ثانوية ابن ماجة التأهيلية نيابة تارودانت أكاديمية جهة سوس-ماسة-درعة

فرض محروس رقم 1 في مادة الفيزياء و الكيمياء الدورة الأولي

## موضوع الكيمياء (7 نقط)

دراسة حركية لتفاعل أكسدة-اختزال ذاتية للماء الأوكسجيني.

الماء الأوكسجيني التجاري أو فوق أوكسيد الهيدروجين يستعمل كمطهر أو منظف، كما يستعمل لمعالجة العدسات من

الماء الأوكسجيني ( $\mathbf{H_2O_2}$ ) يدخل ضمن مزدوجتين مختزل/مؤكسد التاليتين:

 $O_{2 (g)} / H_2 O_{2 (aq)}$ ,  $H_2 O_{2 (aq)} / H_2 O_{(1)}$ 

يمكن للماء الأوكسجيني في ظروف معينة أن يتفاعل مع نفسه وفق المعادلة التالية:

 $2 \text{ H}_2\text{O}_{2 \text{ (aq)}} \rightleftharpoons 2 \text{ H}_2\text{O}_{(1)} + \text{O}_{2 \text{ (g)}}$ 

تفاعل1

القسم: الثانية بكالوريا

شعبة: العلوم

مسلك: العلوم الفيز يائية

التجريبية

هذا التحول بطيء بالنسبة لدرجة حرارة عادية، لكن يمكن تسريعه في حضور حفاز.

معطيات: الحجم المولي للغازات في شروط التجربة:  $V_m \approx 25 \text{ L.mol}^{-1}$ الجزء 3 مستقل عن الجزئين 1 و 2.

الجزء 1: دراسة لتفاعل أكسدة-اختزال ذاتية للماء الأوكسجيني.

1- أكتب نصفى معادلتى أكسدة-اختزال المقرونة بكل مزدوجة.

2- أتمم الحده أن اله صفّى للمحمه عة

			2- المم الجدول الوصعي للمجموعة.			
معادلة التفاعل		2 H <sub>2</sub> O <sub>2(aq)</sub>	=	2 H <sub>2</sub> O <sub>(l)</sub>	+	$O_{2(g)}$
التقدم(ب mol) حالة المجموعة		كميات المادة				
كانه المجموعة	التقدم(ب mol)	(mol←)				
الحالة البدئية	<b>x</b> = <b>0</b>	n <sub>0</sub> (H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> )			n <sub>0</sub> (	$O_2$ )= $0$
خلال التحول	x(t)					
الحالة النهائية	X <sub>max</sub>					

### الجزء 2 : تحديد التركيز البدئي لمحلول الماء الأوكسجيني.

يقدم الماء الأوكسيجيني في قارورة معتمة حتى لا يتعرض لأشعة الضوء وذلك لتفادي وقوع التحول الكيميائي،تحمل لصيقة هذه القارورة المعلومة التالية: الماء الأوكسجيني ذو 10 أحجام، هذه الأخيرة تسمى عنوان الماء الأوكسجيني. تعريف: عنوان الماء الأوكسجيني هو حجم ثنائي الأوكسجين الناتج عن لتر واحد من محلول الماء الأوكسجيني خلال التفاعل في ظروف عادية لدرجة الحرارة و الضغط.

نعتبر أن التجربة تمر في الشروط العادية.

قبل انجاز التتبع الزمني لهذا التحول،يتوجب التأكد من قيمة العنوان المشار إليه في لصيقة قنينة الماء الأوكسجيني التجاري المستعمل.

### 1 - حساب قيمة تركيز الماء الأوكسجيني المنتظرة.

1.1- انطلاقا من التعريف ما هو حجم ثنائي الأوكسجين  $V({
m O2})$  الناتج عن تفاعل  $V=1,00~{
m L}$  من محلول الماء (0.25) الأوكسجيني التجاري.

