

التتبع الزمني لتحول كيميائي
سرعة التفاعل .

I - الطرق المستعملة في الحركة الكيميائية

1 - الهدف من الحركة الكيميائية

تهدف الحركة الكيميائية إلى تتبع تطور تحول كيميائي ، وخاصة بتحديد التقدم x بدلالة الزمن t :
 $x=f(t)$. لهذا الغرض تعتمد طرق فيزيائية وكيميائية .

2 - الطرق الفيزيائية :

نستعمل الطريقة الفيزيائية عندما تكون إحدى المقادير الفيزيائية القابلة للقياس في الوسط التفاعلي تتعلق بتركيز بعض الأنواع الكيميائية الموجودة في هذا الوسط .
- قياس المواصلة (الوسط التفاعلي يحتوي على أيونات تخضع لتحول)
- قياس pH (الوسط التفاعلي يحتوي على أيونات الأكسونيوم H_3O^+ تخضع لتحول حيث يسمح قياس pH بتحديد تركيز هذه الأيونات)
- قياس الحجم والضغط (إذا كان التفاعل ينتج أو يستهلك غازات)
- قياس الطيف الضوئي (spectrophotométrie) يستعمل عندما يكون أحد الأنواع المتدخلة ملوّنًا .

3 - الطرق الكيميائية

ترتكز الطرق الكيميائية على معايرة أحد الأنواع الكيميائية خلال التفاعل . وهي طريقة سهلة غير أنها تنطوي على بعض العيوب :
- يجب أن يكون تفاعل المعايرة سريع أمام التحول الكيميائي المدروس .
- تنجز الدراسة بصفة متقطعة .
- تتم العملية على عينات تأخذ من الوسط التفاعلي .
نستخلص أن الطرق الكيميائية لا تسمح بتسجيل مستمر لتطور كمية مادة أو تركيز أحد الأنواع الكيميائية خلال الزمن .

II - تتبع التطور الزمني لمجموعة كيميائية بواسطة المعايرة .

1 - أكسدة أيونات اليودور بواسطة الماء الأوكسيجيني .

نشاط التجريبي 1

المناولة :

نأخذ أربعة كؤوس من حجم 100ml ونصب في كل واحد منها 20ml من الماء المثلج ونضعها في حمام يحتوي على خليط من الماء والثلج .

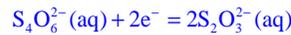
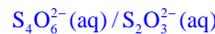
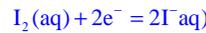
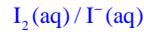
نأخذ كأس من حجم 200ml ونصب فيها $V_1=50,0ml$ من محلول الماء الأوكسيجيني تركيزه $C_1=5,4.10^{-2}mol/l$ و 2ml من حمض الكبريتيك و 50,0ml من محلول يودور البوتاسيوم تركيزه $C_2=1,0.10^{-1}mol/l$ ، مع إضافة قليلا من صمغ النشأ و نشغل الميقت ونحرك الخليط التفاعلي . عند اللحظة $t_1=2min$ ، نأخذ حجما 10,0ml من الخليط التفاعلي ونصبه في إحدى الكؤوس التي تحتوي على الماء المثلج .

- نعاير ثنائي اليود المتكون I_2 في العينة المأخوذة ، بواسطة المحلول المعيار لثيوكبريتات الصوديوم .
نسمي V_E حجم المحلول المعيار المضاف للحصول على التكافؤ (تغيير لون الخليط)
- نسجل قيمة V_E وندونها في جدول القياسات .
- نعيد نفس العملية عند لحظات t مختلفة كما يوضح الجدول أسفله :

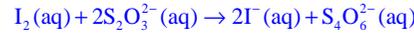
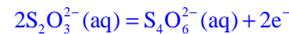
t(min)	2,0	6,0	10,0	15,0	20,0	30,0	40,0	50,0	60,0
V_E (ml)	1,2	2,7	3,5	4,2	4,7	5,1	5,3	5,4	5,4
$n(I_2)$ mol	0,6	1,3	1,7	2,1	2,3	2,5	2,6	2,7	2,7
x(mol)	0,6	1,3	1,7	2,1	2,3	2,5	2,6	2,7	2,7

استثمار النتائج .

