السنة الدراسية 2014-2013 المستوى : 2<sup>émé</sup> BAC.S.M.

فرض محروس رقم 1 الدورة 1 مدة الانجاز: ساعتين



### الكيمياء (7 نقط)

لقياس كمية الكحول CH3CH2OH (الايثانول) في الدم، نأخذ عينة منه، ونقوم بإزالة اللون فنقيس كمية مادة الكحول في العينة المدروسة اعتمادا على المعادلة الكيميائية التالية :

 $3 \text{ CH}_3 \text{CH}_2 \text{OH}_{(aq)} + 2 \text{ Cr}_2 \text{O}_7^{2^-}_{(aq)} + 16 \text{ H}^+_{(aq)} \rightarrow 3 \text{ CH}_3 \text{COOH}_{(aq)} + 4 \text{ Cr}^{3^+}_{(aq)} + 11 \text{ H}_2 \text{O}_{(l)}$ . هذا التحول تام و بطيء ، نتتبع تطوره بواسطة قياس الطيفي الضوئي.

Cr <sup>3+</sup>	CH <sub>3</sub> COOH	$\operatorname{Cr}_2\operatorname{O}_7^{2-}$	CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH	الأنواع الكيميائية
اخضر	غير ملون	اصفر برتقالي	غير ملون	لون المحلول

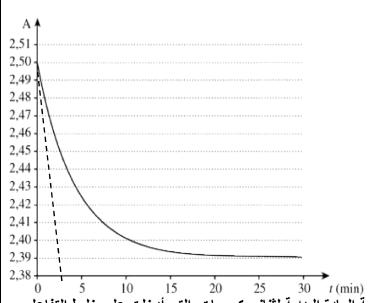
المعطيات : الكتلة المولية للايثانول M(CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH)=46g/mol

1- اختيار طريقة التتبع.

1-1- شرح لماذا هذا التحول الكيميائي يمكن تتبعه بواسطة تقنية قياس الطيفي الضوئي. (5,0ن)

2-1- لماذا هذه التقنية يمكن وصفها بأنها " تقنية غير مدمرة " ؟(5,0ن)

 $\operatorname{Cr}_2 O_7^{2-}$  التتبع الزمني للتحول: تتبع الايونات المتبقية من تنائي كرومات  $\operatorname{Cr}_2 O_7^{2-}$  بالوسط



نجهز جهاز قياس الطيف الضوئي و نضبط طول الموجة على القيمة  $\lambda=420$  حيث أيونات تنائي كرومات  $\mathrm{Cr}_2\mathrm{O7}^{2-}_{(aq)}$  تمتص هذا الضوء بينما أيونات الكروم  $\mathrm{Cr}_2\mathrm{O7}^{2-}_{(aq)}$  لا تمتصه.

عند اللحظة t=0 نمزج 2m من دم مأخود من ذراع سائق مع 10m من محلول مائي لتنائي كرومات البوتاسيوم المحمض ( $2K^+_{(aq)}+Cr_2O_7^{2-}_{(aq)}$ ) تركيزه المولي C=0.02m الحجم الإجمالي للخليط المتفاعل هو V=12.0m

يحرك الخليط التفاعلي و توضع عينة منه بسرعة في جهاز قياس الطيف الضوئي (spectrophotomètre) متصل بحاسوب فيقيس A امتصاصية Absorbance الخليط المتفاعل بدلالة الزمن فنحصل على النتائج المدونة في المنحنى جانبه .

 $n_1$  نضع  $n_1$  كمية المادة البدئية للكحول المتواجد بالدم و  $n_2$  كمية المادة البدئية لثناني كرومات التي أدخلت على خليط التفاعل و  $H^+$  وافرة في الوسط. أنشئ الجدول الوصفي للتحول. (0,5)

x(t) في الخليط الخليط المتفاعل x(t) في الخليط المادة x(t) في الخليط المادة x(t) في الخليط المتفاعل x(t) في الخليط المتفاعل x(t) و كمية المادة x(t) المادة x(t) في الخليط المتفاعل x(t) و كمية المادة x(t) المادة x(t) في الخليط المتفاعل x(t) و كمية المادة x(t) المادة x(t) في الخليط المتفاعل x(t) و كمية المادة x(t) المادة x(t) في الخليط المتفاعل x(t) و كمية المادة x(t) المادة x(t) في الخليط المتفاعل x(t) و كمية المادة x(t)