> 1.2- أحسب كمية مادة ثنائي الأوكسجين المتكون خلال هذا التفاعل. (0.25)

 $(H_2O_2)_{th}$  لهذا المحلول هي: 1.3- باعتبار أن التحول كلي، تحقق من أن قيمة تركيز الماء الأوكسجيني (0.25)

 $[H_2O_2]_{th} = 8.0 \times 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}.$ 

### 2- تحديد القيمة الحقيقية لتركيز الماء الأوكسجيني.

للتحقق من قيمة التركيز السابقة،ننجز معايرة في وسط حمّضي لحجم  $m V_0 = 10.0~mL$  من محلول الماء الأوكسجيني بواسطة محلول برمنغنات البوتاسيوم تركيزه  $m ^{-1}$   $m mol.L^{-1}$  المزدوجتين مختزل/مؤكسد المتدخلتين في تفاعل المعايرة هما :  $MnO_4^{-}_{(aq)}/Mn^{2+}_{(aq)}$  و الحجم المضاف للحصول على التكافؤ هو تفاعل المعايرة هما

2.1- أكتب نصف المعادلة المقرونة بكل مزدوجة ثم استنتج المعادلة الحصيلة لتفاعل المعايرة الحاصل.

يعطي أيون  $\mathbf{MnO_4}^-$  (aq) اللون البنفسجي للمحلول.كيف يمكن تعيين نقطة التكافؤ في هذه المعايرة?

Moutamadris.ma

التنقيط

(0.25)

(0.50)

(0.50)

(0.25ن)

و كمية مادة  $n_0(H_2O_2)$  حدد العلاقة التي تربط بين كمية مادة الماء الأوكسجيني الموجود في الكأس  $n_0(H_2O_2)$  و كمية مادة أيونات البرمنغنات المضافة عند التكافؤ  $n_{eq}(MnO_4)$  .

.  $V_{eq}$  و  $V_0$  و  $V_0$  و  $V_0$  و  $V_0$  و  $V_0$  بالنسبة للمحلول التجاري بدلالة  $V_0$  و  $V_0$  و  $V_0$  .

 $[H_2O_2]_{\text{exp}} = 7.3 \times 10^{-1} \,\text{mol.L}^{-1}$  : نحقق من أن :

الجزء 3: الدراسة الحركية لتحول الماء الأوكسجيني.

تفاعل الماء الأوكسجيني تفاعل بطيء يمكن تسريعه باستعمال أيونات الحديد  $({\rm Fe}^{3+}_{(aq)})$  الموجودة في محلول كلورور الحديد  $({\rm III}$  أو بسلك من البلاتين،أو استعمال حفاز أنزيمي معادلة التفاعل المقرونة بهذا التحول هي المعادلة 1.

1- أعط تعريف للكلمات التي تحتها خط.

(0.50ن) | تم تحفيز التحول بأيونات الحديد III.

نخلط  $10,0 \, \text{mL}$  من المحلول التجاري للماء الأوكسجيني مع  $10,0 \, \text{mL}$  من الماء، في اللحظة  $10,0 \, \text{mL}$  المجموعة  $10,0 \, \text{mL}$  من محلول كلورور الحديد 111.

ناخذ في لحظات معينة 10,0 mL من الخليط التفاعلي و نضعه في إناء به ماء مثلج، ثم نعاير المحتوى بواسطة محلول برمنغنات البوتاسيوم لتحديد تركيز الماء الأوكسجيني الموجود في الخليط التفاعلي.

نحصل على النتائج التالية:

(0.25)

(0.50)

(0.25)

(0.25)

(0.50)

(0.25)

(0.25)

(0.50)

(0.25)

t(min)	0	5	10	20	30	35
$[H_2O_2]$ mol. $L^{-1}$	7,30×10 <sup>-2</sup>	5,25×10 <sup>-2</sup>	4,20×10 <sup>-2</sup>	2,35×10 <sup>-2</sup>	1,21×10 <sup>-2</sup>	0,90×10 <sup>-2</sup>

2- لماذا تم وضع الخليط التفاعلي في إناء به ماء مثلج؟ما اسم هذه العملية؟

3- مثل على ورقة ميليمترية تطور تركيز الماء الأوكسجيني بدلالة الزمن.

السلم المستعمل : 5 min ← 2 cm و 5 min ← 2 cm

.  $n_0(H_2O_2)$  و  $n_t(H_2O_2)$  بدلالة x(t) بدلالة والتقدم السابق،أعط تعبير -4

5- أعط تعبير السرعة الحجمية.

 $\mathbf{v} = -\frac{1}{2} \cdot \frac{d \left[ H_2 O_2 \right]}{dt} \qquad \qquad : \mathbf{v} = -\frac{1}{2} \cdot \frac{d \left[ H_2 O_2 \right]}{dt}$ 

7- بالاستعانة بمنحنى تطور تركيز الماء الأوكسجيني بدلالة الزمن و العلاقة السابقة ،حدد كيف تتطور السرعة الحجمية للتفاعل خلال الزمن؟ علل جوابك.