- 1 - لماذا نصب العينة من الخليط التفاعلي في الماء المثلج قبل كل معايرة ؟
نقوم بهذه العملية لتوقيف التفاعل باستعمال طريقتين ، التخفيف والبريد وتسمى بعملية الغطس .
- 2 - أنشئ جدول التقدم لتفاعل أيونات ثيوكبريتات وثنائي اليود الموافق لتفاعل المعايرة .
المزدوجتان المتدخلتان في هذا التفاعل هما :



خلال المعايرة تتفاعل أيونات ثيوكبريتات مع اليود سيحدث التفاعل في منحى اختفاء اليود وبالتالي فالمعادلة الكيميائية لتفاعل المعايرة هي :



جدول التقدم للتفاعل خلال المعايرة :

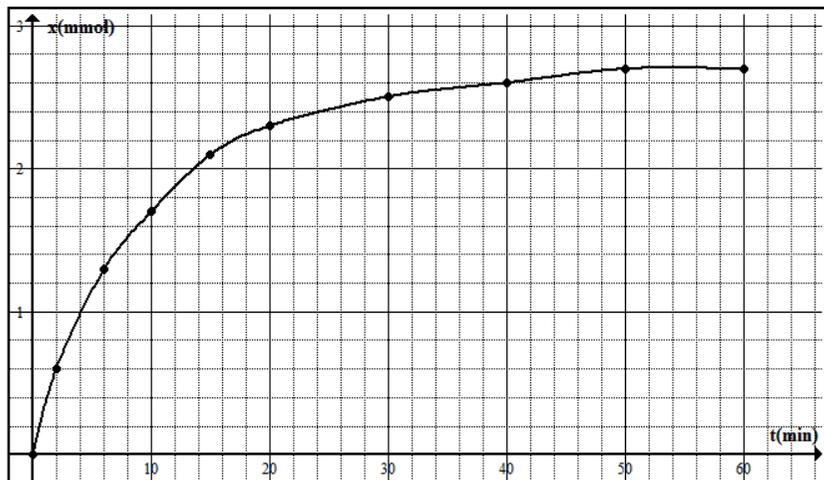
المعادلة الكيميائية للتفاعل		$I_2(aq) + 2S_2O_3^{2-}(aq) \rightarrow 2I^-(aq) + S_4O_6^{2-}(aq)$			
حالة المجموعة	التقدم x(mol)	كميات المادة			
البدئية	0	$n(I_2)$	CV	$n(I^-)$	0
خلال التحول	x_i	$n(I_2) - x_i$	$CV - 2x_i$	$2x_i + n(I^-)$	x_i
الحالة النهائية	x_E	$n(I_2) - x_E$	$CV - 2x_E$	$2x_E + n(I^-)$	x_E

- 3 - عبر عن كمية مادة ثنائي اليود المتكونة $n(I_2)$ بدلالة الحجم المكافئ V_E والتركيز المولي C لمحلول ثيوكبريتات الصوديوم .
نعلم أنه عند التكافؤ لدينا :

$$\begin{cases} C.V_E - 2x_E = 0 \\ n(I_2) - x_E = 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x_E = \frac{C.V_E}{2} \Rightarrow n(I_2) = \frac{C.V_E}{2} \\ n(I_2) = x \end{cases}$$

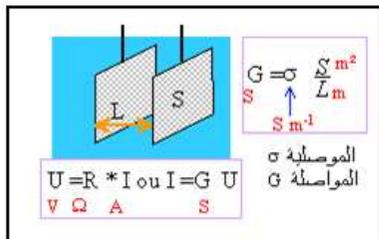
- 4 - أنشئ جدول تقدم التفاعل الموافق لهذا التحول وعبر بدلالة التقدم x عن كمية مادة ثنائي اليود المتكونة عند اللحظات t .

