المستوى : 3 ع ت

السنة الدراسية : 2014/2013

المتابعة الزمنية لتحول ليميائي

التمرين الاول:

نسكب محلولا لثنائي اليود في محلول لثيوكبريتات الصوديوم . يزول لون محلول ثنائي اليود بسرعة .

1 ـ ما هي الثنائيات Ox / réd الداخلة في هذا التفاعل ؟

2 ـ أكتب المعادلات النصفية الخاصة بها ؟

3 ـ أكتب معادلة تفاعل الأكسدة الإرجاعية الحادث ؟

4 ـ كيف تفسر زوال اللون الملاحظ ؟

التمرين الثاني:

نسكب محلول بيروكسو ديكبريتات البوتاسيوم في محلول يود البوتاسيوم . يظهر اللون الأسمر ببطء .

1 ـ ما هي الثنائيات Ox / réd الداخلة في هذا التفاعل ؟

2 ـ أكتب المعادلات النصفية الخاصة بها ؟

3 ـ أكتب معادلة تفاعل الأكسدة الإرجاعية الحادث ؟

4 ـ كيف تفسر ظهور اللون الأسمر ؟

التمرين الثالث:

نعاير في وسط حمضي حجما V = 25 mL من محلول عديم اللون للماء الأكسجيني ذي التركيز المولي C بواسطة محلول برمنغنات البوتاسيوم تركيزه المولي C′ = 0.13 mol / L

1 ـ ما هي الثنائيات (Ox / réd) الداخلة في هذا التفاعل ؟

2 ـ أكتب معادلة التفاعل الحادث في الوسط الحمضي بين الماء الأكسجيني و شوارد البرمنغنات ؟

3 ـ كيف تكشف عن حدوث التكافؤ ؟

4 ـ أنجز جدولا لتقدم تفاعل المعايرة : نرمز بـ x_E لقيمة x_{max} عند التكافؤ .

5 ـ إستنتج العلاقة بين C′ , V , C و V'_E ؟

6 ـ أحسب C ؟ إذا كان $V'_E = 12.5$ mL .

التمرين الرابع:

نعتبر التفاعل ذي المعادلة التالية :

2A + B = C + D

إذا كانت السرعة الحجمية لإختفاء المتفاعل A هي : 0.2 mol / L . min .

- أحسب السرعة الحجمية لتشكل الناتج C ؟

التمرين الخامس:

نضع في بيشر $50\ cm^3$ من محلول برمنغنات البوتاسيوم المحمض ذي التركيز المولي 0.01 moL / L ثم نضيف إليها $50\ cm^3$ من محلول لحمض الأكساليك ($H_2C_2O_4$) . فنلاحظ زوال اللون البنفسجي كليا بعد 140 s ؟

1 ـ هل التفاعل الكيميائي الحادث سريع أم بطيء ؟

2 ـ أحسب السرعة الحجمية المتوسطة لإختفاء شوارد البرمنغنات خلال هذه المدة ؟

التمرين السادس

في درجة حرارة ثابتة و عند اللحظة t = 0 ، نسكب في محلول مائي ليود البوتاسيوم ($K^+ + I^-$) الماء الأكسجيني و قليل من حمض الكبريت المركز . فكان حجم الوسط التفاعلي V = 200 mL .

شوارد اليود تتأكسد بواسطة الماء الأكسجيني و فق التفاعل ذي المعادلة :

$H_2O_{2(aq)} + 2H^+_{(aq)} + 2I^-_{(aq)} = I_{2(aq)} + 2H_2O(l)$

بطريقة مختارة و مناسبة نتابع تطور [I_2] في المزيج الذي يبقى حجمه ثابتا لندون النتائج في الجدول :

t(min)	0	1	2	4	6	8	12
[I_2] (mmol/L)	0	1.1	2.1	3.7	4.6	5.5	6.6
t(min)	16	20	30	40	60	120	
[I_2] (mmol/L)	7.3	7.7	8.2	8.5	8.7	8.7	

1 ـ أنجز جدولا لتقدم التفاعل و عبر عن كميات المادة بدلالة القدم

2 ـ أحسب القدم x من أجل مختلف الأزمنة (t) المعطاة في الجدول و أرسم المنحنى الممثل لـ x = f (t) من أجل 0 < t < 40 min ؟