8- عرف زمن نصف التفاعل.

 $(H_2O_2)_{t_{1/2}} = \frac{[H_2O_2]_0}{2}$  :  $t = t_{1/2}$  عند اللحظة  $t_{1/2}$  :  $t = t_{1/2}$  عبيانيا.

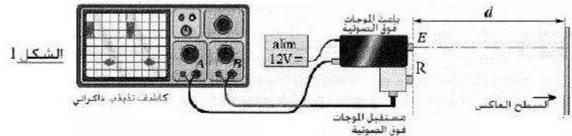
10- اشرح كيف سيتغير زمن نصف التفاعل عند الرفع من درجة الحرارة؟

## موضوع الفيزياء (13 نقط)

## الجزء 1: دراسة موجة فوق صوتية ( 3.50 ن )

1- نمذجة الفحص بالصدى.

ننمذج الفحص بالصدى بالتجربة التالية (الشكل1)،التي تمكن من تحديد المسافة d الفاصلة بين الباعث E للموجات فوق الصوتية و السطح العاكس،أنجزت هذه التجربة في الهواء،حيث تم ضبط الحساسية الأفقية لراسم التذبذب الذاكراتي على القيمة 1 ms/div ،نحصل على الرسم التذبذبي (الشكل2).



1.1- حدد مجال ترددات الموجات الصوتية المسموعة من طرف الإنسان. ثم عرف الموجات فوق الصوتية.

(0.25) - 2 -

(0.75)ن

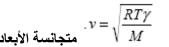
Moutamadris.ma

- أحسب المدة 1 التي تفصل بين بعث و استقبال الموجة فوق صوتية.
  - -1.3 تعطى العلاقة التالية تعبير سرعة انتشار موجة:

$$v = \sqrt{\frac{RT\gamma}{M}}$$

- $\gamma = 1,4$  (بدون وحدة).
- $R = 8.32 kgm^2 mot^{-1} K^{-1} s^{-2}$ 
  - T درجة الحرارة المطلقة.
  - M الكتلة المولية للهواء.

معطيات تساوي كتلة مول واحد من الهواء g و 29 ،ودرجة الحرارة في مكان  $^{0}$ C التجرية



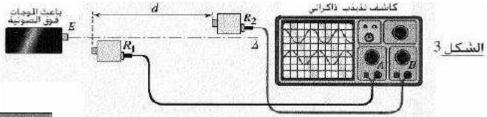
ب- أحسب سرعة انتشار الموجات فوق الصوتية.

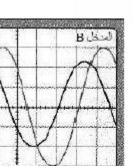
1.4- أستنتج المسافة d الفاصلة بين الباعث و السطح العاكس.

2- قياس طول الموجة:

أ\_ بين أن العلاقة

لقياس طول الموجة للموجات فوق الصوتية و سرعتها،ننجز التجربة الممثلة في (الشكل3) حيث نربط المسقبلين  $\mathbf{R}_2$  و  $\mathbf{R}_2$  براسم تذبذب ذاكراتي ثم ضبط حساسيته الأفقية على القيمة  $\mathbf{R}_2$  .





المدخل ٨

- 2.1- يرسل الباعث E موجات فوق صوتية فنحصل على الرسم التذبذبي (الشكل4).أحسب تردد الموجات فوق الصوتية.
  - عن  $R_1$  وفق المستقيم (  $\Delta$  ) فنلاحظ أن  $R_2$  نبعد عن المستقيم (  $\Delta$  ) فنلاحظ أن المنحنى المحصل عليه في المدخل B يتحرك على المحور ا لأفقى لراسم التذبذب.
    - أـ أعط تفسيرا لذلك.
    - ب- ما هي الدورية التي يتم إبرازها خلال هذه التجربة؟
  - ت- نصل R<sub>2</sub> في موضع حيث نحصل على توافق في الطور بين

المنحنيين، ثم نبعده عن R<sub>1</sub> و نعد عدد المرات التي يتم فيها التوافق في الطور بين المنحنيين.

عندما نبعد R2 بالمسافة D=8.5cm يحدث توافق في الطور 10 مرات.أحسب طول الموجة و سرعة الموجات فوق الصوتية.

الجزء 2: دراسة الموجات على سطح الماء (البحر) (4.50 ن)

تحدث الرياح في أعالى البحار أمواجا تنتشر نحو الشاطئ يهدف هذا التمرين الى دراسة حركة هذه الأمواج.