التتبع الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل



III - تتبع تحول كيميائي بقياس الموصلية .

1 - تذكير بمواصلة جزء من محلول



نعتبر عن مواصلة جزء من محلول أيوني ، مقطعه S وطوله L

$$G = \rho \cdot \frac{S}{L}$$

نسمي المعامل σ بموصلية المحلول ويعبر عنها ب S/m .

والمقدار $\frac{S}{L}$ يسمى بثابتة الخلية $K = \frac{S}{L}$ وهو يتعلق

بأبعاد الخلية .

تذكير بالموصلية المولية للأيونات :

يتميز كل أيون في محلول بقده (taille) وشحنته وحالة تميحه وهذا التمييز يجعله يختلف عن باقي الأنواع الأيونية الأخرى الموجودة في المحلول ، من حيث قدرته على توصيل التيار الكهربائي .

نعتبر عن هذه القدرة بمقدار فيزيائي يسمى بالموصلية المولية الأيونية والتي يرمز ب σ ويعبر عنها بالوحدة $S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$.

العلاقة بين موصلية المحلول والموليات المولية الأيونية :

في محلول أيوني مائي يحتوي على n نوع من الأيونات X_i الأحادية الشحنة ، يساهم كل نوع من الأيونات في الموصلية الإجمالية للمحلول بمقدار خاص به هو : $\sigma_i = \lambda_i [X_i]$ ، حيث تكتب موصلية

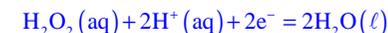
المحلول كالتالي :

$$\sigma = \sum_{i=1}^n \sigma_i = \sum_{i=1}^n \lambda_i [X_i]$$

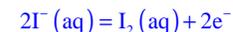
σ : الموصلية الإجمالية للمحلول تعبر عنها $(S \cdot m^{-1})$

التتبع الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل

في هذا التفاعل تتدخل المزدوجات : $I_2(aq)/I^-(aq)$ و $H_2O_2(aq)/H_2O(l)$
 نصف المعادلة لكل مزدوجة :



التفاعلات في هذا التفاعل هما أيون البيودور والماء الأوكسيجيني :



جدول تقدم التفاعل :

المعادلة الكيميائية للتفاعل		$H_2O_2(aq) + 2I^-(aq) + 2H^+(aq) \rightarrow I_2(aq) + 2H_2O(l)$			
حالة المجموعة	التقدم x (mol)	كميات المادة			
البديئية	0	$C_1 V_1$	$C_2 V_2$	بوفرة	0
خلال التحول	x_i	$C_1 V_1 - x_i$	$C_2 V_2 - 2x_i$	بوفرة	$2x_i$
الحالة النهائية	x_{max}	$C_1 V_1 - x_{max}$	$C_2 V_2 - 2x_{max}$	بوفرة	$2x_{max}$

نلاحظ أن تعبير كمية مادة ثنائي اليود المتكونة عند اللحظة t هو : $n(I_2) = x_i$

من العلاقتين $n(I_2) = x_i$ و $n(I_2) = \frac{C \cdot V_E}{2}$ نستنتج أن $x_i = \frac{C \cdot V_E}{2}$

5 - أحسب x عند كل لحظة في 100ml من الخليط التفاعلي . اتمم الجدول السابق واستنتج التقدم الأقصى x_{max} .

العلاقة $n(I_2) = \frac{C \cdot V_E}{2}$ تمكن من تعيين كمية مادة $n(I_2)$ في عينة i (10ml من الخليط التفاعلي)

عند لحظة t .