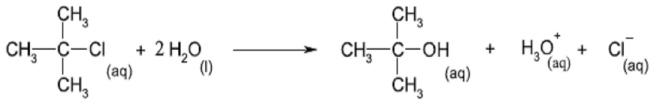
3 ـ أ ـ عرف السرعة الحجمية للتفاعل و عين قيمها في اللحظات t = 0 و t = 10 min ؟

ب ـ ماذا يمكن القول عن السرعة عند t = 100 min ؟

جـ ـ كيف تفسر تطور سرعة التفاعل ؟

التمرين السابع

إن اماهة 2 ـ كلورو ـ 2 ـ ميثيل بروبان هو تفاعل بطيء وتام . معادلة التفاعل هي :



في اللحظة t = 0 ندخل كمية n0 = 3.7.10-3 mol من 2 ـ كلورو ـ 2 ـ ميثيل بروبان في بيشر يحتوي على كمية زائدة من الماء المقطر ثم ندخل في المحلول خلية قياس الناقلية .

في اللحظة t = 0 وجدنا الناقلية النوعية للمحلول $\sigma = 0$ وفي اللحظة t = 400 s وجدنا الناقلية النوعية $\sigma_f = 9.1\ mS.cm^{-1}$ وبقيت ثابتة بعد ذلك .

1 ـ أنشئ جدول القدم .

2 ـ حدد قيمة التقدم الاعظمي .

3 ـ نذكر أن الناقلية النوعية للمحلول شاردي تعطى بالعلاقة :

$$\sigma = \sum (\lambda^{x+} [X+] + \lambda^{x-} [X-])$$

حيث [X^+] ، [X^-] : تراكيز الشوارد المتواجدة في المحلول

و λ^{x+} ، λ^{x-} الناقلية المولية الشاردية لمختلف هذه الأفراد .

بين أنه يمكن كتابة الناقلية النوعية على الشكل : $\sigma = K . X (t)$ وحدد وحدة الثابت K (ملاحظة : K ليس ثابت الخلية) .

4 ـ بين انه في اللحظة t يعطى التقدم بالعلاقة $X (t) = n_0 \frac{\sigma (t)}{\sigma_f}$

5 ـ أ) في اللحظة t_1 كانت الناقلية النوعية للمزيج $\sigma_1 = 51\ mS.m^{-1}$ احسب القدم $x (t_1)$.

ب) لستنتج كتلة 2 ـ كلورو ـ 2 ـ ميثيل بروبان غير المميه عند هذه اللحظة ، علما أن كتلته المولية الجزيئية M = 92.5 g / mol .

التمرين الثامن:

تتفاعل ايثانوات الايثيل مع محلول هيدروكسيد الصوديوم حسب المعادلة :

$$CH_3-COO-C_2H_{5(aq)} + Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} = Na^+_{(aq)} + CH_3-COO^-_{(aq)} + CH_3-CH_2OH_{(aq)}$$

نتابع هذا التحول بقياس الناقلية حيث في اللحظة t = 0 نضع ايثانوات الايثيل في بيشر يحتوي على هيدروكسيد الصوديوم نحصل بذلك على محلول حجمه V = 100 mL والذي تكون فيه تراكيز كل الأفراد الكيميائية C0 = 10 mol / m3، يجري التفاعل في درجة حرارة ثابتة T1 = 30° C.

نغمر في المحلول خلية قياس الناقلية ونحسب الناقلية النوعية في كل لحظة

الأستاذ : سنوسي نورالدين
ثانوية سيفي الطاهر ثنية النصر –
Nourc6@yahoo.fr

(t) ثم نملأ النتائج في الجدول التالي :

t (min)	0	5	9	13	20	27	∞
$\sigma(S.m^{-1})$	0.25	0.210	0.192	0.178	0.160	0.148	0.091

$t = \infty$ معناه اللحظة التي نعتبر فيها التفاعل قد تم.

1- أنشئ جدول تقدم التفاعل.

2- أ) ما هي الأفراد الكيميائية في المحلول المسؤولة عن تغير الناقلية.

ب) لماذا الناقلية النوعية للمحلول تتناقص بمرور الزمن؟

معطيات:

الشاردة	Na^+	OH^-	$CH_3\text{-}COO^-$
$\lambda(S.m^2.mol^{-1})$	$5.\ 10^{-3}$	2.10^{-2}	$4.1\ \ 10^{-3}$

نعتبر بـ A- عن الشاردة CH3-COO- من أجل الاختصار في الكتابة.