نعتبر أن الموجات المنتشرة على سطح البحر متوالية و جيبية دورها  $T=7~{
m s}$  و المسافة الفاصلة بين ذروتين متتاليتين هي  $d=70\ m$  . 1 متتاليتين هي  $d=70\ m$  . 1 هل الموجة المدروسة طولية أو مستعرضة? علل جوابك.

- - 2- عرف طول الموجة ؟ثم حدد قيمتها.
    - 3- أحسب v سرعة انتشار الموجة.
- 4- يعطى الشكل 1 مقطعا رأسيا لمظهر سطح الماء عند لحظة t نهمل ظاهرة التبدد، و نعتبر s منبعا للموجة و M جبهتها التي تبعد بالمسافة SM .

4.1- أكتب باعتمادك على الشكل 1 ،تعبير 7 التأخر الزمنى لحركة M بالنسبة ل S بدلالة طول الموجة  $\tau$  ،أحسب قيمة ،  $\lambda$ 





4.2- حدد معللا جوابك منحى حركة M لحظة وصول الموجة إليها.

m SR = 210~m و m R على التوالى على مسافة m SP = 105~m و m SR = 210~m من المنبع m SR .

. S مع حركة كل من النقطتين  ${\bf P}$  و  ${\bf R}$  مع حركة

5.2- قارن حركتي P و R.

(0.50)

(0.50)

(0.50)

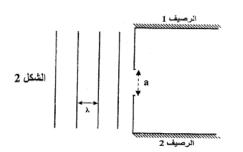
(1.00)

5.3- في لحظة تاريخها t' توجد النقطة S على مسافة m تحت موضع سكونها ،حدد استطالة كل من النقطتين P و R في هذه اللحظة.

a=60~m ،توجد بين a=60~m ،توجد بين رصيفي ميناء (الشكل 2).

أنقل الشكل 2 و مثل عليه الموجات بعد اجتيازها البوابة.

أعط اسم الظاهرة الملاحظة.



### الجزء 3: اللازر في حياتنا ( 5.00 ن )

هل تعلم أنه عندما تشاهد DVD أو تتبحر في الشبكة أو تقطع المعادن الصلبة أو تدمر الخلايا السرطانية فذلك بفضل اختراع اللازر منذ 50 سنة.

نهتم في هذا التمرين بجهاز قارئ CD و جهاز قارئ DVD اللذان اكتسحا عالمنا.

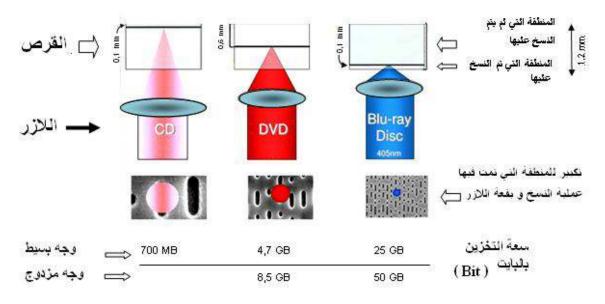
حاليا ظهر جيل جديد من الأجهزة القارئة يتوفر على لازر أزرق (le blu-ray) الإشعاع الأزرق تستخدم هذه التكنولوجيا أشعة لازر زرقاء طول موجتها  $\lambda_{
m B} = 405~{
m nm}$  في الفراغ لقراءة و كتابة المعلومات.

تستخدم أجهزة CD و أجهزة DVD على التوالي أشعة لازر تحت الحمراء و الحمراء.

أقراص (le blu-ray) تشتغل نفس التقنية التي تشتغل بها أقراص CD و DVD .

اللازر المستعمل في جهاز قارئ (le blu-ray) يبعث ضوء طول موجته يختلف عن طول الموجات المستعملة في نظام CD و DVD الشيء الذي يسمح بتخزين معلومات أكثر على قرص من نفس القد (قطر 12 cm). يتم تحديد العرض الأدنى لمنطقة التخزين بظاهرة حيود الموجة الضوئية.

للإشارة يعمل العلماء الفيزيائيون تطوير تكنولوجيا جديدة تمكن من تخزين قدر هائل من المعلومات باستعمال لازر يبعث إشعاع فوق بنفسجي.



الشكل1: مميزات CD و DVD و blu-ray .