وبما أن الخليط يتكون من 10 عينات ، فإن كمية مادة ثنائي اليود الكلية في الخليط عند كل لحظة t هي :

$$n_t(I_2) = 10n(I_2) \text{ ومنه فإن } n_t(I_2) = 5 \cdot C \cdot V_E \text{ أي أن } x = 5C \cdot V_E$$

t (min)	2,0	6,0	10,0	15,0	20,0	30,0	40,0	50,0	60,0
V_E (ml)	1,2	2,7	3,5	4,2	4,7	5,1	5,3	5,4	5,4
$n(I_2)$ (mmol)	0,6	1,3	1,7	2,1	2,3	2,5	2,6	2,7	2,7
x (mmol)	0,6	1,3	1,7	2,1	2,3	2,5	2,6	2,7	2,7

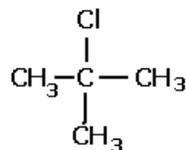
من خلال الجدول يتبين أن التقدم الأقصى هو $x_{max} = 2,7 \text{ mmol}$

6 - خط التمثيل المبياني $x=f(t)$ باختبار سلم ملائم .

7 - حدد مبيانيا زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ الذي يوافق تقدما يساوي نصف التقدم الأقصى .

8 - خط المماسين للمنحنى $x=f(t)$ عند اللحظتين $t=0$ و $t=30 \text{ min}$. كيف يتطور المعامل الموجه لهدين المماسين . ؟

النتج الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل



2 - أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل واستنتج الأنواع الكيميائية التي يمكنها تؤثر على موصلية المحلول خلال التحول .

الأيونات الأوكسيونيوم وأيونات الكلورور .

3 - أنشئ جدول التقدم للتفاعل الحاصل .

المعادلة الكيميائية للتفاعل		$\text{RC}l(\ell) + 2\text{H}_2\text{O}(\ell) \rightarrow \text{ROH}(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{C}l^-(\text{aq})$				
حالة المجموعة	التقدم x(mol)	كميات المادة				
البدئية	0	n_0	بوفرة	0	0	0
خلال التحول	x	$n_0 - x$	بوفرة	x(t)	x(t)	x(t)
الحالة النهائية	x_{max}	$n_0 - x_{\text{max}}$	بوفرة	x_{max}	x_{max}	x_{max}

4 - استنتج تعبير الموصلية بدلالة $\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+}$ و $\lambda_{\text{C}l^-}$ و $[\text{H}_3\text{O}^+]$ و K .

لدينا تعبير الموصلية $G = \sigma \cdot \frac{S}{L}$ أو $G = K \cdot \sigma$ بحيث أن

$$\sigma = \sigma_{\text{H}_3\text{O}^+} + \sigma_{\text{C}l^-} = \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} [\text{H}_3\text{O}^+] + \lambda_{\text{C}l^-} [\text{C}l^-]$$

$$G = K(\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} [\text{H}_3\text{O}^+] + \lambda_{\text{C}l^-} [\text{C}l^-])$$

وحسب جدول التقدم لدينا $[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{C}l^-]$ وبالتالي :

$$G = K(\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} [\text{H}_3\text{O}^+] + \lambda_{\text{C}l^-} [\text{C}l^-])$$

$$G = K \cdot [\text{H}_3\text{O}^+] (\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{C}l^-})$$

5 - استنتج أن موصلية المحلول يمكن التعبير عنها بالعلاقة التالية :

$$\sigma(t) = \sigma_f \cdot \frac{x(t)}{x_{\text{max}}}$$

حسب العلاقة السابقة لدينا : $\sigma(t) = [\text{H}_3\text{O}^+] (\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{C}l^-})$

وحسب جدول التقدم لدينا $[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{C}l^-] = \frac{x(t)}{V}$ يبقى حجم المحلول ثابتا ، أي أن

$$\sigma(t) = \frac{x(t)}{V} (\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{C}l^-})$$

عندما يصل التحول إلى الحالة النهائية لدينا : $x_f = x_{\text{max}} = n_0$

النتج الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل

$[X_i]$ التركيز المولي للنوع الكيميائي الأيوني X_i ونعبر عنه ب mol / ℓ

λ_i الموصلية المولية الأيونية للنوع الكيميائي X_i ويعبر عنها ب $\text{S.m}^2.\text{mol}^{-1}$

تمرين تطبيقي :

حدد موصلية محلول مائي لكلور الصوديوم ذي تركيز $C = 10^{-2} \text{mol} / \ell$ عند درجة 25°C باستعمال قيم الموصليات المولية الأيونية الموجودة في الجدول .