جـ) عبر عن $\sigma(t)$ بدلالة $x(t)$ ، V ، C_0 والناقليات النوعية المولية الشاردية.

د) σ_0 و σ_∞ هما قيمتا الناقلية النوعية في اللحظة $t=0$ وفي نهاية التفاعل ، حيث :

$$\sigma_0 = (\lambda_{Na^+} + \lambda_{OH^-})\,C_0 \quad و \quad \sigma_\infty = (\lambda_{Na^+} + \lambda_{A^-})\,C_0$$

تأكد من العبارتين.

هـ) بين انه يمكن كتابة التقدم $x(t)$ كما يلي:

$$X(t) = C_0 V \frac{\sigma_0 - \sigma(t)}{\sigma_0 - \sigma_\infty}$$

التمرين التاسع:

نحضر محلولين :

(S_1) محلول محمض لـ برمنغنات البوتاسيوم $[MnO_4^-] = 10^{-3}$ mol / L .

(S_2) محلول لـ حمض الأوكساليك ($H_2C_2O_4$) تركيزه المولي 10^{-1} mol / L .

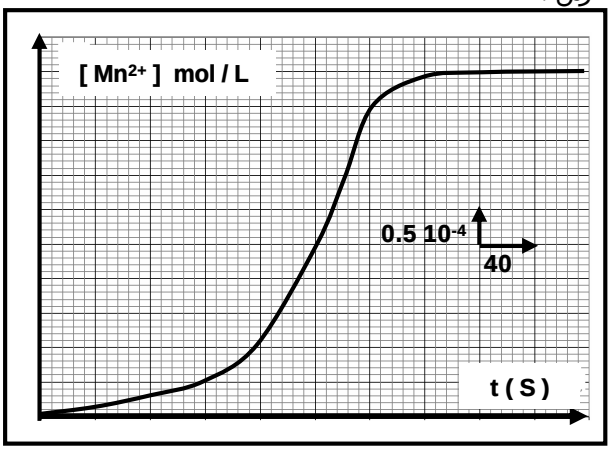
عند اللحظة $t = 0$ نمزج 50 mL من المحلول (S_1) مع 50 mL من المحلول (S_2) .

1 ـ أكتب معادلة التفاعل الحادث ؟

2 ـ أحسب كميات المادة الإبتدائية للأنواع المتفاعلة ؟

3 ـ هل تكفي كمية مادة الحمض المستعمل لزوال لون شوارد البرمنغنات في المزيج ؟ علل.

4 ـ يمثل البيان التالي تطور تركيز شوارد المنغنيز $[Mn^{2+}]$ بدلالة الزمن .



ـ أحسب السرعة الحجمية لتشكل شوارد المنغنيز في اللحظات التالية :

$t_1 = 80$ s , $t_2 = 200$ s , $t_3 = 280$ s

ماذا تستنتج ؟

التمرين العاشر:

لدراسة تطور التفاعل بين شوارد اليود (I^-) و شوارد بروكسو ديكبريتات ($S_2O_8^{2-}$) . نضيف عند اللحظة $t = 0$ حجما قدره 50 mL من محلول (S_1) ليود البوتاسيوم ($K^+ + I^-$) تركيزه المولي $C_1 = 10^{-2}$ mol / L إلى 50 ml من محلول (S_2) لبروكسو ديكبريتات البوتاسيوم ($2K^+ + S_2O_8^{2-}$) تركيزه المولي $C_2 = 5 \times 10^{-2}$ mol / L . نضيف للمزيج الناتج (S) قليلا من صمغ النشاء .

في لحظة t نأخذ 10 mL من المحلول (S) و نضيف إليها كمية من الماء البارد لإيقاف التفاعل ، ثم نعاير كمية مادة ثنائي اليود المتشكل في اللحظة السابقة t بواسطة محلول (S′) لثيوكبريتات الصوديوم ($2Na^+_{(aq)} + S_2O_3^{2-}{}_{(aq)}$) تركيزه المولي $C' = 10^{-1}$ mol / L . ليكن V′ حجم المحلول (S′) الضروري لإختفاء اللون الأزرق (الذي يدل على وجود ثنائي اليود) .