 $c = 3.00 \times 10^8 \, \mathrm{m.s^{-1}}$  : المعطيات : سرعة الضوء في الفراغ و الهواء

#### 1- أسئلة حول النص:

1.1- تم ذكر بعض الأشعة الضوئية في النص حدد المرئية و غير المرئية منها.

1.2- عرف الضوء.

. blu-ray للإشعاع المستعمل في تقنية  $\, v \,$  للإشعاع المستعمل في تقنية

1.4- قارن طول موجة الاشعاع المستعمل في تقنية blu-ray مع أطوال الموجات المستعملة في تقنية CD و DVD .

#### 2\_ حيود موجة ضوئية:

. DVD نريد تحديد طول الموجة  $\lambda_{
m D}$  للإشعاع الأحادي اللون المستعمل في جهاز

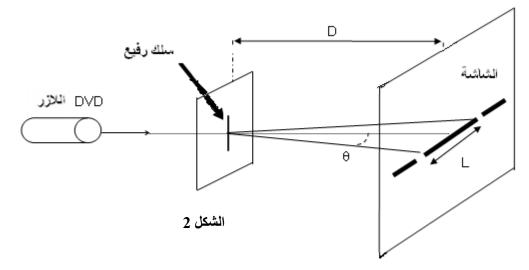
نستعمل لهذا الغرض التركيب التجريبي الممثل في (الشكل2) حيث a قطر السلك و θ الفرق الزاوى.

(0.25)

(0.25)

(0.50)

(0.50)



(0.25)

(0.25)

 $\frac{\lambda_D}{2.1.1}$  تحديد تعبير  $\frac{\lambda_D}{2.1.1}$  على جوابك -2.1.1 (0.25)

(0.50) L و D و كاعرض البقعة المركزية. 0 و D و كاعرض البقعة المركزية.

.2.1.3 أعط العلاقة بين heta و  $\lambda_{\mathrm{D}}$  مع تحديد وحدة كل مقدار.

 $\lambda_{\rm D} = \frac{{\sf L.a}}{2.{\sf D}}$  استنتج العلاقة التالية -2.1.4

 $\Delta_D$  يحديد طول الموجة  $\Delta_D$  للإشعاع المنبعث من لازر جهاز DVD : (1.00ن)

أعطت التجربة الممثلة في الشَّكل 2 بقعة ضوئية عرضها .  $L=4.8~{
m cm}$  . بتعويض لازر DVD بلازر blu-ray و دون تغيير باقى بارامترات التجربة نشاهد على الشاشة بقعة ضوئية عرضها L' = 3,0 cm من خلال هاتين التجربتين المرب قيمة طول الموجة  $\lambda_{
m D}$  للإشعاع الأحادي اللون المستعمل من طرف جهاز قارئ DVD .

3- ظاهرة تبدد الضوء:

يتكون جهاز قارئ CD من وسط شفاف يتكون من مادة متعدد الكربونات يتميز بجودة بصرية معامل انكساره

n = 1,55 بالنسبة للإشعاع الضوئي المستعمل في CD. (0.25)

. n و m c و m v سرعة انتشار الاشعاع في متعدد الكربونات.أعط العلاقة بين المقادير الفيزيائية التالية m v و m c و m c(0.25) 3.2- ما هو المقدار المميز للإشعاع الأحادي اللون و الذي لا يتغير عند انتقال هذا الاشعاع الضوئي من الهواء إلى داخل قرص CD.

3.3- تحديد طول الموجة  $\lambda$  للإشعاع المنبعث من الأزر المستعمل في CD داخل الوسط الشفاف (متعدد الكربونات): (0.50)

 $\lambda_{\rm C} = 780~{
m nm}$  في الفراغ هو CD في الموجة للأزر المستعمل لقراءة المراغ هو 3.3.1

 $\lambda=rac{\lambda_{\mathrm{C}}}{\lambda}$ بين أن تعبير طول الموجة  $\lambda$  يحقق العلاقة التالية:

. 3.3.2 أحسب ل (0.25)

## من إعداد الأستاذ هشام حوسني 2012

ملحوظة:

يراعي حسن تقديم الورقة، وينصح بإعطاء الصيغ الحرفية قبل التطبيق العددي.