و استنتج أن المتفاعل المحد الايثانول CH3CH2OH . (0,75)

(1L) من الدم. هل السائق خرق القانون. (5.75) من الدم. هل السائق خرق القانون. (5.75)

 $v=-\frac{4.10^{-5}}{V}$ .  $\frac{dA}{dt}$  على شكل:  $\frac{dA}{dt}$  .  $\frac{dA}{dt}$  .  $v=-\frac{4.10^{-5}}{V}$  .  $v=-\frac{4.10^{-5}}{V$ 

(0.75) .  $t_{1/2}$  فان (0.75) . (0.75) . استنتج قيمة زمن النصف (0.75) . (0.75) . (0.75)

# الفيزياء (12 نقطة )

### تمرین 1 ( 5 نقط )

يتكون جهاز الكشف عن قعر البحر من مجس (sonde) يحتوي على باعث E ومستقبل R للموجات فوق الصوتية وجهاز للمراقبة يحتوي على شاشة لمعاينة تضاريس قعر البحر أو مكان تواجد مجموعة سمكية.

يرسل المجس، بكيفية منتظمة، دفعة من الموجات فوق الصوتية ترددها  $N=83 {
m kHz}$  خلال مدة زمنية  $\Delta t=36 {
m ms}$  رأسيا في اتجاه قعر البحر بتنتشر هذه الموجات في الماء بسرعة ثابتة  $V_{eau}=1500 {
m m.s}^{-1}$ ، وعند اصطدامها بحاجز – قعر البحر أو المجموعة

السمكية ـ ينعكس جزءا منها ويرسل نحو المستقبل .

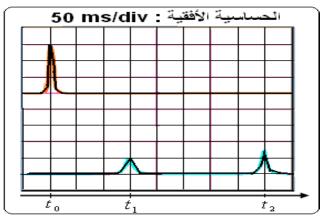
1- عرف الموجة فوق الصوتية، كيف تنتشر. (0,75ن)

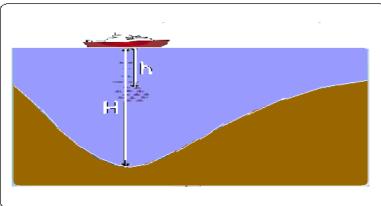
2- احسب الدور T و طول الموجة  $\Lambda$  لهذه الموجات فوق الصوتية. (0,75)

3- احسب K عدد الأدوار الذي تحتوى عليه هذه الدفعة. (75,0ن)

II تحديد عمق البحر و مكان تواجد مجموعة سمكية.

يمثل الشكل اسفله الرسم التذبذبي المحصل عليه خلال عملية ارسال الموجات فوق الصوتية و انعكاسها على قعر البحر أو المجموعة السمكية





4- حدد ماذا تمثل كل اشارة على الرسم التذبذبي . (75,0ن)

5- حدد التأخر الزمني بين لحظة انبعات الاشارة ولحظة التقاط الإشارة المنعكسة من المجموعة السمكية ، احسب المسافة h بين الباخرة ومكان تواجد المجموعة السمكية . (1ن)

6- حدد التأخر الزمني بين لحظة انبعاث الإشارة ولحظة التقاط الإشارة المنعكسة من عمق البحر. احسب H عمق البحر .(1ن)

## تمرین 2 (7 نقط)

يهدف هذا التمرين إلى إبراز إمكانية تحديد قطر خيط رفيع بفضل أشعة الليزر و تحديد معامل انكسار موشور.

1-1- تصطدم حزمة ضوئية من أشعة الليزر طول موجتها في الهواء  $\lambda=627$  عموديا بخيط رفيع رأسي قطره  $\lambda=627$  نضع خلف الخيط شاشة على مسافة  $\lambda=3$  m فنحصل على الصورة جانبه.