الحل :

لدينا :

$$\sigma = \lambda_{\text{Na}^+} [\text{Na}_{\text{aq}}^+] + \lambda_{\text{C}l^-} [\text{C}l_{\text{aq}}^-]$$

$$[\text{Na}_{\text{aq}}^+] = [\text{C}l_{\text{aq}}^-] = 10^{-2} \text{mol} / \ell = 10 \text{mol} / \text{m}^3$$

$$\lambda_{\text{Na}^+} = 5,0 \cdot 10^{-3} \text{S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

$$\lambda_{\text{C}l^-} = 7,6 \cdot 10^{-3} \text{S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

$$\sigma = 126 \cdot 10^{-3} \text{S.m}^{-1}$$

2- تتبع تحول كيميائي بقياس الموصلية

النشاط التجريبي 2

• يمكن تتبع تحول كيميائي بقياس الموصلية بالنسبة للتفاعلات التي يكون خلالها الفرق بين الموصلية المولية للناتج والموصلية المولية للمتفاعلات مهما .

مثال : يتفاعل 2 - كلورو - 2 مثل بروبان مع الماء في خليط من الماء والكحول حسب المعادلة التالية :



تكون أيونات الأوكسونيوم وأيونات الكلورور يؤدي إلى زيادة موصلية الوسط التفاعلي لأن

$\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 349,8 \cdot 10^{-4} \text{S.m}^2.\text{mol}^{-1}$ و $\lambda_{\text{C}l^-} = 76,3 \cdot 10^{-4} \text{S.m}^2.\text{mol}^{-1}$ الفرق بينهما مهم جدا .

تجربة

نصب في كأس 50ml من الماء المقطر و 25ml من الكحول ، ونضع الكأس في حمام مريم درجة حرارته 20°C .

نأخذ حجما $V=1,0\text{ml}$ من 2 - كلورو - 2 مثل بروبان ونصبه في الكأس عند $t=0$ لحظة تشغيل الميقت .

نعبر مقياس الموصلية ونعمر خلية القياس في الخليط بعد تحريكه ليصبح متجانسا .

نسجل بعد كل 200s الموصلية $\sigma(t)$ للمحلول ونحصل على الجدول التالي :

t(s)	0	200	400	600	800	1000	1200	1400	1600	1800	2000
$\sigma(\text{S.m}^{-1})$	0	0,489	0,977	1,270	1,466	1,661	1,759	1,856	1,905	1,955	1,955

استثمار النتائج :

1 - أكتب الصيغة نصف المنشورة لهذا المركب الكيميائي .

التتبع الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل

يتميز التحول الكيميائي ، بالسرعة التي يحدث بها التفاعل .
كيف نحدد سرعة التفاعل الكيميائي ؟

1 - بالنسبة للمنحنى الممثل لتغيرات التقدم $x=f(t)$ بدلالة الزمن ، في التجربة الأولى ، خط المماسين للمنحنى عند اللحظتين $t=0$ و $t=30\text{min}$. كيف يتطور المعامل الموجه للمماسين للمماسين ؟ .

بالنسبة للمماس T_1 :

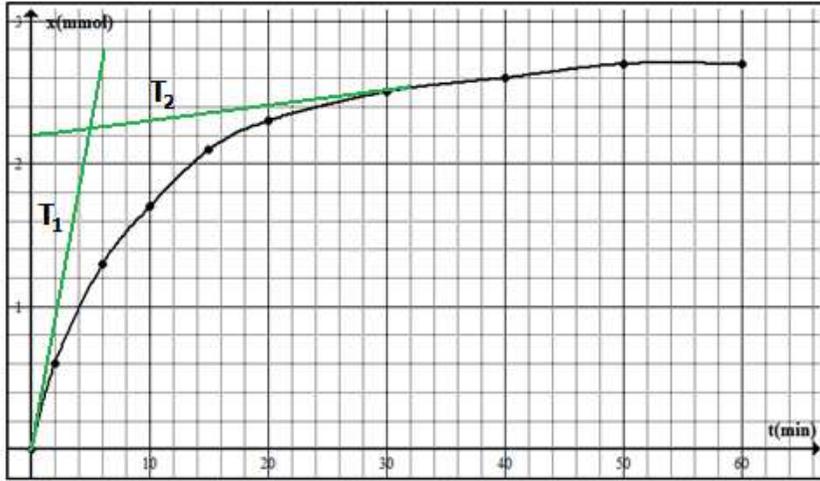
المعامل الموجه لهذا المماس هو :