فنحصل على النتائج التالية :

t (s)	0	5	10	15	20	25	30	35	40
$n(I_2)\ 10^{-5}$ mol	0	2	3.4	4.4	5.2	5.8	6.2	6.6	7

علما أن الثنائيتين الداخلتين في تفاعل المعايرة هي

$(S_4O_6^{2-}{}_{(aq)} / S_2O_3^{2-}{}_{(aq)})$ ، $(I_{2(aq)} / I^-_{(aq)})$:

1 ـ أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الذي يحدث أثناء المعايرة ؟

2 ـ أوجد العلاقة بين كمية مادة ثنائي اليود والحجم V′ ؟

3 ـ أرسم بيان الدالة $n(I_2) = f(t)$ ؟ بإستعمال السلم : 1 cm → 5 min و 1 cm → 10^{-4} mol .

4 ـ إنطلاقا من البيان :

أ ـ أوجد قيمة السرعة الحجمية المتوسطة لتشكل ثنائي اليود بين اللحظتين : $t_1 = 10$ min و $t_2 = 20$ min

ب ـ أوجد قيمة السرعة الحجمية اللحظية لتشكل ثنائي اليود في اللحظة $t_1 = 15$ min ؟

5 ـ إذا علمت أن الثنائيات الداخلة في التفاعل المدروس هي :

$(S_2O_8^{2-}{}_{(aq)} / SO_4^{2-}{}_{(aq)})$ ، $(I_{2(aq)} / I^-_{(aq)})$.

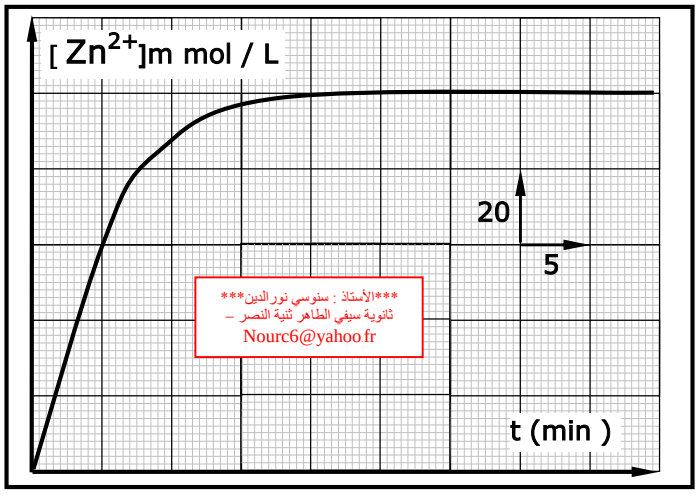
أ ـ أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الذي يحدث عند مزج المحلولين S_1 و S_2 ؟

ب ـ إستنتج العلاقة بين سرعة إختفاء $S_2O_8^{2-}$ وسرعة التفاعل ؟

جـ ـ أحسب السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة $t = 15$ min ؟

التمرين الحادي عشر:

محلول حمض كلور الماء ($H^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$) يؤثر على التوتياء (الزنك) فينتج غاز ثنائي الهيدروجين $H_{2(g)}$ وتتشكل الشوارد $Zn^{2+}_{(aq)}$. عند اللحظة $t = 0$ نضع كتلة $m = 2.3$ g من مسحوق التوتياء في بالون يحتوي على حجم $V = 100$ mL من محلول حمض كلور الماء تركيزه المولي $C_A = 0.2$ mol / L . إن متابعة تطور هذا التحول تمكن من رسم البيان $[Zn^{2+}] = f(t)$.



1 ـ أكتب معادلة التفاعل المنمذجة للتحول الكيميائي الحادث ؟

2 ـ قدم جدولا لتقدم التفاعل ؟ عين المتفاعل المحد

ثم إستنتج علاقة بين $[Zn^{2+}]$ و x ؟

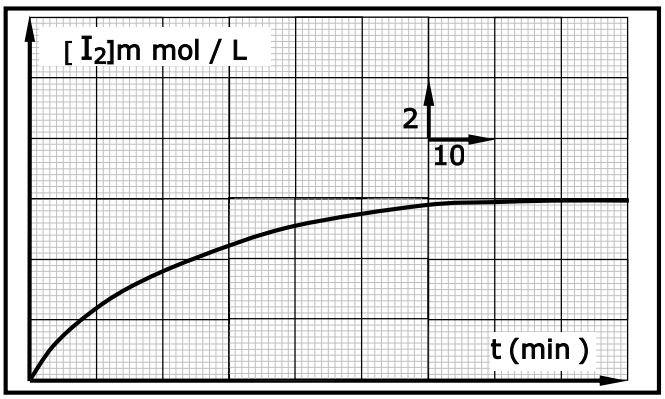
3 ـ عرف زمن نصف التفاعل $t_{½}$ ثم عين قيمته ؟

