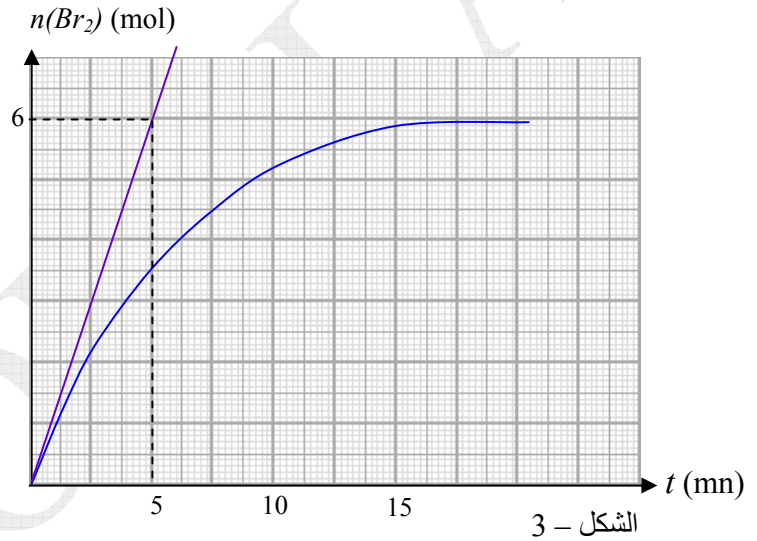
ب) تمثيل  $g(t)$  ،  $h(t)$  ،  $k(t)$  (الشكل - 2)



الشكل - 2 (تقريبي)

$$v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt} = \frac{1}{V} \frac{d \frac{n(\text{Br}_2)}{3}}{dt} = \frac{1}{3V} \frac{d n(\text{Br}_2)}{dt}$$

ج) لدينا السرعة الحجمية التفاعل :  $n(\text{Br}_2) = f(t)$  ونقسمه على  $3V$  . (الشكل - 3)



الشكل - 3

ميل المماس عند اللحظة  $t = 0$  هو :  $1,2 = \frac{6}{5}$  ، ومنه السرعة الحجمية للتفاعل هي :  $v = \frac{1,2}{0,3} = 4 \text{ mol.L}^{-1}\text{mn}^{-1}$

### التمرين 19

1- النواتج هي : شوارد المغنيزيوم ( $\text{Mg}^{2+}$ ) وثنائي الهيدروجين ( $\text{H}_2$ ) .

- 2

كمية مادة حمض كلور الهيدروجين :  $n(\text{HCl}) = n(\text{H}^+) = C V = 0,1 \times 0,2 = 2,0 \times 10^{-2} \text{ mol}$

كمية مادة المغنيزيوم : ( حتى تكون النتائج متطابقة نأخذ كتلة المغنيزيوم  $m = 8,6 \text{ cg}$

$$n(\text{Mg}) = \frac{m}{M} = \frac{8,6 \times 10^{-2}}{24,3} = 3,54 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

3 - المتفاعل المحد :

المعادلة	$\text{Mg (s)}$	$+ 2 \text{H}^+(\text{aq})$	$= \text{Mg}^{2+}(\text{aq})$	$+ \text{H}_2(\text{g})$
$t = 0$	$3,7 \times 10^{-3}$	$2,0 \times 10^{-2}$	0	0
$t$	$3,7 \times 10^{-3} - x$	$2,0 \times 10^{-2} - 2x$	$x$	$x$

نعدم عدد مولات كل متفاعل في اللحظة  $t$  ونحسب قيمة  $x$  في كل معادلة .

$$3,54 \times 10^{-3} - x = 0 \Rightarrow x = 3,54 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$2,0 \times 10^{-2} - 2x = 0 \Rightarrow x = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

المتفاعل المحد هو المغنيزيوم لأن  $3,54 \times 10^{-3} < 10 \times 10^{-3}$

4 - العبارة الحرفية للتقدم بدلالة  $P_{H_2}$  :

لدينا  $P_{H_2} = P - P_{atm}$  ، ولدينا قانون الغازات المثالية  $P_{H_2} V = n RT$  ، حيث  $n$  كمية مادة ثنائي الهيدروجين في اللحظة  $t$  والذي يساوي التقدم  $x$  . وبالتالي نكتب :  $(P - P_{atm}) V = x RT$  ، مع العلم أن  $V$  هو حجم غاز الهيدروجين في اللحظة  $t$  .

$$(1) \quad x = P_{H_2} \cdot V \frac{1}{RT} \quad \text{العبارة هي :}$$

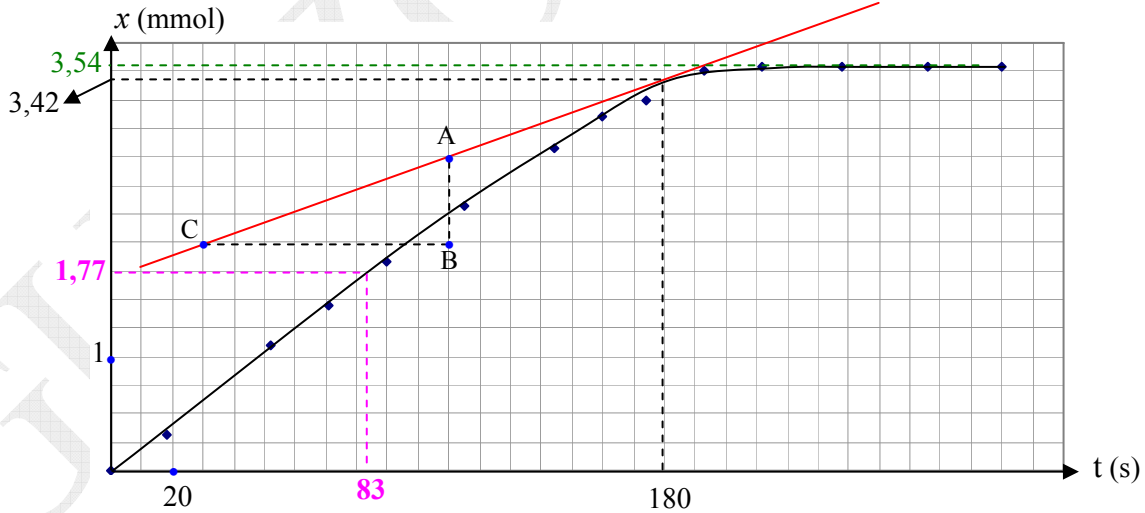
5 - ننشئ جدولاً به قيم التقدم والزمن ، بالتعويض في العبارة (1) ، علماً أن  $V = 500 - 200 = 300 \text{ mL} = 3,0 \times 10^{-4} \text{ m}^3$  ،

$$x = (P - P_{atm}) \times 1,23 \times 10^{-7} \quad \text{وبالتالي} \quad T = 20 + 273 = 293 \text{ K}$$

من أجل القيمة الأولى لدينا  $P = P_{atm}$  ، وبالتالي  $x = 0$

من أجل القيمة الثانية لدينا  $P - P_{atm} = 2,5 \times 10^3 \text{ Pa}$  ، وبالتالي  $x = 3,1 \times 10^{-4} \text{ mol}$  ، وهكذا بالنسبة للقيم الباقية .

t (s)	0	18	52	71	90	115	144	160	174	193	212	238	266	290
$x$ (mmol)	0	0,31	1,10	1,45	1,84	2,32	2,83	3,10	3,24	3,50	3,54	3,54	3,54	3,54



6 - من البيان أو من الجدول لدينا  $x_{\max} \approx 3,54 \text{ mmol}$  ، وبالتالي  $\frac{x_{\max}}{2} = 1,77 \text{ mmol}$  ، وهذه القيمة توافق الزمن  $t_{1/2} = 83 \text{ s}$

7 - السرعة الحجمية للتفاعل في اللحظة  $t = 180 \text{ s}$  :

$$v = \frac{1}{V} \frac{AB}{CB} = \frac{1}{0,2} \frac{0,75 \times 10^{-3}}{80} = 4,7 \times 10^{-5} \text{ mol.L}^{-1} . \text{s}^{-1}$$

8 - إذا كان المقصود هو حساب حجم غاز الهيدروجين في الشرطين ( $T = 293^\circ K$  ;  $P = 1,009 \times 10^5 Pa$ )

من البيان لدينا عند  $t = 180 s$  تكون  $x = 3,42 \text{ mmol}$  ، ونعلم أن  $n(H_2) = x$  .