2-1 عرف الضوء الأحادي اللون. (0,5ن)

1-3- ما اسم الظاهرة التي تبرزها هذه الصورة؟ أذكر الشروط الضرورية كي تحصل (5.0ن)

 $1^{-4}$  أعط تُعبير الفرق الزاوي 0 بدلالة  $\lambda$  و a و 0.5

 $\hat{D}$  عندما تكون  $\theta$  صغيرة، عبر عن  $\hat{D}$  بدلالة  $\hat{D}$  و  $\hat{D}$  عرض البقعة المركزية على الشاشة. (0,5)

(0.5) .  $\ell = 4.7$  cm أحسب قطر الخيط إذا علمت أن -6-1

-1- ننجز نفس التجربة باستعمال على التوالي ضوءاً أزرقاً ثم بعده ضوءا أحمرا فتأخذ heta قيمتين مختلفتين  $heta_1$  ثم  $heta_2$  . حدد معللا جوابك من بين هاتين القيمتين القيمة الأكبر ، ثم قارن عرضي البقعة المركزية بالنسبة لكل لون . (0,5ن)

 $^{\circ}$ 2- نعوض الخيط الرفيع بموشور متساوي الأضلاع زاويته  $^{\circ}$ 3، نفينبثق منه شعاع ضوئي منكسرا بزاوية  $^{\circ}$ 67,78 و منحرفا بزاوية  $^{\circ}$ 57,78 منكسرا بزاوية  $^{\circ}$ 57,78 منكسرا بزاوية  $^{\circ}$ 

2-1- ما هي الظاهرة المحدثة من طرف الموشور في هذه الحالة ؟ (0,5ن)

2-2- احسب زاوية الورود i. (0,5)

(ن0,75) .  $k = \frac{\sin i}{\sin i}$  بحیث  $\tan r = \frac{\sin A}{\cos A + \frac{1}{k}}$  بتطبیق علاقات الموشور بین أن:

sin\_a −b = sina.cosb − cosa.sinb نعطي

(0,5) . r' و r احسب قیم r -4-2

(0,5) الشعاع ((0,5) المسبة لهذا الشعاع ((0,5)

2-6- احسب قيمة طول الموجة للشعاع داخل الموشور و بين أن الموشور وسط مبدد (75,0ن)

تخصص نقطة لتنظيم الورقة وطريقة تقديم الأجوبة ينصح بإعطاء العلاقات الحرفية قبل التطبيقات العددية والله ولي التوفيق

## تصحيح فرض محروس رقم 1 الدورة 1



#### الكيمياء (7 نقط)

## 1- اختيار طريقة التتبع.

1-1- هذا التحول الكيميائي يمكن تتبعه بواسطة تقنية قياس الطيفي الضوئي.

التحول الكيميائي يستهلك وينتج انواع كيميائية ملونة و بالتالي يمكن تتبعه بتقنية الطيف الضوئي

2-1- هذه التقنيّة يمكن وصفها بأنها " تقنية غير مدمرة " لأن نقوم باجراء القياسات دون تغيير محتويا الخليط المتفاعل

 $\operatorname{Cr}_2 \operatorname{O}_7^{2-}$  بالوسط الزمني للتحول: تتبع الإيونات المتبقية من تنائي كرومات بالتحول: بالوسط

1-2- الجدول الوصفى للتحول.

Éq	uation	3 CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH(aq)	+ 2 Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> (aq)	+ 16H*(aq) =	3 CH <sub>3</sub> COOH(aq)	+ 4 Cr3*(aq)	+ 11 H <sub>2</sub> O(i)
État initial	x = 0	n <sub>1</sub>	n <sub>2</sub>	excès	0	0	excès
État intermédiaire	x	<b>n</b> <sub>1</sub> - 3×	n <sub>2</sub> - 2x	excès	3x	4x	excès

x(t) و تركيز ايونات تنائي كرومات  $\operatorname{Cr}_2O_7^{2-}(\operatorname{aq})$  في الخليط في الخليط في الخليط في x(t) و كمية المادة x

$$n(Cr_2O_7^{2-}) = n_2 - 2x$$
, donc  $[Cr_2O_7^{2-}] = \frac{n_2 - 2x}{V}$ 

 $\mathbf{x}(t) = [10 - 4.\mathrm{A}(t)].10^{-5}$  نببين أن العلاقة بين الامتصاصية  $\mathbf{A}$  و تقدم التفاعل في لحظة  $\mathbf{t}$  تكتب على شكـــــــــــــــــــــــــــــــ  $\mathbf{A}$ 