الله ولى التوفيق



# انتبه!

# ترجع هذه الوثيقة مع ورقة التحرير بعد ملأ الجدول و انجاز التمثيل المبياني.

له التفاعل	معادا	2 H <sub>2</sub> O <sub>2(aq)</sub>		$O_{2}O_{(l)}$ + $O_{2(g)}$
حالة المجموعة	التقدم(ب mol)		2	
الحالة البدئية	x = 0	$n_0 \left( H_2 O_2 \right)$		$\mathbf{n_0} \ (\mathbf{O_2}) = 0$
خلال التحول	x(t)			
الحالة النهائية	X <sub>max</sub>			

ثانوية ابن ماجة التأهيلية نيابة تارودانت أكاديمية جهة سوس-ماسة درعه

تصحيح الفرض المحروس رقم 1 في مادة الفيزياء و الكيمياء الدورة الأولى

القسم: الثانية بكالوريا شعبة: العلوم التجريبية مسلك: العلوم الفيزيائية الأستاذ: هشام حوسني مدة الانجاز: ساعتان و

## موضوع الكيمياء (7 نقط)

دراسة حركية لتفاعل أكسدة اختزال ُذاتية للماء الأوكسجيني.

الجزء 1: دراسة لتفاعل أكسدة-اختزال ذاتية للماء الأوكسجيني.

التنقيط

(0.25)

(0.25)

(0.25)

(0.25)

(0.25)ن

1- كتابة نصفى معادلتى أكسدة-اختزال المقرونة بكل مزدوجة.

 $H_2O_{2 \, (aq)} + 2 \, e^- + 2 \, H^+_{\, (aq)} \rightleftharpoons 2 \, H_2O_{(l)}$   $H_2O_{2 \, (aq)} \, / \, H_2O_{\, (l)}$  : المزدوجة  $O_{2 \, (g)} + 2 \, e^- + 2 \, H^+_{\, (aq)} \rightleftharpoons H_2O_{2 \, (aq)}$   $O_{2 \, (g)} \, / \, H_2O_{2 \, (aq)}$  : المزدوجة

(ن0.50)

معادلة التفاعل		$2 \text{ H}_2\text{O}_{2(aq)}  \rightleftharpoons$	2 H <sub>2</sub> O <sub>(1)</sub>	+ O <sub>2(g)</sub>		
حالة المجموعة	التقدم	ä.	كميات الماد			
	(mol ♀)					
الحالة البدئية	$\mathbf{x} = 0$	$n_0 (H_2O_2)$		$n_0(O_2) = 0$		
خلال التحول	x (t)	$n_t(H_2O_2) = n_0(H_2O_2) - 2x(t)$		$n(O_2) = x = \frac{V(O_2)}{V_m}$		
الحالة النهائية	X <sub>max</sub>	$n(H_2O_2) = n_0(H_2O_2) - 2x_{max}$		$x_{\text{max}} = \frac{V(O_2)_{\text{max}}}{V_{\text{m}}}$		

الجزء 2: تحديد التركيز البدئي لمحلول الماء الأوكسجيني.

1 - حساب قيمة تركيز الماء الأوكسجيني المنتظرة.

1.1- من خلال التعريف،  $V(O_2) = 10$  لأن لصيقة القارورة مكتوب عليها الماء الأوكسجيني ذو 10 أحجام.

 $\mathbf{n}(\mathbf{O}_2) = \mathbf{x}_{\max} = rac{\mathrm{V}(\mathrm{O}_2)_{\max}}{\mathrm{V}_{\cdots}}$  ، اذا کان التحول کلیا

 $\mathbf{n}(\mathbf{O_2}) = \frac{10}{25} = \frac{2 \times 5}{5 \times 5} = \mathbf{0.40} \text{ mol}$ 

1.3 - من خلال جدول التقدم و باعتبار التحول كليا فان الماء الأوكسجيني هو المتفاعل المحد (الذي يحد التفاعل) أي ستهلك كليا .

 $x_{max} = rac{V(O_2)_{max}}{V_m}$  مع  $H_2O_2]_{th}.V - 2x_{max} = 0$  يعني  $n_0(H_2O_2) - 2x_{max} = 0$  إذن لدينا

$$[\mathbf{H}_{2}\mathbf{O}_{2}]_{th} = \left(\frac{2V(O_{2})_{max}}{V_{m}}\right) / V$$
 يغني  $[\mathbf{H}_{2}\mathbf{O}_{2}]_{th}.V - 2 = 0 \frac{V(O_{2})_{max}}{V_{m}}$  يغني

 $[\mathbf{H}_2\mathbf{O}_2]_{\text{th}} = \left(\frac{2\times10}{25}\right)/1,00 = 0,80 \text{ mol.L}^{-1}$ 

2 - تحديد القيمة الحقيقية لتركيز الماء الأوكسجيني.