نحسب الحجم المولي للغازات في درجة الحرارة  $293^\circ K$  ، أي حجم  $1 \text{ mol}$  .

$$PV_0 = nRT \Rightarrow V_0 = \frac{nRT}{P} = \frac{1 \times 8,31 \times 293}{1,009 \times 10^5} = 2413 \times 10^{-5} m^3 = 24,13L$$

حجم ثنائي الهيدروجين هو  $V_{H_2}$  حيث  $n(H_2) = \frac{V_{H_2}}{V_0}$  ، وبالتالي :  $V_{H_2} = 24,13 \times 3,4 \times 10^{-3} = 82 \times 10^{-3} L$

$$[Mg^{2+}] = \frac{3,42 \times 10^{-3}}{0,2} = 1,71 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$$
 ، ويكون التركيز المولي  $n(Mg^{2+}) = x = 3,42 \text{ mmol}$

## التمرين 20

**ملاحظة :** في البيان المرفق مع التمرين ، لدينا على الترتيب  $[I_2]$  (mmol/L) وليس mol/L .

1 - نبرّد الجزء الذي نريد معايرته من أجل إيقاف التفاعل فيه (أي إيقاف تكوّن ثنائي اليود) ، وذلك للتمكن من معايرة فقط الكمية التي تكون موجودة في لحظة التبريد .

2 - الثنائيتان هما :  $S_2O_8^{2-} / SO_4^{2-}$  و  $I_2 / I^-$

3 - النوع الكيميائي المرجع هو شاردة اليود  $I^-$

**التعليق :** رقم تأكسد عنصر اليود ارتفع من (-1) في  $I^-$  إلى (0) في  $I_2$

4 - النوع الكيميائي المؤكسد هو شاردة البيروكسوثنائي كبريتات  $S_2O_8^{2-}$  .

**التعليق :** رقم تأكسد عنصر الكبريت في  $S_2O_8^{2-}$  هو  $x$  حيث :  $2x - 16 = -2$  ، ومنه :  $x = 7$

رقم تأكسد عنصر الكبريت في  $SO_4^{2-}$  هو  $x'$  حيث :  $x' - 8 = -2$  ، ومنه :  $x' = 6$  (رقم التأكسد انخفض)

5 - المعادلتان النصفيتان الإلكترونيتان هما :  $S_2O_8^{2-} + 2e^- = 2SO_4^{2-}$  معادلة الإرجاع



6 - كميات المادة الابتدائية للمفاعلات :

$$n(S_2O_8^{2-}) = n(K_2S_2O_8) = C_1 V_1 = 1,5 \times 10^{-2} \times 0,5 = 7,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

$$n(I^-) = n(KI) = C_2 V_2 = 0,5 C_2$$

7 - جدول التقدم

معادلة التفاعل	$2 I^-_{(aq)} + S_2O_8^{2-}_{(aq)} = I_{2(aq)} + 2 SO_4^{2-}_{(aq)}$				
حالة الجملة	التقدم	كمية المادة (mol)			
الابتدائية	0	$n(I^-)$	$n(S_2O_8^{2-})$	0	0
الانتقالية	$x$	$n(I^-) - 2x$	$n(S_2O_8^{2-}) - x$	$x$	$2x$
النهائية	$x_{\max}$	$n(I^-) - 2x_{\max}$	$n(S_2O_8^{2-}) - x_{\max}$	$x_{\max}$	$2x_{\max}$

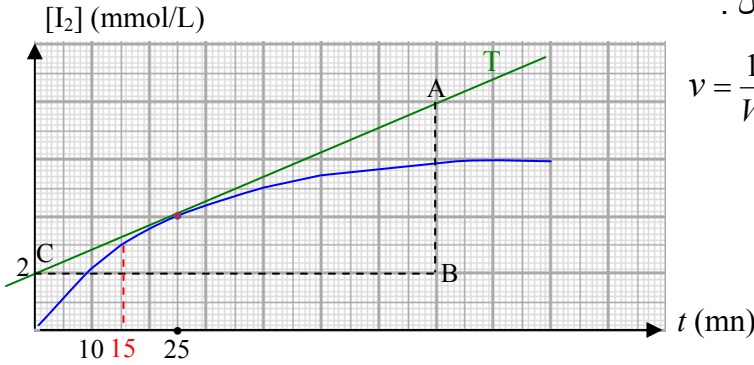
لكي نتأكد أن  $x$  يتغير بنفس الطريقة التي يتغير بها  $[I_2]$  بدلالة الزمن ، نجد العلاقة بين  $x$  و  $[I_2]$  .

لدينا من جدول التقدم :  $n(I_2) = x$  ، ومنه :  $[I_2] V = x$  ، حيث  $V$  هو حجم المزيج وقيمته 1L ، وبالتالي  $[I_2] = x$  .

إذن التقدم والتركيز المولي لثنائي اليود يتطوران بنفس الكيفية .

8 - نحسب ميل المماس T والذي يمثل السرعة الحجمية للتفاعل .

$$v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt} = \frac{d[I_2]}{dt} = \frac{2 \times 3 \times 10^{-3}}{7 \times 10} = 8,5 \times 10^{-5} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{mn}^{-1}$$



9 - من البيان نستنتج التركيز المولي النهائي لثنائي اليود ، وهو  $[I_2] = 6 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$  ،

ومنه كمية مادة ثنائي اليود :  $n(I_2) = [I_2] \cdot V = 6 \times 10^{-3} \times 1 = 6 \times 10^{-3} \text{ mol}$

لو كان المتفاعل المحد هو  $S_2O_8^{2-}$  لكننا وجدنا كمية مادة ثنائي اليود  $7,5 \times 10^{-3} \text{ mol}$  ، أي عدد مولات  $S_2O_8^{2-}$  التي حسبناها سابقا .

إذن المتفاعل المحد هو شوارد اليود .

**ملاحظة :** في مثل هذا التحول يجب أن تكون شوارد اليود دائما بزيادة ، والسبب مذكور في الدرس ، ومع ذلك نتابع حل التمرين .

10 - زمن نصف التفاعل هو الزمن الموافق لنصف قيمة التقدم النهائي .

من البيان التقدم الأعظمي  $x_{max} = 6 \times 10^{-3} \text{ mol}$  ومنه  $\frac{x_{max}}{2} = 3 \times 10^{-3} \text{ mol}$  . الزمن الموافق على البيان هو  $t_{1/2} = 15 \text{ mn}$

11 - بما أن المتفاعل المحد هو شاردة اليود فإن  $n(I^-) - 2x_{max} = 0$  ، ومنه  $n(I^-) = 2 \times 6 \times 10^{-3} = 1,2 \times 10^{-2} \text{ mol}$

ولدينا  $n(I^-) = 0,5 C_2$  ، ومنه :  $C_2 = 2,4 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$

## التمرين 21

المركب العضوي 2- كلور - 2 - ميثيل بروبان هو  $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{Cl}}{\text{C}}} - \text{CH}_3$  . من أجل اختصار الكتابة نمثله بـ  $R - Cl$  ، حيث الجذر الألكيلي R هو  $C(CH_3)_3$

نكتب المعادلة إذن :  $R - Cl_{(aq)} + H_2O_{(l)} = R - OH_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + H^+_{(aq)}$

1 - يمكن متابعة هذا التحول عن طريق قياس الناقلية لأن في المزيج المتفاعل توجد الشوارد ، وهي  $Cl^-$  و  $H^+$  ، ونعلم أن الشوارد هي المسؤولة عن الناقلية الكهربائية للمحاليل .