$$K_1 = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{(2,5-0) \cdot 10^{-3}}{10-0} = 2,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol / min}$$

بالنسبة ل T_2 :

المعامل الموجه لهذا المماس هو :

$$K_2 = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{(2,5-2,3) \cdot 10^{-3}}{30-0} = 0,07 \cdot 10^{-4} \text{ mol / min}$$



2 - علما أن سرعة التفاعل تتناسب مع المعامل الموجه للمماس المنحنى $x=f(t)$ عند نقطة أفصولها t

هل سرعة التفاعل تتزايد أم تتناقص خلال الزمن ؟

من خلال الحساب السابق يتبين أن سرعة التفاعل تتناقص بدلالة الزمن .

تعريف بالسرعة الحجمية للتفاعل : نعرف السرعة الحجمية v عند اللحظة t لتفاعل يحدث داخل حجم ثابت V ، بقيمة مشتقة التقدم x للتفاعل بالنسبة للزمن عند اللحظة t ، مقسومة على الحجم V :

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

السرعة الحجمية للتفاعل مقدار موجب .

التتبع الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل

$$\sigma_f = \frac{x_{\max}}{V} (\lambda_{H_2O} + \lambda_{CCl_4})$$

من العلاقات :

$$\frac{\sigma(t)}{\sigma_f} = \frac{x(t)}{x_{\max}} \Rightarrow \sigma(t) = \sigma_f \cdot \frac{x(t)}{x_{\max}}$$

6 - أحسب n_0 . واستنتج التقدم الأقصى x_{\max} .

نعطي : الكتلة المولية ل 2 - كلورو - 2 ميثيل بروبان $M=92,0\text{g/mol}$ ، كتلته الحجمية $\rho = 0,85\text{g/cm}^3$

كمية المادة البدئية ل 2 - كلورو - 2 ميثيل بروبان هي : $n_0 = \frac{m}{M}$

بحيث أن $m = \rho \cdot V$ وبالتالي فإن $n_0 = \frac{\rho \cdot V}{M}$.

تطبيق عددي : $n_0 = 9,1 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$

حسب جدول التقدم التقدم الأقصى $x_{\max} = n_0 = 9,2 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$.

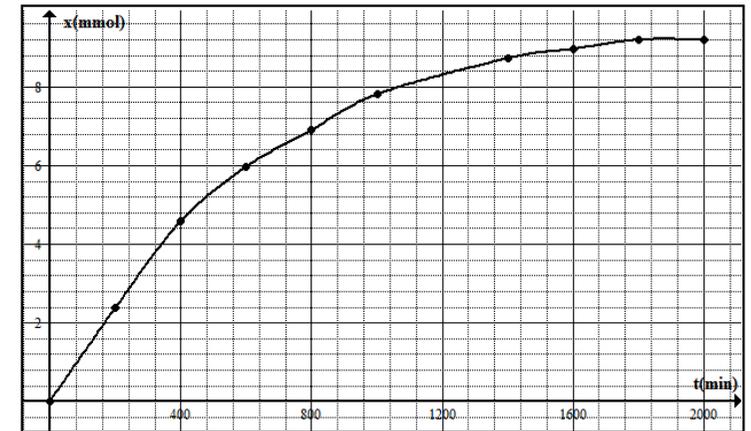
7 - استنتج تقدم التفاعل $x(t)$ عند كل لحظة t من لحظات القياس ، ومثل المنحنى $x=f(t)$ على ورق مليمترى .