-2.1

$$2^{\times}$$
  $MnO_{4^{-}(aq)}^{-} + 5 e^{-} + 8 H^{+}_{(aq)} \rightleftharpoons Mn^{2+}_{(aq)} + 4 H_{2}O_{(l)}$   $MnO_{4^{-}(aq)}^{-} / Mn^{2+}_{(aq)} : 0.50$   $S^{\times}$   $H_{2}O_{2}(aq} \rightleftharpoons O_{2(g)} + 2 e^{-} + 2 H^{+}_{(aq)} : 0.50$ 

$$5~H_2O_2~_{(aq)} + 2~MnO_4~_{(aq)} + 6~H_3O^+_{(aq)} = 5~O_2~_{(g)} + 2~Mn^{2+}_{(aq)} + 14~H_2O~_{(l)}$$
 المعادلة الحصيلة المعادلة الحصيلة المعادلة الحصيلة المعادلة المعاد

2.2- بظهور اللون البنفسجي المميز لأيونات البرمنغنات  $\mathrm{MnO_4}^-$  عند التكافؤ.

: عند التكافؤ يكون الخليط التفاعلي ستوكيومتريا ( المتفاعلين محدين ) أي -2.3  $\frac{n_0\left(H_2O_2\right)}{5} = \frac{n_{\rm eq}\left(MnO_4^-\right)}{2}$ 

$$\frac{n_0 (H_2 O_2)}{5} = \frac{n_{eq} (MnO_4^-)}{2}$$

$$\frac{\left[H_{2}O_{2}\right]_{exp}.V_{0}}{5} = \frac{C_{1}.V_{eq}}{2}$$

$$\left[H_{2}O_{2}\right]_{eq} = \frac{5.C_{1}.V_{eq}}{2.V_{0}}$$
( $\dot{\omega}$ 0.50)

$$[H_2O_2]_{exp} = 7.3 \times 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$$

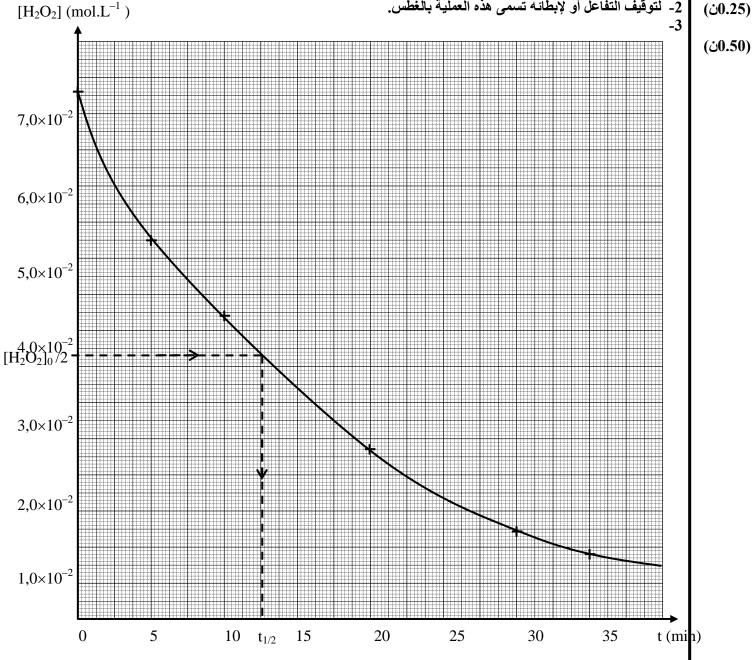
(0.25)ن

(0.50)

$$[H_2O_2]_{eq} = \frac{5 \times 2,0 \times 10^{-1} \times 14,6}{2 \times 10,0} = \frac{10 \times 10^{-1} \times 14,6}{20,0} = \frac{1 \times 10^{-1} \times 14,6}{2} = 7,3 \times 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$$

الجزء 3: الدراسة الحركية لتحول الماء الأوكسجيني. 1- الحفاز هو كل نوع كيميائي يسرع التفاعل لكنه لا يدخل ضمن متفاعلات و لا ضمن نواتج التفاعل. التفاعل البطيء هو كل تفاعل يمكن تتبعه بالعين المجردة أو بأجهزة القياس المتواجدة في المختبر. 2- لتوقيف التفاعل أو لإبطائه تسمى هذه العملية بالغطس. (0.50)