2 - التركيز الكتلي لـ  $R - Cl$  هو  $S = 4 \text{ g/L}$

التركيز المولي هو التركيز الكتلي مقسوم على الكتلة الجزيئية المولية ، أي  $C = \frac{S}{M}$

كمية مادة  $R - Cl$  هي :  $n(R - Cl) = [R - Cl] \cdot V = \frac{S}{M} \cdot V = 2 \times 10^{-3} \times \frac{4}{92,5} = 8,6 \times 10^{-5} \text{ mol}$

الماء موجود بزيادة ، حيث لدينا الحجم المضاف هو  $80 \times \frac{95}{100} = 76 \text{ mL}$  . ونعلم أن الكتلة الحجمية للماء هي  $1 \text{ g/mL}$

إن كتلة الماء المضافة هي 76 g ، وهذا يوافق  $n(H_2O) = \frac{76}{18} = 4,22 \text{ mol}$  ، وهي كمية كبيرة بالنسبة لكمية R - Cl

3 - جدول التقدم :

معادلة التفاعل		$R-Cl_{(aq)} + H_2O_{(l)} = R-OH_{(aq)} + H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$				
حالة الجملة الكيميائية	التقدم	كمية المادة بـ (mol)				
الحالة الابتدائية	0	$8,6 \times 10^{-5}$	زيادة	0	0	0
الحالة الانتقالية	$x(t)$	$8,6 \times 10^{-5} - x$	زيادة	$x$	$x$	$x$
الحالة النهائية	$x_{max}$	$8,6 \times 10^{-5} - x_{max}$	زيادة	$x_{max}$	$x_{max}$	$x_{max}$

4 - تُعطى الناقلية النوعية بالعلاقة  $\sigma = \lambda_{Cl^-} [Cl^-] + \lambda_{H^+} [H^+]$  ، ولدينا :  $[Cl^-] = \frac{n(Cl^-)}{V}$  و  $[H^+] = \frac{n(H^+)}{V}$  .

ومن جدول التقدم نستنتج  $n(Cl^-) = n(H^+) = x$  ، ومنه :  $\sigma = \frac{(\lambda_{Cl^-} + \lambda_{H^+})}{V} x$  (1)

5 - تكون الناقلية النوعية معدومة في اللحظة  $t = 0$  ، لأن المزيج يكون خاليا من الشوارد (يتواجد نوعان كيميائيان جزيئيان هما R- Cl و  $H_2O$  ، مع الإشارة إلى أننا أهملنا شوارد  $H^+_{(aq)}$  و  $OH^-_{(aq)}$  في الماء لأن تركيزهما حوالي  $10^{-7} \text{ mol/L}$  )

6 - في نهاية التفاعل يكون  $x = x_{max}$  ، وبالتالي تكون الناقلية النوعية :  $\sigma_f = \frac{(\lambda_{Cl^-} + \lambda_{H^+})}{V} x_{max}$  (2)

7 - التقدم الأعظمي يساوي كمية مادة 2 - كلور-2- ميثيل بروبان ، أي  $x_{max} = 8,6 \times 10^{-5} \text{ mol}$

8 - بتقسيم العلاقتين (1) و (2) طرفا لطرف نجد  $\frac{\sigma_f}{\sigma} = \frac{x_{max}}{x}$  ، ومنه  $x = x_{max} \cdot \frac{\sigma}{\sigma_f}$  (3)

9 - نستعمل العلاقة (3) لحساب التقدم في كل لحظة ، مع العلم أن  $\sigma_f = 298,1 \mu S.cm^{-1}$  (من الجدول) .

من أجل كل لحظة نقسم  $\sigma(t)$  على  $\sigma_f$  ونضرب الناتج في  $x_{max}$  ، مع ترك الناقليتين النوعيتين بنفس الوحدة .

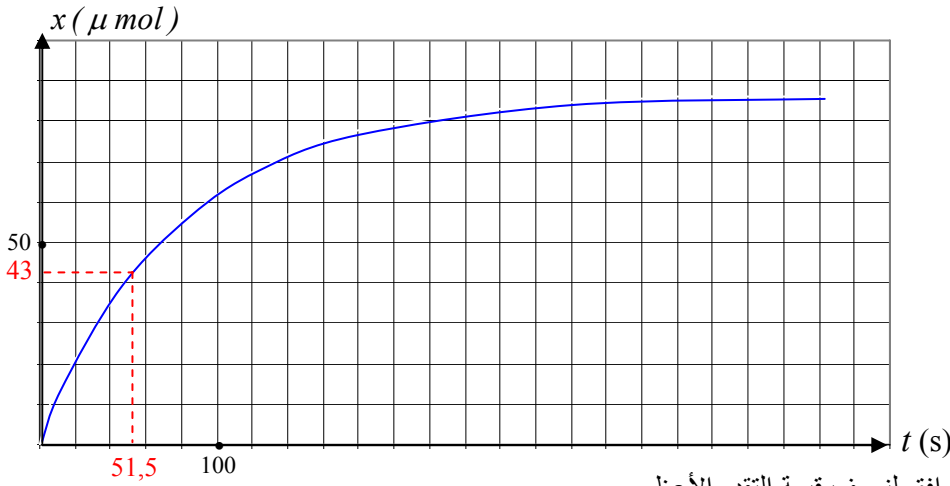
$t$ (s)	0	10	20	30	40	50	60	70	80	90
$x$ ( $\mu \text{ mol}$ )	0	15,2	21,5	28,6	34,9	41,2	46,6	49,3	55,5	59,1
$t$ (s)	100	110	120	140	160	190	220	240	285	315
$x$ ( $\mu \text{ mol}$ )	61,8	65,4	67,2	71,6	75,2	78,8	80,6	82,4	84,2	85,1
$t$ (s)	365	375	380	450						
$x$ ( $\mu \text{ mol}$ )	86,0	86,0	86,0	86,0						

10 - تمثيل التقدم بدلالة الزمن :

على محور الترتيب غيّرت السلم

$1 \text{ cm} \rightarrow 10 \mu \text{ mol} : \rightarrow$

للتذكير :  $(1 \mu \text{ mol} = 10^{-6} \text{ mol})$



11 - زمن نصف التفاعل هو الزمن الموافق لنصف قيمة التقدم الأعظمي .

لدينا التقدم الأعظمي  $x_{max} = 86 \mu \text{ mol}$  ، ومنه  $\frac{x_{max}}{2} = 43 \mu \text{ mol}$  . الزمن الموافق على البيان  $t_{1/2} \approx 51,5 \text{ s}$

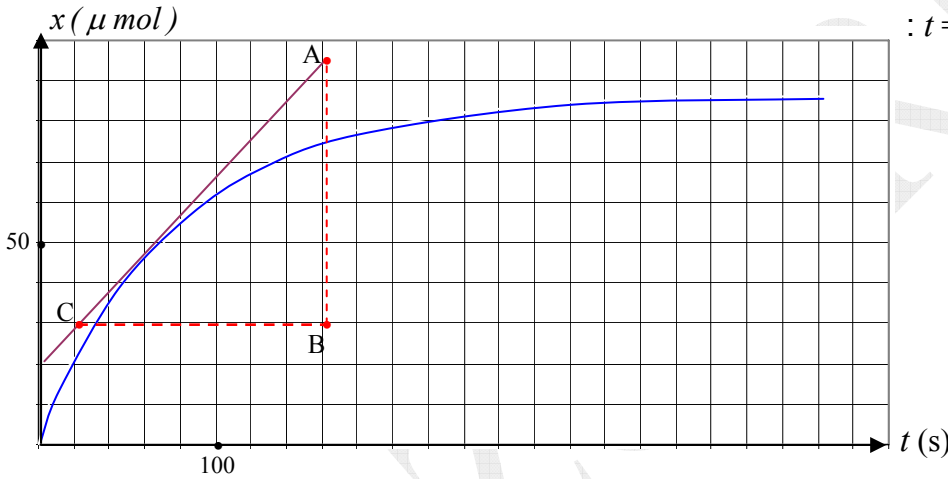
- 12

السرعة الحجمية للتفاعل في اللحظة  $t = 60 \text{ s}$  :

$$v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt} = \frac{1}{V} \frac{AB}{CB}$$

$$v = \frac{1}{82 \times 10^{-3}} \frac{66 \times 10^{-6}}{140}$$

$$v = 5,7 \times 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$

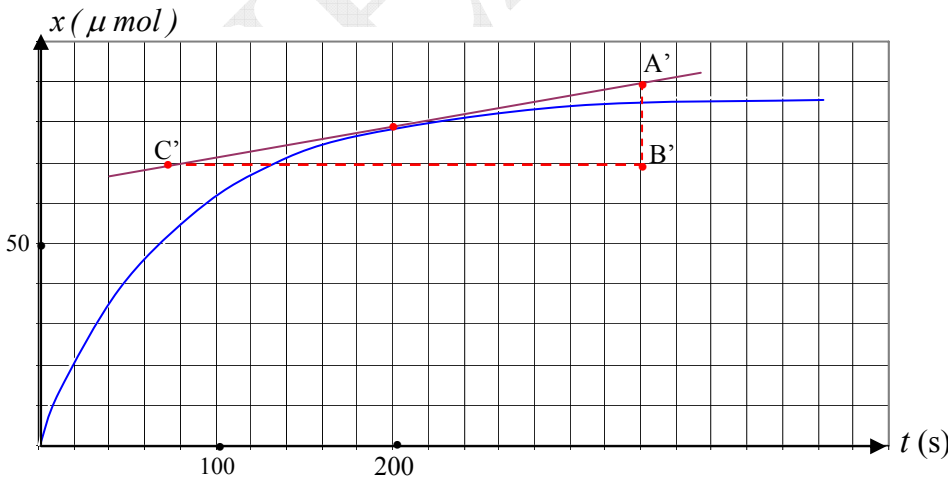


السرعة الحجمية للتفاعل في اللحظة  $t' = 200 \text{ s}$  :