4 ـ عين التركيب المولي للوسط التفاعلي عند اللحظتين $t = t_{½}$ و $t = t_f$ حيث t_f لحظة إنتهاء التفاعل ؟

5 ـ عين السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة
$t = 0$ ثم عند اللحظة $t = t_{½}$ ؟ $Zn=65.4g/mol$

التمرين الثاني عشر:

في اللحظة $t = 0$ ، نمزج حجما $V_1 = 500\ mL$ من محلول مائي S_1 لبيروكسو ديكبريتات البوتاسيوم ($2k^{+}_{(aq)} + S_2O_8^{2-}{}_{(aq)}$) ذي التكيز المولي $C_1 = 1.5 . 10^{-2}\ mol / L$ مع حجم $V_2 = 500\ ml$ من محلول مائي S_2 ليود البوتاسيوم ($K^{+}_{(aq)} + I^{-}_{(aq)}$) تركيزه المولي C_2 .
في لحظات مختلفة ، نقوم بأخذ أجزاء متساوية من المزيج و نبردها بوضعها في الجليد الذائب . نعاير ثنائي اليود المتشكل خلال التحول الكيميائي ، ثم نرسم المنحنى الذي يمثل تغيرات التركيز المولي [I_2] بدلالة الزمن .



1 ـ لماذا نبرد الأجزاء في الجليد ؟
2 ـ ما هي الثنائيات Ox / réd التي تدخل في التفاعل المدروس ؟
3 ـ ما هو النوع الكيميائي المرجع ؟ علل ؟
4 ـ ما هو النوع الكيميائي المؤكسد ؟ علل ؟
5 ـ أكتب معادلة تفاعل الأكسدة الإرجاعية الحادث ؟
6 ـ عين كميات المادة الإبتدائية للمتفاعلات ؟
7 ـ أنجز جدولا لتقدم التفاعل وبين أن البيان الممثل لتغيرات التقدم x بدلالة الزمن t يتطور بنفس الطريقة التي بتطور بها البيان [I_2] = f (t) ؟
8 ـ أحسب السرعة الحجمية للتفاعل المدروس في اللحظة $t = 25\ min$ ؟
9 ـ عين التركيز المولي النهائي لثنائي اليود ؟ ثم إستنتج المتفاعل المحد ؟
10 ـ عرف زمن نصف التفاعل $t_{½}$ ؟ و عين قيمته ؟
11 ـ أحسب التركيز المولي الإبتدائي C_2 لمحلول يود البوتاسيوم ؟

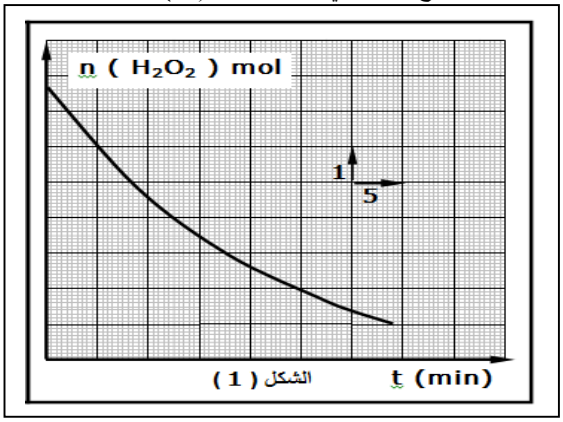
الأستاذ : سنوسي نورالدين
ثانوية سيفي الطاهر ثنية النصر –
Nourc6@yahoo.fr

التمرين الثالث عشر:

يتحلل بيروكسيد ثنائي الهيدروجين (الماء الأكسجيني) و فق التفاعل ذي المعادلة التالية :

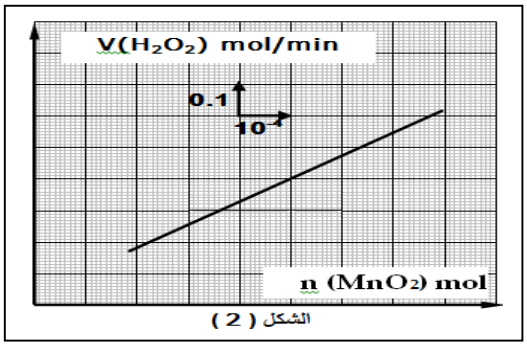
$$2H_2O_{2(aq)} = O_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$$