A = 150 [ 
$$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$$
], donc A = 150  $\times \frac{n_2 - 2x}{V}$   
 $n_2 - 2x = \frac{V}{150}$ . A donc  $x = \frac{n_2}{2} - \frac{V}{300}$ . A  $\frac{n_2}{2} = \frac{c.V_1}{2} = \frac{2.0 \times 10^{-2} \times 10.0 \times 10^{-3}}{2} = 1.0 \times 10^{-4} \text{ mol} = 10 \times 10^{-5} \text{ mol}$   $\frac{V}{300} = \frac{12 \times 10^{-3}}{300} = 4.0 \times 10^{-5}$ . Finalement,  $x = (10 - 4.0 \text{ A}) \times 10^{-5}$ 

4-2- لنحسب التقدم الأقصى Xm.

$$A_{\infty}=2,39$$
 عند نهاية التحول.  $(x=x_{\max},A=A_{\infty})$ . عند نهاية التحول  $x_{\max}=(10-4,0A_{\infty})\times 10^{-5}=(10-4,0\times 2,39)\times 10^{-5}$   $x_{\max}=4,4\times 10^{-6}$  mol.

باعتبار تنائي كرومات  ${\rm Cr_2O_7}^{2^-}_{(aq)}$  متفاعل محد نجد ان  ${\rm X_{max}=n_2/2=1,10^{-4}mol}$  وتخاف القيمة المحصل عليها تجريبيا و منه نستنتج أن المتفاعل المحد الايثانول  ${\rm CH_3CH_2OH}$  .

2-5- السائق لم يخرق القانون.

$$n_0 - 3x_{\text{max}} = 0$$
 الكحول متفاعل محد

$$n_0 = 3x_{\text{max}} = 3 \times 4,4 \times 10^{-6} = 1,3 \times 10^{-5} \text{ mol}$$

$$m_0 = n_0 \times M(\text{\'ethanol}).$$
 V=2mL في حجم

$$m_1 = m_0 \times \frac{1.0}{2.0 \times 10^{-3}} = n_0 \times M(\text{\'ethanol}) \times 500 = 1.3 \times 10^{-5} \times 46 \times 500 \text{ V=1L}$$
 في حجم  $m_1 = 0.30 \text{ g}$ 

هذه القيمة اصغر القيمة 0,5g وبالتالي السانق لم يخرق القانون

3- السرعة الحجمية للتفاعل

$$v=-\frac{4.10^{-5}}{v}.$$
 مع  $v=\frac{1}{v}.$  مع  $dx/dt=-4.$   $dx/dt=-4.$  مع  $dx/dt=-4.$  مع  $dx/dt=-4.$  فيصبح تعبير السرعة الحجمية للتحول:  $dx/dt=-4.$   $dx/dt=-4.$  مع  $dx/dt=-4.$ 

$$v = -\frac{4.10^{-5}}{12.10^{-3}} \cdot \frac{2,50-2,38}{0-2,5} = 1,6.10^{-4} \text{mol/L.min} = 2,67.10^{-6} \text{mol/L.s}$$

#### تمرین 1 ( 5 نقط )

1- الموجة فوق الصوتية : موجة ميكانيكية طولية تنتشر في الاوساط المادية الصلبة و السائلة و الغازية

تنتشر عن طريق انضغاط \_ تمدد طبقات وسط الانتشار

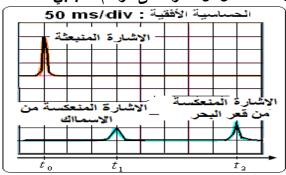
2- الدور T=1/N=1,2.10<sup>-5</sup>s :T

 $\lambda = v/N = 18,07.10^{-3} \text{m}$  :  $\lambda$  طول الموجة

 $\Delta T$ =K.T $\leftrightarrow$ K= $\Delta t/T$ =3000 عدد الأدوار الذي تحتوي عليه هذه الدفعة.