$$v' = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt} = \frac{1}{V} \frac{A'B'}{C'B'}$$

$$v' = \frac{1}{82 \times 10^{-3}} \frac{20 \times 10^{-6}}{270}$$

$$v' = 9,0 \times 10^{-7} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$$



13 - السرعة الحجمية للتفاعل في اللحظة  $t = 200 \text{ s}$  أصغر من السرعة في اللحظة  $t' = 60 \text{ s}$  . تناقص السرعة سببه تناقص تراكيز

المتفاعلات خلال الزمن .

الذي يوضح ذلك بيانها هو تناقص ميل المماس كلما زاد الزمن ، إلى أن يصبح هذا الميل معدوما عندما يصبح المماس أفقيا .



## التمرين 22

معادلة التحوّل الكيميائي :  $3 \text{HNO}_2(\text{aq}) = 2 \text{NO}(\text{g}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{NO}_3^-(\text{aq})$

1 - جدول التقدم

معادلة التفاعل		$3 \text{HNO}_2(\text{aq}) = \text{NO}(\text{g}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{NO}_3^-(\text{aq})$			
حالة الجملة	التقدم	كمية المادة بـ (mol)			
الحالة الابتدائية	0	$n_0(\text{HNO}_2)$	0	0	0
الحالة الانتقالية	$x$	$n_0(\text{HNO}_2) - 3x$	$x$	$x$	$x$
الحالة النهائية	$x_{\max}$	$n_0(\text{HNO}_2) - 3x_{\max}$	$x_{\max}$	$x_{\max}$	$x_{\max}$

لدينا في اللحظة  $t$  كمية مادة حمض الأزوتيد هي :  $n(\text{HNO}_2) = n_0(\text{HNO}_2) - 3x$  ، ومنه تركيزه المولي هو :

$$[\text{HNO}_2] = \frac{n(\text{HNO}_2)}{V} = \frac{n_0(\text{HNO}_2)}{V} - \frac{3x}{V}$$

$$(1) \quad [\text{HNO}_2] = C_0 - \frac{3x}{V}$$

أما كمية مادة شاردة النترات ( $\text{NO}_3^-$ ) فهي :  $n(\text{NO}_3^-) = x$  ، ومنه التركيز المولي لهذه الشاردة :

$$(2) \quad [\text{NO}_3^-] = \frac{x}{V}$$

2 - السرعة الحجمية للتفاعل هي مقدار تغير التقدم في مجال زمني صغير  $dt$  ، وتمثل مشتق التقدم بالنسبة للزمن في لتر من المزيج

$$v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt} \text{ أي :}$$

• بالنسبة للمنحني  $f(t)$  ، فهو يمثل اختفاء حمض الأزوتيد  $\text{HNO}_2$  خلال الزمن . نرمز لسرعة الاختفاء بـ  $v_d$  ، ونكتب :

$$v_d = -\frac{d[\text{HNO}_2]}{dt} \text{ ، وباستعمال العلاقة (1) تصبح السرعة : } v_d = -\frac{dC_0}{dt} + \frac{3}{V} \frac{dx}{dt} = \frac{3}{V} \frac{dx}{dt} \text{ (مشتق عدد ثابت يساوي 0)}$$

$$(3) \quad v_x = \frac{v_d}{3} \text{ ومنه } v_d = 3v_x \text{ ، حيث } v_x \text{ هي السرعة الحجمية للتفاعل ، ومنه}$$

إذن يمكن معرفة السرعة الحجمية للتفاعل من البيان  $f(t)$  .

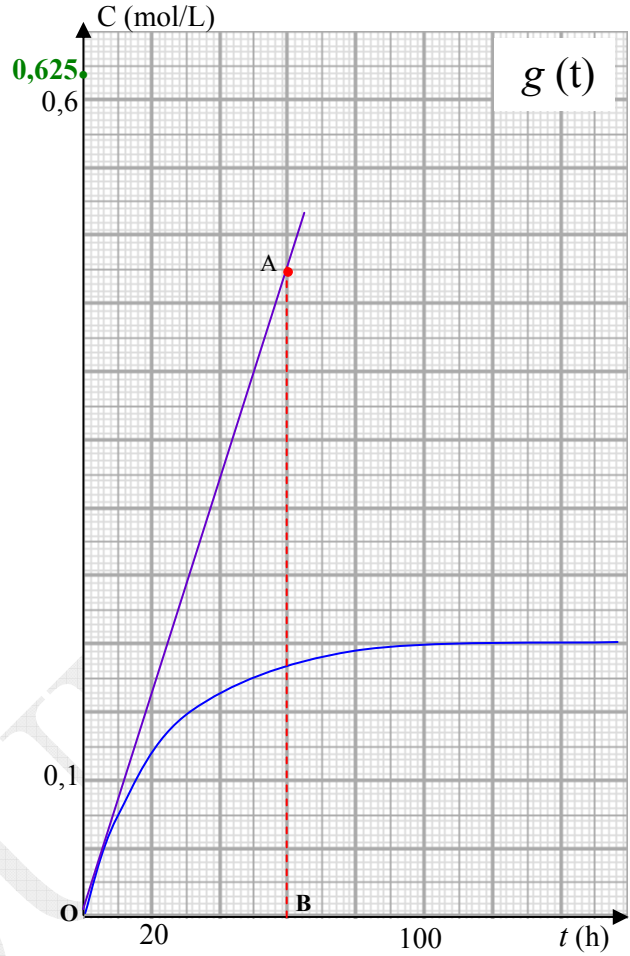
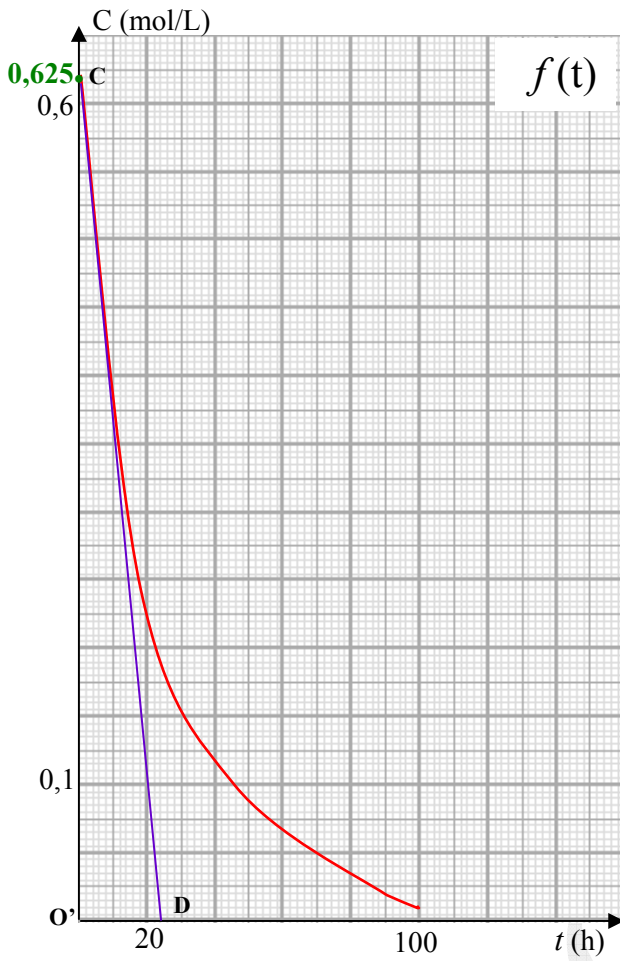
• بالنسبة للمنحني  $g(t)$  ، فهو يمثل تشكل شاردة النترات خلال الزمن . نرمز لسرعة التشكل بـ  $v_a$  ، ونكتب :

$$v_a = \frac{d[\text{NO}_3^-]}{dt} \text{ ، وباستعمال العلاقة (2) تصبح السرعة : } v_a = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$$

$$(4) \quad v_x = v_a \text{ وبالتالي نكتب}$$

إذن يمكن معرفة السرعة الحجمية للتفاعل من البيان  $g(t)$  .