1 ـ لدراسة تطور هذا التفاعل عند درجة حرارة ثابتة نضيف للماء الأكسجيني عند اللحظة $t = 0$ كمية قليلة من ثنائي أكسيد المنغنيز MnO_2 و نتابع تغيرات كمية المادة للماء الأكسجيني المتبقى في المحلول عند عدة لحظات .
فنحصل على النتائج الممثلة في البيان الشكل (1) :



أوجد عند اللحظة $t = 10\ min$.
أ ـ كمية المادة لـ H_2O_2 المتبقية ؟ ب ـ التركيب المولي للمزيج ؟
جـ ـ سرعة إختفاء الماء الأكسجيني ؟

2 ـ نغير كمية مادة الوسيط MnO_2 عدة مرات و نحدد في كل مرة سرعة إختفاء الماء الأكسجيني عند نفس اللحظة $t = 10\ min$.
فنحصل على البيان الشكل (2) .



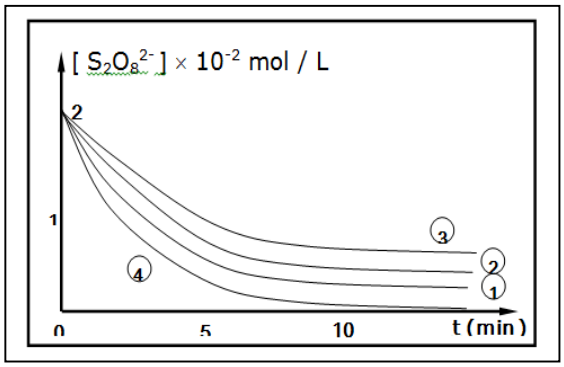
أ ـ أوجد سرعة إختفاء الماء الأكسجيني في غياب الوسيط ؟ ب ـ ما هي كمية مادة الوسيط MnO_2 المستعملة في السؤال (1) ؟
جـ ـ ما هو تأثير كمية مادة الوسيط على سرعة التفاعل ؟

التمرين الرابع عشر

نهتم بحركية أكسدة شوارد اليود I^- بواسطة شوارد البيروكسو ديكبريتات ($S_2O_8^{2-}$) و فق التفاعل ذي المعادلة التالية :

$$S_2O_8^{2-}{}_{(aq)} + 2I^-_{(aq)} = 2SO_4^{2-}{}_{(aq)} + I_{2(aq)}$$

1 ـ عرف السرعة الحجمية للتفاعل ثم عبر عنها بدلالة [$S_2O_8^{2-}$] ؟
2 ـ نحقق 4 تجارب في الشروط التالية :
أ ـ درجة الحرارة : $\theta_1 = 32^\circ C$ ب ـ درجة الحرارة : $\theta_2 = 23^\circ C$
جـ ـ درجة الحرارة : $\theta_3 = 15^\circ C$ د ـ درجة الحرارة : $\theta_4 = 32^\circ C$
و بوجودشوارد Fe^{2+} و Fe^{3+} .
من أجل كل تجربة $[I^-] = 2 \times 10^{-3}\ mol / L$.
الوثيقة التالية تبين المنحنى [$S_2O_8^{2-}$] = f (t)



ـ عين [$S_2O_8^{2-}$]$_0$ الابتدائي في كل تجربة ؟
3 ـ كيف تتطور سرعة التفاعل في كل تجربة ؟
فسر ذلك ؟
4 ـ ما هي العوامل الحركية التي تبرزها هذه التجارب ؟
5 ـ عند رسم البيان [$S_2O_8^{2-}$] = f (t) في كل تجربة ، توضع العينة المعايرة في (ماء + جليد) . لماذا ؟

التمرين الخامس عشر: (علوم BAC 2008)

ندرس تفكك الماء الأوكسجيني (H_2O_2) عند درجة حرارة ثابتة وفي وجود وسيط مناسب ننمذج التحول الكيميائي الحاصل بتفاعل كيميائي معادلته :

$$2H_2O_{2(aq)} = O_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$$

(نعتبر أن المحلول يبقى ثابتا خلال مدة التحول ، وأن الحجم المولي في شروط التجربة ، $V_M = 24\ L / mol$) .
نأخذ في اللحظة $t = 0$ حجما $V_s = 500\ ml$ من الماء الأوكسيجيني تركيزه المولي الابتدائي $[H_2O_2]_0 = 8.0 . 10^{-2}\ mol / L$.
نجمع ثنائي الأكسيجين المتشكل ونقيس حجمه (V_{O_2}) تحت ضغط ثابت كل أربع دقائق ، ونسجل النتائج في الجدول الأتي :

t (min)	0	4	8	12	16	20	24	28	32	36	40
V_{O_2} (mL)	0	60	114	162	204	234	253	276	288	294	300
[H_2O_2] (mol / L)											