من خلال الجدول السابق موصلية الخليط التفاعلي عندما يصل على الحالة النهائية

$$\rho_f = 1,955 \text{ S.m}^{-1}$$

t(s)	0	200	400	600	800	1000	1200	1400	1600	1800	2000
x(mmol)	0	2,40	4,60	5,98	6,90	7,82	8,62	8,73	8,96	9,20	9,20

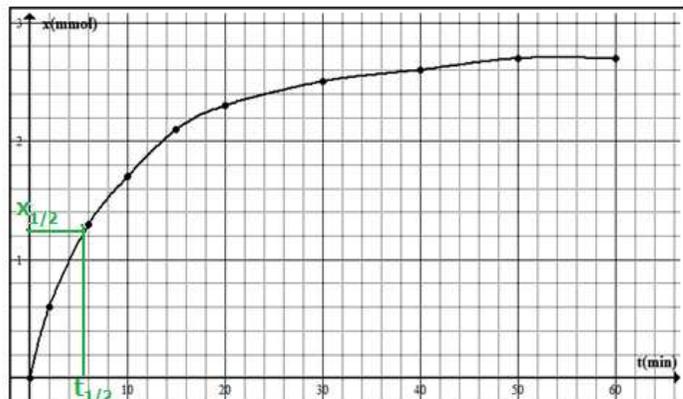
تمثيل المنحنى $x=f(t)$ على ورق مليمترى :



VI - سرعة التفاعل وزمن نصف التفاعل .

1 - سرعة التفاعل .

التتبع الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل

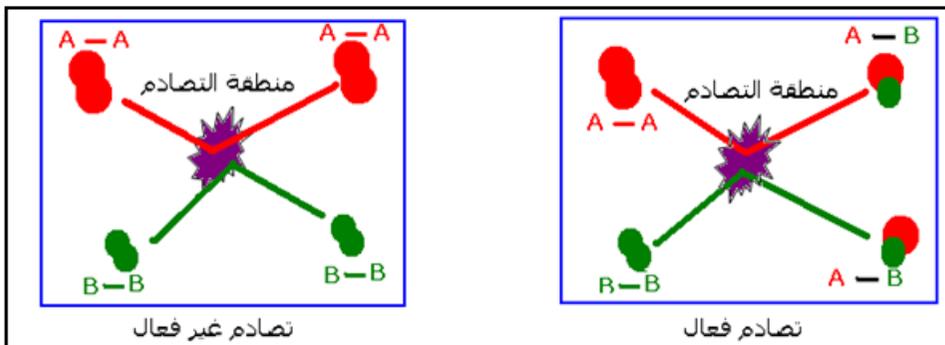


V - التفسير الميكروسكوبي

1 - الارتجاج الحراري

المكونات الكيميائية المتواجدة في مائع تتحرك بسرعة وبصفة دائمة وعشوائية ، مما يجعلها تتصادم فيما بينها بتردد مرتفع . كلما ارتفعت درجة الحرارة أي ارتجاج دقائق قوي ، كلما زادت قيم سرعات هذه المكونات وتردد تصادمها .

مثال : خليط يتكون من جزيئات A_2 و B_2 تمكن التصادمات من تحويل هذه الجزيئات إلى جزيئات AB . لكي يكون التصادم فعالا يجب كسر الرابطة A-A والرابطة B-B لتكون رابطتين A-B وهذا يستلزم توفير كمية من الطاقة كافية لكي يكون هناك تصادم فعال .



2 - العوامل الحركية

تتعلق سرعة التفاعل باحتمال حدوث تصادم فعال بين المكونات الكيميائية المتفاعلة خلال مدة زمنية معينة . كلما كان هذا الاحتمال كبيرا كلما كانت سرعة التفاعل مرتفعة .

• تأثير التركيز البدني

يزيد تردد التصادمات عندما يزيد عدد المكونات المتواجدة في حجم معين وبالتالي يزيد احتمال حدوث تصادم فعال .