3 - السرعة الحجمية الابتدائية للتفاعل ( $v_0$ ) : نحسبها بيانيا في اللحظة  $t = 0$  إما من البيان  $f(t)$  أو  $g(t)$



من البيان  $g(t)$  :

سرعة ظهور شاردة النترات هي :

$$v_a = \frac{d[NO_3^-]}{dt} = \frac{AB}{OB} = \frac{9,6 \times 0,05}{60} = 8,0 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}$$

باستعمال العلاقة (4) نجد السرعة الحجمية للتفاعل  $v_0 = v_x = 8,0 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}$

من البيان  $f(t)$  :

سرعة اختفاء حمض الأزوتيد هي :

$$v_a = -\frac{d[HNO_2]}{dt} = -\left(-\frac{O'C}{O'D}\right) = +\frac{0,625}{25} = 2,5 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}$$

باستعمال العلاقة (3) نجد السرعة الحجمية للتفاعل  $v_0 = v_x = \frac{2,5 \times 10^{-2}}{3} = 8,3 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}$

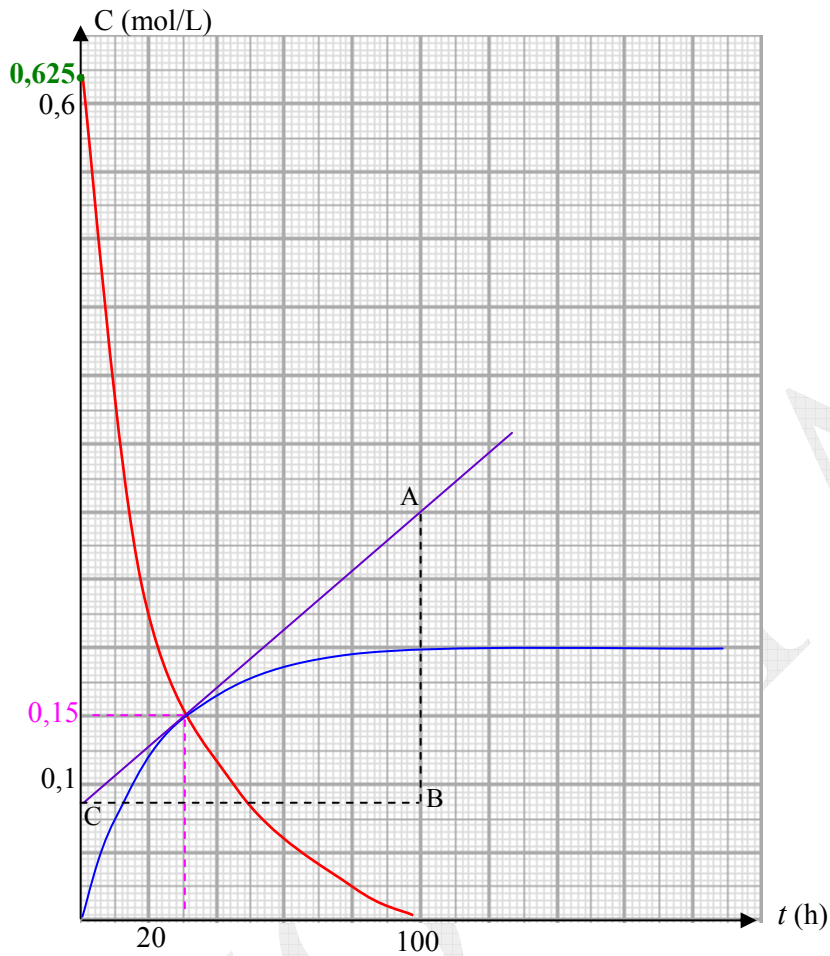
السرعتان متساويتان في حدود دقة التمثيل البياني .

4 - نقطة تقاطع البيانيين توافق :  $[HNO_2] = [NO_3^-] = 0,15 \text{ mol.L}^{-1}$

ومن معادلة التحول نستنتج :  $[H_3O^+] = 0,15 \text{ mol.L}^{-1}$

حجم المحلول غير معروف .

$$v'_x = v'_a = \frac{AB}{CB} = \frac{4,3 \times 0,05}{100} = 2,1 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.\text{h}^{-1} : t_1 \text{ : السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة } t_1$$



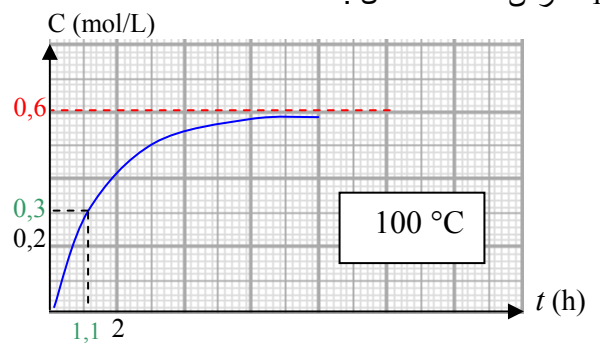
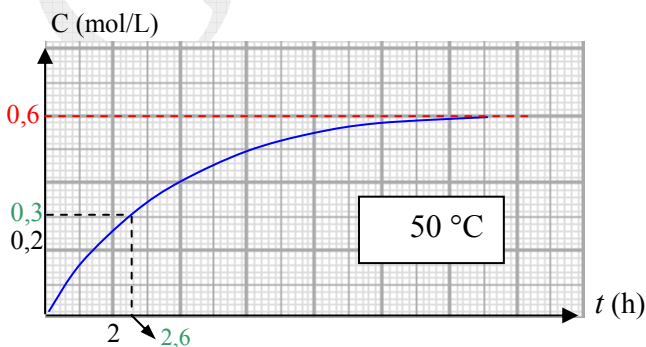
5 - السرعة تتناقص ، والعامل الحركي هو التركيز المولي لحمض الأزوتيد .

6 - نعتبر التحول قد انتهى في اللحظة  $t = 100 \text{ h}$  ، وعندها تنعدم السرعة الحجمية للتفاعل . ميل المماس معدوم بدءا من  $t = 100 \text{ h}$  (مع تصحيح البيان الأزرق بالنسبة للأحمر)

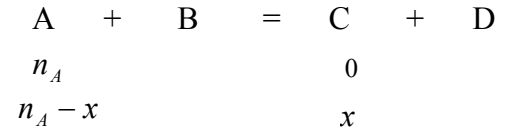
### التمرين 23

معادلة التحول :  $A + B = C + D$

1 - زمن نصف التفاعل :



C : معناه التركيز المولي للفرد الكيميائي C الذي ينتج في التحول الكيميائي .



لدينا في اللحظة  $t$  :  $x = [C].V$  ، فمن أجل قيمتين لـ  $x$  ،  $x_1$  و  $x_2$  نكتب :  $x_1 = [C_1]V$  ،  $x_2 = [C_2]V$

فإذا كان  $x_2 = \frac{x_1}{2}$  ، فإن كذلك بتقسيم العلاقتين طرفا لطرف يكون  $[C_2] = \frac{[C_1]}{2}$ .

إذن لكي نحسب زمن نصف التفاعل يكفي أن نقسم التركيز الأعظمي للنوع الكيميائي C على 2 ونستنتج  $t_{1/2}$  من بيان التركيز .  
 2 - كلما كان زمن نصف التفاعل أقل تكون سرعة التفاعل عند  $t = 0$  أكبر ، أي أن كلما كانت درجة حرارة المزيج أكبر كلما كان التحول أسرع . (درجة الحرارة عامل حركي)

### التمرين 24

1 - أ) سبب تحول اللون البنفسجي لعديم اللون هو تفاعل شاردة البرمنغنات وتحولها لشاردة المنغنيز  $Mn^{2+}$  عديمة اللون . أما سبب زوال اللون ، فيجب أن نبيّن أن شاردة البرمنغنات هي المتفاعل المحدّ .