II تحديد عمق البحر و مكان تواجد مجموعة سمكية.

4- ماذا تمثل كل اشارة على الرسم التذبذبي



 $\Delta t = 3.50 = 150 \text{ms}$  ، التأخر الزمني بين لحظة انبعاث الاشارة ولحظة التقاط الإشارة المنعكسة من المجموعة السمكية ،  $\Delta t = 3.50 = 150 \text{ms}$  المسافة  $\Delta t = 3.50 = 150 \text{ms}$ 

h=v.  $\Delta t$ =1500.150.10<sup>-3</sup>/2=112,5m و منه V=2.h/  $\Delta t$ 

 $\Delta t = 8.50 = 400 \, \mathrm{ms}$  عمق البحر.  $\Delta t = 8.50 = 400 \, \mathrm{ms}$  الإشارة ولحظة التقاط الإشارة المنعكسة من عمق البحر.  $\Delta t = 8.50 = 400 \, \mathrm{ms}$  و منه  $\Delta t = 8.50 = 400 \, \mathrm{ms}$  و منه  $\Delta t = 8.50 = 400 \, \mathrm{ms}$  و منه  $\Delta t = 8.50 = 400 \, \mathrm{ms}$ 

## تمرین 2 (7 نقط )

1-2- الضوء الأحادى اللون ضوء لايتبدد بعد اجتيازه للموشور

1-3- الظاهرة التي تبرزها هذه الصورة هي ظاهرة الحيود

الشروط الضرورية لتحصل ظاهرة الحيود أن يكون عرض الشق (أو السلك) محصورا بين  $10\lambda$  و  $100\lambda$ 

 $\theta$ =λ/a : هو  $\alpha$  و بدلالة  $\alpha$  و  $\alpha$  بدلالة  $\alpha$  و  $\alpha$ 

0 عندماً تكون 0 صغيرة تعبير 0 بدلالة 0 عرض البقعة المركزية على الشاشة.

 $Tan\theta = \theta = L/2.D$ 

 $d=\lambda.2.D/L=80.10^{-6}m$  ت ع  $\ell=4.7~cm$  أن  $\ell=4.7~cm$ 

 $\theta(\text{rouge}) > \theta(\text{bleu})$  اذن  $\lambda(\text{rouge}) > \lambda(\text{bleu})$  و بما ان  $\theta = L/2.D$  و  $\theta = \lambda/a$  اذن

L'>L ومنه نستنتج ان L(rouge).a/2.D> L(bleu) .a/2.D

2-1- الظاهرة المحدثة من طرف الموشور في هذه الحالة هي ظاهرة انحراف الشعاع الضوئي

2-2- زاوية الورود i نعلم ان D=i+i'-A و منه D=i+i'-A و منه 2-5-زاوية الورود i

- - عن أن: ﴿ n.sin(r)=sin(i) ﴿ عند الله عند الل

 $n.\sin(A-r)=n.[\sin(A).\cos(r)-\cos(A).\sin(r)]=\sin(i')$  نجه r'=A-r نجه r'=A-r نجه  $n.\sin(r')=\sin(i')$   $n.[\sin(A).\cos(r)-\cos(A).\sin(r)]/n.\sin(r)=\sin(i')/\sin(i)=1/K$  نحصل 1/2

 $[\sin(A)/\tan(r)]-\cos(A)=1/K$ 

$$k = \frac{\sin i}{\sin i} \quad \tan r = \frac{\sin A}{\cos A + \frac{1}{k}}$$

4-2- قيم °4-88° <u>r=arctan( sin A/(cosA+1/K))=26,88</u>° تحديد °4-2

 $n = \sin(i)/\sin(r) = 1.7$  قيمة معامل الانكسار n بالنسبة لهذا الشعاع -5-2

 $n=\lambda(air)/\lambda(prime) \Leftrightarrow \lambda(pisme)=\lambda(air)/n=368,82nm$  عداخل الموشور الموجة للشعاع داخل الموشور وسط مبدد لان n=C/V بتغير التردد يتغير معامل الانكسار ومنه السرعة V تتغير