1 ـ أنشئ جدولا لتقدم التفاعل الكيميائي الحاصل .
2 ـ أكتب عبارة التركيز المولي [H_2O_2] للماء الاوكسيجيني في اللحظة t **بدلالة** : $[H_2O_2]_0$ ، V_S ، V_M ، V_{O_2} .
3 ـ أ ـ **أكمل الجدول السابق** .
ب ـ أرسم المنحى البياني $[H_2O_2] = f(t)$ **باستعمال سلم رسم مناسب** .
جـ ـ أعط عبارة السرعة الحجمية للتفاعل الكيميائي .
د ـ أحسب سرعة التفاعل الكيميائي في اللحظتين $t_1 = 16\ min$ و $t_2 = 24\ min$ ، واستنتج كيف تتغير سرعة التفاعل مع الزمن .
هـ ـ عين زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ بيانيا .
4 ـ اذا أجريت التجربة السابقة في الدرجة $\theta' = 35^0C$ ، ارسم كيفيا شكل منحنى [H_2O_2] بدلالة الزمن على البيان السابق مع التبرير .

التمرين السادس عشر (علوم BAC 2008)

في حصة الأعمال المخبرية ، أراد فوج من التلاميذ دراسة التحول الكيميائي الذي يحدث للجملة (مغنزيوم صلب ، محلول حمض كلور الماء) . فوضع أحد التلاميذ شريطا من المغنزيوم $Mg_{(s)}$ كتلته $m = 36\ mg$ **في دورق ، ثم** أضاف اليه محلولا لحمض كلور الماء بزيادة ، حجمه 30mL ، **وسد الدورق** بعد أن أوصله بتجهيز يسمح بحجز الغاز المنطلق و قياس حجمه من لحظة **أخرى** .
1 ـ مثل مخططا للتجربة ، مع شرح الطريقة التى تسمح للتلاميذ بحجز الغاز المنطلق ، وقياس حجمه و الكشف عنه .
2 ـ أكتب معادلة التفاعل الكميميائي المنذج للتحول الكيميائي التام الحادث في الدورق علما أن الثنائيتين المشاركتين هما ($H^+_{(aq)} / H_{2(aq)}$) ، ($Mg^{2+}_{(aq)} / Mg_{(s)}$) .
3 ـ يمثل الجدول الأتي نتائج ، القياسات التى حصل عليها الفوج :

t (min)	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18
V_{H_2} (mL)	0	12.0	19.2	25.2	28.8	32.4	34.8	36.0	37.2	37.2
x (mol)										

أ ـ مثل جدولا لتقدم التفاعل ، ثم استنتج قيم تقدم التفاعل x في الأزمنة المبينة **في الجدول** .
ب ـ أملأ الجدول ثم مثل البيان $X = f(t)$ **بسلم مناسب** .
جـ ـ عين سرعة التفاعل في اللحظة $t = 0$.
4 ـ للوسط التفاعلي في الحالة النهائية $pH = 1$ ، استنتج التركيز المولي **الابتدائي للمحلول حمض كلور الماء المستعمل** .
يعطى : $V_M = 24.0\ L\ .\ mol^{-1}$ ، $M_{Mg} = 24\ g\ .\ mol^{-1}$.

الأستاذ : سنوسي نورالدين
ثانوية سيفي الطاهر ثنية النصر –
Nourc6@yahoo.fr

أدعية

قبل البدء في المراجعة

اللهم إني أسألك فهم النبئين و حفظ المرسلين و الملائكة المقربين ، اللهم أجعل ألسنتنا عامرة بذكرك و قلوبنا بخشيتك و أسرارنا بطاعتك إنك على كل شيء قدير ، حسبنا الله و نعم الوكيل .

بعد المراجعة

اللهم إني أستودعك ما قرأت و ما حفظت و ما تعلمت ، فرده عند حاجتي إليه إنك على كل شيء قدير حسبنا لله و نعم الوكيل .