كمية مادة البرمنغنات :

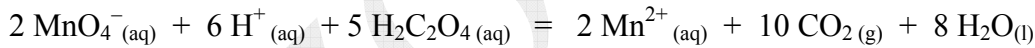
$$n(MnO_4^-) = [MnO_4^-] V_1 = 0,2 \times 0,2 \times 10^{-3} = 4,0 \times 10^{-5} \text{ mol}$$

$$1 \text{ cm}^3 = 1 \text{ mL} = 10^{-3} \text{ L}$$

كمية مادة حمض الأوكساليك :

$$n(H_2C_2O_4) = [H_2C_2O_4] V_2 = 0,2 \times 0,005 = 1,0 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

معادلة التحوّل الكيميائي هي :



المتفاعلات	$2 MnO_4^-(aq) + 5 H_2C_2O_4(aq)$
$t = 0$	$4,0 \times 10^{-5} \quad 10^{-3}$
$t$	$4 \times 10^{-5} - 2x \quad 10^{-3} - 5x$

$$4 \times 10^{-5} - 2x = 0 \Rightarrow x = 2 \times 10^{-5} \text{ mol}$$

$$10^{-3} - 5x = 0 \Rightarrow x = 2 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

إذن المتفاعل المحد هو برمنغنات البوتاسيوم (أصغر قيمة للتقدم)

ونستنتج من هذا أن الكمية المضافة (0,2 mL) تختفي كلها عند إضافتها

أو نقول كمية مادة حمض الأوكساليك يلزمها لكي تختفي كلها كمية من البرمنغنات قدرها  $n(MnO_4^-) = \frac{2}{5} \times 10^{-3} = 4 \times 10^{-4} \text{ mol}$

وهذه القيمة أكبر من  $4 \times 10^{-5} \text{ mol}$ .

$$(1) \quad v = \frac{1}{V} \frac{\Delta x}{\Delta t} \text{ هي : السرعة الحجمية الوسطية (المتوسطة) المقصودة هي}$$

$$\text{لدينا } n(MnO_4^-) = 4 \times 10^{-5} - 2x = 0 \text{ ، يمكن أن نكتب } \frac{\Delta n(MnO_4^-)}{\Delta t} = 0 - 2 \frac{\Delta x}{\Delta t} \text{ ، وبالتالي}$$

$$(2) \quad \frac{\Delta x}{\Delta t} = -\frac{1}{2} \frac{\Delta n(MnO_4^-)}{\Delta t}$$

بتقسيم طرفي المعادلة (2) على  $V$  (حجم المزيج) نكتب :  $\frac{1}{V} \times \frac{\Delta x}{\Delta t} = -\frac{1}{2V} \frac{\Delta n(MnO_4^-)}{\Delta t}$  ، ومنه السرعة الحجمية المتوسطة

$$v = -\frac{1}{2 \times 0,2} \left( \frac{0 - 4 \times 10^{-5}}{45 - 0} \right) = 2,2 \times 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1} \text{ s}^{-1}$$

(أهملنا 0,2 mL أمام 200 mL)

2 - بعد زوال اللون البنفسجي وجدنا  $x = 2 \times 10^{-5} \text{ mol}$  وهي نفسها التقدم الأعظمي ، حينئذ تكون كمية مادة حمض الأكساليك الباقية في المزيج :  $n(H_2C_2O_4) = 10^{-3} - 5x = 10^{-3} - 5 \times 2 \times 10^{-5} = 9,0 \times 10^{-4} \text{ mol}$  ، أما التركيز المولي للحمض هو :

$$[H_2C_2O_4] = \frac{9 \times 10^{-4}}{0,2} = 4,5 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$$

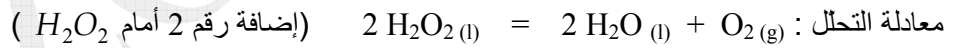
$$v' = -\frac{1}{2 \times 0,2} \left( \frac{0 - 4 \times 10^{-5}}{28 - 0} \right) = 3,57 \times 10^{-6} \text{ mol.L}^{-1} \text{ s}^{-1} \quad (\text{أ} - 3)$$

وجدنا السرعة الثانية أكبر من الأولى .

في التجربة الأولى نلاحظ أن الكمية 0,2 mL من البرمنغنات نفذت في المدة 45 s ، أما في التجربة الثانية نلاحظ أن نفس الكمية نفذت في مدة أقل (28 s) . وكأننا أضفنا 0,4 mL من البرمنغنات جملة واحدة والسرعة شرعت في التزايد ، وهذا غير منطقي في تفاعل عادي ، لأن تناقص التركيز يؤدي إلى تناقص السرعة ، لكن في هذا التحول حدث ما يلي : في التجربة الثانية (الإضافة الثانية) كانت هناك كمية من شوارد المنغنيز  $Mn^{2+}$  الناتجة عن الإضافة الأولى ، وهذه الشوارد كانت سببا في تحفيز التفاعل (التحفيز الذاتي في هذه الحالة) . وهذا ما جعل السرعة في التجربة الثانية أكبر من السرعة في التجربة الأولى .

4 - في هذه الحالة (أي التجربة الثانية) يتدخل عاملان حركيان هما التحفيز ودرجة الحرارة ، لهذا تكون السرعة أكبر ولا يدوم التحول إلا ثانية واحدة .

### التمرين 25



1 - دون الوسيط يكون التفاعل بطيئا ، وخاصة في درجة حرارة منخفضة .

2 - في هذا التحول لدينا وساطة متجانسة ، أي أن الوسيط والمتفاعلات من نفس الطور (سوائل) .

للعلم فقط أن في حالة الوساطة المتجانسة يظهر الناتج في جميع أنحاء البيشر ، أما في الوساطة غير المتجانسة يظهر الناتج بجوار الوسيط .

يمكن تحفيز هذا التفاعل بواسطة سلك من البلاتين (وساطة غير متجانسة) بحيث نلاحظ انطلاق غاز الأكسجين بجوار السلك فقط .



المرحلة 4



المرحلة 3

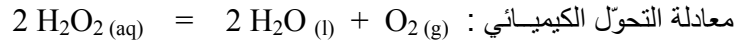
3 - الشيء الذي يوضح أن الوسيط قد شارك في التفاعل هو صورة المرحلة (3) - اللون البني والفوران

الفوران : انطلاق ثنائي الأكسجين  $O_2$  .

اللون البني: ناتج عن المركبات المعقدة التي يمر بها الوسيط وهو يسرع في التفاعل ، حيث أنه يغيّر آلية (ميكانيزم) التفاعل .

4 - المعلومة المتعلقة بالوسيط التي تبرزها الصورة نرصدها في صورة المرحلة 4 ، بحيث أن هذا اللون الأصفر الصدئي هو لون شوارد الحديد الثلاثية . يدلّ هذا على أن الوسيط أنهى مهمته وعاد إلى لونه الطبيعي (الأصلي) .

### التمرين 26



1 - أ) من البيان نستنتج كمية مادة الماء الأكسوجيني الموافقة

$$n(\text{H}_2\text{O}_2) = 4,5 \text{ mol} , t = 10 \text{ mn}$$

ب) من أجل ذلك ننشئ جدول التقدم

المعادلة	$2 \text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) = 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g})$		
$t = 0$	$n_0(\text{H}_2\text{O}_2)$	زيادة	0
$t$	$n_0(\text{H}_2\text{O}_2) - 2x$	زيادة	$x$

في اللحظة  $t = 10 \text{ mn}$  تكون كمية مادة الماء الأكسوجيني:

$$n(\text{H}_2\text{O}_2) = 7,8 - 2x = 4,5$$

وبالتالي  $x = 1,65 \text{ mol}$  ، ومنه كمية مادة ثنائي الأكسوجين هي :

$n(\text{O}_2) = 1,65 \text{ mol}$  . الماء موجود بكثرة لأن الماء الأكسوجيني في هذه الحالة عبارة عن محلول مائي ( $\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq})$ ) أي الماء

موجود قبل التفاعل . ومنه التركيب المولي للمزيج :  $n(\text{H}_2\text{O}_2) = 4,5 \text{ mol}$  ،  $n(\text{O}_2) = 1,65 \text{ mol}$