التتبع الزمني لتحول كيميائي - سرعة التفاعل

وحداتها في النظام العالمي للوحدات : $\text{mol.l}^{-1}.\text{s}^{-1}$ حيث يعبر عن V ب m^3 و x بالمول .

هناك وحدات عملية مثلا : $\text{mol.l}^{-1}.\text{min}$.

يمكن كذلك التعبير عن السرعة الحجمية للتفاعل بدلالة التركيز الفعلي لنوع كيميائي .
تطبيق : في التجربة النشاط الأول أوجد تعبير السرعة الحجمية للتفاعل بدلالة تغير التركيز الفعلي لثنائي اليود I_2 .

$$v = \frac{1}{V} \frac{dn(I_2)}{dt} = \frac{d\left(\frac{n(I_2)}{V}\right)}{dt} = \frac{d[I_2]}{dt}$$

طرق تحديد سرعة السرعة الحجمية للتفاعل .

- الطريقة المبيانية : تتطلب رسم المماس للمنحنى $x=f(t)$ وحساب المعامل الموجه لهذا المماس . ثم نقسمه على حجم المحلول الذي يبقى ثابت خلال التحول .

- باستعمال مجدول يمكن مباشرة من حساب السرعة v_i انطلاقا من القيم V و t_i و x_i .

تطور سرعة التفاعل خلال الزمن .

يمكن أن نتأكد كذلك من خلال حساب السرعة الحجمية للتحول في النشاط التجريبي الثاني وتوصل إلى أن سرعة التفاعل تتناقص خلال تطور التحول
إذن بصفة عامة نستخلص أن :

سرعة التفاعل تتناقص خلال التحول الكيميائي .

2 - زمن نصف التفاعل .

زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ، هو المدة الزمنية التي يصل فيها التقدم x نصف قيمته النهائية

$$x_f = \frac{x_{t_{1/2}}}{2}$$

إذا كان التحول كليا (حيث يتم استهلاك الكلي لإحدى المتفاعلات) يوافق التقدم النهائي x_f التقدم

$$x_{\text{max}} \text{ ، أي أنه عند } t_{1/2} \text{ يكون } x = \frac{x_{\text{max}}}{2}$$

أهمية زمن نصف التفاعل : يمكن من تقييم المدة الزمنية اللازمة لانتهاء التحول الكيميائي المدرس وهذا يؤدي إلى جعل المدرس يختار الطريقة الملائمة لتتبع تطور التحول المدرس .
مثال : إذا كان زمن نصف التفاعل جد ضعيف لايمكن تتبعه مثلا بتقنية المعايرة لأن إنجاز المعايرة يتطلب مدة زمنية معينة .

تعيين زمن نصف التفاعل :

في النشاط التجريبي الأول ، حدد مبيانيا زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ الذي يوافق تقدما يساوي نصف التقدم الأقصى .

$$\text{نحسب } x_{\text{max}}=2,7\text{mmol} \text{ نستنتج أن } \frac{x_{\text{max}}}{2} = 1,35\text{mmol}$$

$$\text{على المبيان نبحت عن } t_{1/2} \text{ الموافقة للقيمة } \frac{x_{\text{max}}}{2} = 1,35\text{mmol}$$

$$\text{نجد مبيانيا } t_{1/2}=0,6\text{min}$$

كلما كان تركيز المتفاعلات مرتفعاً كلما كانت سرعة التفاعل كبيرة .

• تأثير درجة الحرارة

ارتفاع درجة الحرارة يؤدي إلى ارتفاع الارتجاج الحراري مما يؤدي إلى الزيادة في تردد التصادمات بين المكونات الكيميائية بالإضافة إلى ارتفاع سرعتها أي الزيادة في طاقتها الحركية الشبيئية الذي يؤدي إلى الزيادة في احتمال حدوث تصادمات فعالة . وبالتالي فكلما كانت درجة الحرارة مرتفعة كلما كانت سرعة التفاعل كبيرة .