ج) سرعة اختفاء الماء الأكسوجيني :

$$v = -\frac{d n(\text{H}_2\text{O}_2)}{dt} = -\left(-\frac{AB}{BC}\right) = \frac{6,3}{25} = 2,5 \times 10^{-1} \text{ mol.mn}^{-1}$$

2 - أ) نقطة تقاطع بيان سرعة اختفاء الماء الأكسوجيني مع محور الترتيب هي السرعة في غياب الوسيط .

$$v = 3,3 \times 10^{-2} \text{ mol.mn}^{-1}$$

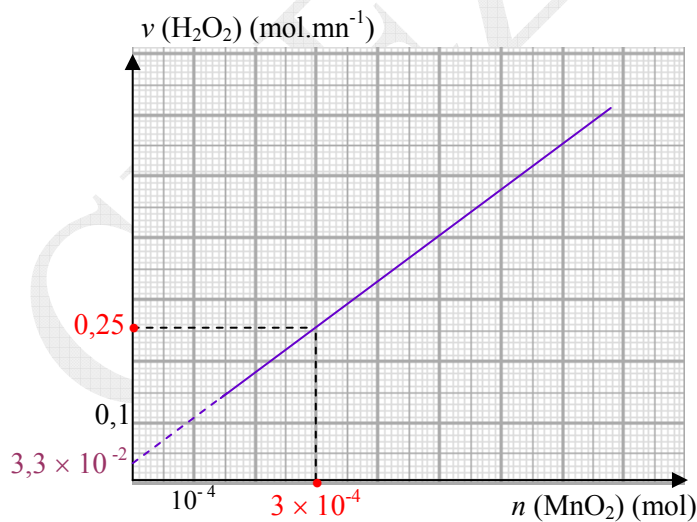
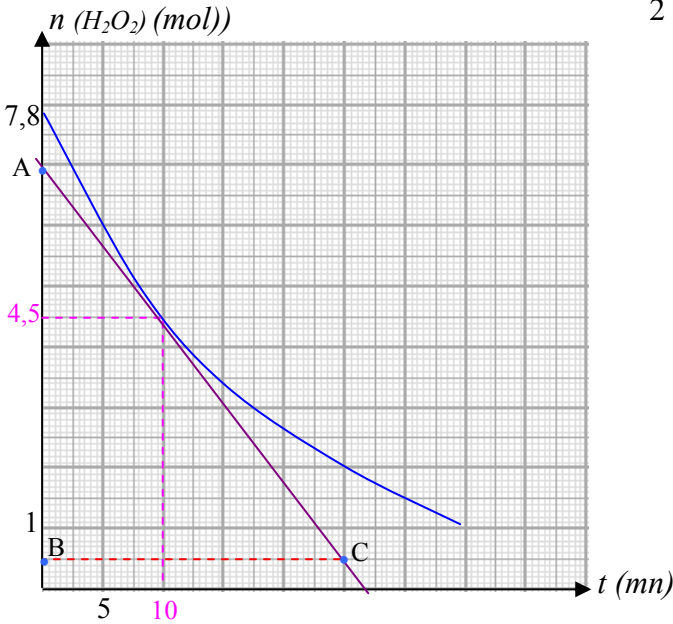
ب) لإيجاد كمية مادة الوسيط المستعملة في السؤال 1 - ،

نستعمل بيان السرعة ونأخذ القيمة الموافقة لـ  $v = 0,25 \text{ mol.mn}^{-1}$

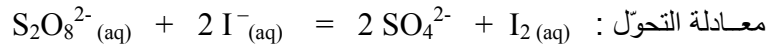
$$n(\text{MnO}_2) = 3 \times 10^{-4} \text{ mol} \text{ وهي :}$$

ج) كلما استعملنا كمية أكبر من الوسيط نحصل على سرعة أكبر

عند اللحظة  $t = 0$  .



## التمرين 27



1 - السرعة الحجمية للتفاعل هي مقدار تغيّر التقدّم في المدة الصغيرة  $dt$  وذلك في لتر واحد من المزيج المتفاعل ، وتتمثل في مشتق التقدّم بالنسبة للزمن في وحدة الحجم .

أي :  $v = \frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$  ، ولكي نعبر عنها بدلالة  $[S_2O_8^{2-}]$  ننشئ جزءا من جدول التقدّم :

معادلة التفاعل	$S_2O_8^{2-} (aq) + 2 I^- (aq) = 2 SO_4^{2-} + I_2 (aq)$	
$t = 0$	$n_0 (S_2O_8^{2-})$	
$t$	$n_0 (S_2O_8^{2-}) - x$	

لدينا كمية مادة  $S_2O_8^{2-}$  في اللحظة  $t$  هي :  $n(S_2O_8^{2-}) = n_0 (S_2O_8^{2-}) - x$  ، ومنه :  $[S_2O_8^{2-}] = \frac{n_0 (S_2O_8^{2-}) - x}{V}$

باشتقاق طرفي هذه المعادلة بالنسبة للزمن :  $\frac{d[S_2O_8^{2-}]}{dt} = \frac{1}{V} \left( \frac{d n_0 (S_2O_8^{2-})}{dt} - \frac{dx}{dt} \right) = -\frac{1}{V} \frac{dx}{dt}$  (مشتق عدد ثابت = 0)

وبالتالي سرعة التفاعل بدلالة تركيز شاردة البروكسوثنائي كبريتات هي :  $v = -\frac{d[S_2O_8^{2-}]}{dt}$

2 - **ملاحظة خاصة بالمعطيات** : في التجارب الأربعة استعملنا الوسيط فقط في التجربة الرابعة ، وإلا كان للبيانيين 1 و 4 نفس ميل المماس عند  $t = 0$  ، وذلك إجماء للغموض في نص التمرين الذي يوحي أن كل التجارب أسّعمل فيها الوسيط ، مع الإشارة إلى أن شوارد الحديد الثنائية كافية لتحفيز هذا التفاعل .

المقصود في السؤال تعيين التركيز المولي عند اللحظة  $t = 0$  لشوارد  $S_2O_8^{2-}$  ، وهذا التركيز هو الموجود على البيان  $[S_2O_8^{2-}] = 2 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$  .

3- سرعة اختفاء شوارد  $S_2O_8^{2-}$  تتزايد عند  $t = 0$  من التجربة 3 إلى 2 إلى 1 (ميل المماس عند  $t = 0$  يعبر عن قيمة السرعة) .

لأن درجة الحرارة في هذه التجارب تتزايد من  $15^\circ\text{C}$  إلى  $23^\circ\text{C}$  إلى  $32^\circ\text{C}$  التجربة 4 أجريت في نفس درجة حرارة التجربة 1 ، لكن بوجود وسيط ، إذن في هذه التجربة تكون أكبر سرعة لإختفاء شوارد  $S_2O_8^{2-}$  .

4 - العوامل الحركية التي تبرزها هذه التجارب هي :

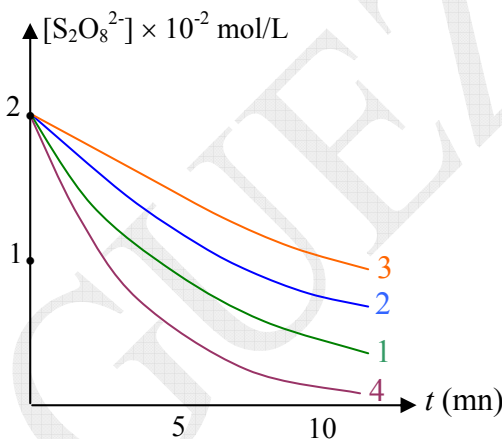
التجربة 1 : درجة الحرارة والتراكيز

التجربة 2 : درجة الحرارة والتراكيز

التجربة 3 : درجة الحرارة والتراكيز

التجربة 4 : درجة الحرارة والتراكيز + الوسيط (شوارد  $Fe^{3+}$  ،  $Fe^{2+}$ ) .

5 - نلاحظ على البيان أن كمية المادة المختفية من شوارد  $S_2O_8^{2-}$  تكون معتبرة في مدة قصيرة إذا ما قورنت بالمدة اللازمة لإجراء المعايرة ، لهذا يجب إيقاف التفاعل للتمكن من المعايرة ، وذلك بوضع العينة المعايرة في ماء الثلج .



1 - أ) المعلومات الناقصة في آخر التمرين هي :

$$\rho_e = 1 \text{ g.mL}^{-1} \text{ هي الكتلة الحجمية للماء}$$

كثافة المركب العضوي السائل 2 - كلورو - 2 - ميثيل بروبان :  $d = 0,85$

$$M = 92,5 \text{ g.mol}^{-1} \text{ الكتلة المولية الجزيئية لهذا المركب}$$

$$(1) \quad n_0 = \frac{m}{M} \text{ كمية مادة المركب العضوي هي}$$

$$(2) \quad m = \rho V \text{ نحسب كتلة المركب العضوي من علاقة الكتلة الحجمية}$$

ونعلم أن كثافة جسم سائل أو صلب بالنسبة للماء هي النسبة بين كتلته الحجمية والكتلة الحجمية للماء  $d = \frac{\rho}{\rho_e}$  ، وبالتالي تكون الكتلة

$$\text{الحجمية للمركب العضوي } \rho = 0,85 \times 1 = 0,85 \text{ g.mL}^{-1} .$$

$$m = \rho V = 0,85 \times 1 = 0,85 \text{ g} \text{ نجد :}$$

$$\text{بالتعويض في العلاقة (1) نجد كمية المادة الابتدائية للمركب العضوي } n_0 = \frac{m}{M} = \frac{0,85}{92,5} = 9,2 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

ب) أضفنا الأسيتون (مركب عضوي يحل المواد الدهنية) فقط لإذابة المركب العضوي لأنه قليل الانحلال في الماء . مع العلم أن حجم الأسيتون لا يؤثر على كميات مادة الأنواع الكيميائية في الوسط التفاعلي .

كمية مادة الماء المستعمل في التفاعل  $n' = \frac{m'}{18} = \frac{30}{18} = 1,67 \text{ mol}$  ، هذه الكمية كبيرة جدا إذا ما قورنت بكمية المركب العضوي ، ولهذا

نعتبر الماء موجود بزيادة في الوسط التفاعلي .

جدول التقدم :

المعادلة		$(\text{CH}_3)_3 - \text{CCl}_{(\text{aq})} + 2 \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} = (\text{CH}_3)_3 - \text{COH}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})} + \text{H}^{+}_{(\text{aq})}$				
	التقدم					
$t = 0$	0	$n_0$	زيادة	0	0	0
$t$	$x$	$n_0 - x$	زيادة	$x$	$x$	$x$
$t_{\text{max}}$	$x_{\text{max}}$	$n_0 - x_{\text{max}} = 0$	زيادة	$x_{\text{max}} = n_0$	$x_{\text{max}} = n_0$	$x_{\text{max}} = n_0$

2 - أ) الأنواع الكيميائية المسؤولة عن تطور الناقلية النوعية هي :  $\text{H}^+$  ،  $\text{Cl}^-$  .

$$\text{ب) لدينا } \sigma = \lambda_{\text{H}^+} [\text{H}^+] + \lambda_{\text{Cl}^-} [\text{Cl}^-]$$

$$(1) \quad \sigma_t = \lambda_{\text{H}^+} \frac{x}{V} + \lambda_{\text{Cl}^-} \frac{x}{V} = \frac{x}{V} (\lambda_{\text{H}^+} + \lambda_{\text{Cl}^-})$$

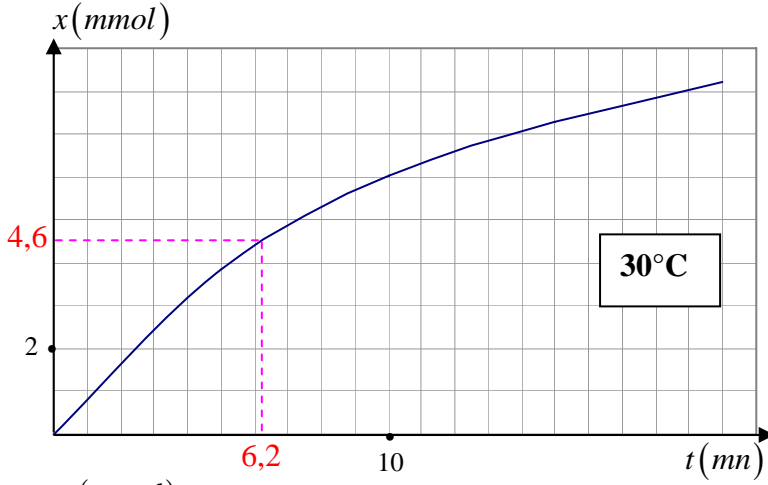
$$(2) \quad \sigma_{\infty} = \lambda_{\text{H}^+} \frac{n_0}{V} + \lambda_{\text{Cl}^-} \frac{n_0}{V} = \frac{n_0}{V} (\lambda_{\text{H}^+} + \lambda_{\text{Cl}^-})$$

$$x = n_0 \frac{\sigma_t}{\sigma_{\infty}} \text{ بقسمة العلاقتين (1) و (2) نجد :}$$



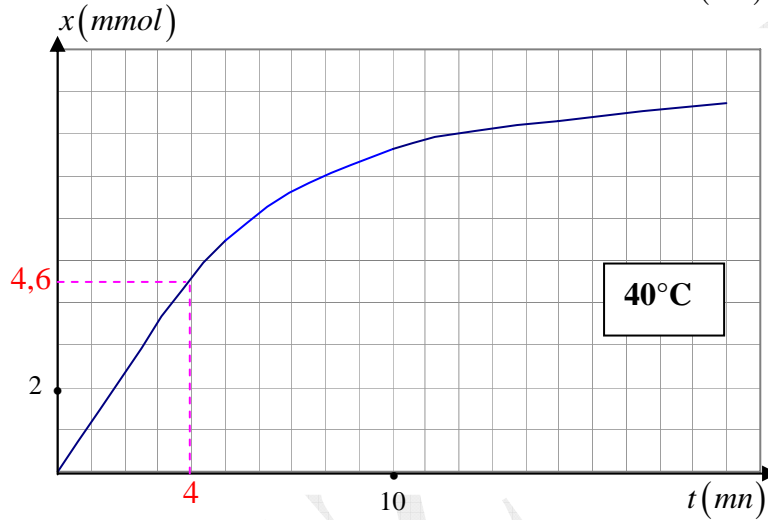
ج) نستعمل العلاقة  $x = n_0 \frac{\sigma_t}{\sigma_\infty}$  من أجل حساب قيم التقدّم في بعض اللحظات التي نختارها من البيانين .

لدينا  $1 \text{ mS} \cdot \text{cm}^{-1} = 0,1 \text{ S} \cdot \text{m}^{-1}$  ومن البيانين لدينا  $0,02 \text{ S} \cdot \text{m}^{-1} \rightarrow 1 \text{ mm}$  من أجل درجة الحرارة  $\theta_1 = 30^\circ\text{C}$  :



$t$ (mn)	0	5	10	15	20
$\sigma$ (S.m <sup>-1</sup> )	0	0,32	0,50	0,60	0,68
$x$ (mmol)	0	3,78	6,05	7,27	8,23

من أجل درجة الحرارة  $\theta_2 = 40^\circ\text{C}$  :



$t$ (mn)	0	5	10	15	20
$\sigma$ (S.m <sup>-1</sup> )	0	0,50	0,70	0,76	0,80
$x$ (mmol)	0	5,45	7,63	8,28	8,72

3 - أ) رسم البيانين

ب) زمن نصف التفاعل في كل تجربة (على البيانين)

ملاحظة :

في نهاية التفاعل نجد نفس التقدّم الأعظمي  $x_{\text{max}} = n_0 = 9,2 \times 10^{-3} \text{ mol}$  في كل تجربة ، لأن درجة الحرارة في هذا التفاعل التام تعمل فقط على تأخير أو تقديم زمن نهاية التفاعل . أما الناقلية النوعية في نهاية التفاعل تكون أكبر من أجل  $\theta_2 = 40^\circ\text{C}$  ، لأن الناقلية النوعية تتناسب مع درجة الحرارة .

نعلم أن  $\sigma = \lambda_1 [X_i]$  ، ونعلم كذلك أن الناقلية النوعية الشاردية تتعلق بنوع الشاردة ودرجة الحرارة ولا تتعلق بتركيز الفرد الكيميائي إذا كان هذا التركيز المولي ضعيفا (أقل من  $10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ ) .

على سبيل المثال : في الدرجة  $25^\circ\text{C}$  تكون  $\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 35 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$

في الدرجة  $20^\circ\text{C}$  تكون  $\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 31,5 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$