(0.25)





.  $n_0(H_2O_2)$  و  $n_t(H_2O_2)$  بدلالة x(t) -4

 $n_t(H_2O_2) = n_0(H_2O_2) - 2 x(t)$ 

 $x(t) = \frac{n_0(H_2O_2) - n_t(H_2O_2)}{2}$ إذن

> 5- أعط تعبير السرعة الحجمية. (0.25)

(0.25)

(0.25)

(0.50)

(0.25)

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx(t)}{dt}$$

$$\mathbf{v} = -\frac{1}{2} \cdot \frac{d[H_2O_2]}{dt}$$
 : التحقق من أن

$$\mathbf{v} = -\frac{1}{2} \cdot \frac{1}{dt}$$
 ( $\dot{\omega} 0.50$ )

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{d \left( \frac{n_0(H_2O_2) - n_t(H_2O_2)}{2} \right)}{dt} = \frac{1}{2} \cdot \frac{d \left( \left[ H_2O_2 \right]_0 - \left[ H_2O_2 \right] \right)}{dt} \qquad \text{e. } v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx(t)}{dt}$$

الن 
$$[\mathrm{H}_2\mathrm{O}_2]_0$$
 لأن  $\mathrm{v}=-\,rac{1}{2}\,.rac{\mathrm{d}\left[\mathrm{H}_2\mathrm{O}_2
ight]}{\mathrm{dt}}$  النت

7- في بداية التفاعل يكون تركيز الماء الأوكسجيني مرتفعا و بالتالي تكون السرعة الحجمية للتفاعل مرتفعة ( التركيز عامل حركي) ، خلال التفاعل يستهلك الماء الأوكسجيني و بالتالي يتناقص تركيزه الشيء الذي يؤدي الى تناقص السرعة الحجمية للتفاعل.

 $_{\rm X}$  المدة الزمنية اللازمة لوصول التقدم  $_{\rm X}$  لنصف قيمته النهائية .

$$\mathbf{t}_{1/2}$$
ن)  $= \frac{X_{\rm f}}{2}$ 

$$\mathbf{x}(\mathbf{t}_{1/2}) = \frac{\mathbf{x}_{\mathrm{f}}}{2}$$
  $\mathbf{x}(\mathbf{t}_{1/2}) = \frac{\mathbf{X}_{\mathrm{f}}}{2}$   $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  :  $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  3 :  $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  4 :  $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  3 :  $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  4 :  $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  6 :  $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  7 :  $\mathbf{t} = \mathbf{t}_{1/2}$  9 :

$$\mathbf{x}_{\max} = \frac{\mathbf{n}_0(\mathbf{H}_2\mathbf{O}_2)}{2}$$
 اِذَن  $\mathbf{n}_0(\mathbf{H}_2\mathbf{O}_2) - 2 \; \mathbf{x}_{\max} = \mathbf{0}$  لاينا باعتبار التحول كلي

اذن 
$$n_t(H_2O_2) = n_0(H_2O_2) - 2\; x(t)$$
 اذن

$$n_{t1/2}\left(H_{2}O_{2}\right) = n_{0}(H_{2}O_{2}) - 2\ x(t_{1/2}) = n_{0}(H_{2}O_{2}) - 2\ \frac{x_{max}}{2} = n_{0}(H_{2}O_{2}) - \frac{n_{0}(H_{2}O_{2})}{2} = \frac{n_{0}(H_{2}O_{2})}{2}$$

$$[H_2O_2]_{t1/2} = \frac{[H_2O_2]_0}{2}$$
 ومنه

$$[H_2O_2] = \frac{7,30 \times 10^{-2}}{2} = 3,65 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$$

مبیانیا.  $t_{1/2}$ تحدد قيمة

 $t_{1/2} = 12min 30 s$ 

10- درجة الحرارة عامل حركى اذن عند الرفع منها سيتسرع التفاعل و بالتالى يصل التحول الى قيمته النهائية في وقت أقل و منه سينقص قيمة زمن نصف التفاعل.

## موضوع الفيزياء ( 13 نقط )

الجزء 1: دراسة موجة فوق صوتية ( 3.50 ن )

1- نمذجة الفحص بالصدى.

 $N \le 20~{
m KHz}$  :مجال ترددات الموجات الصوتية المسموعة من طرف الإنسان: 20 Hz الموجات فوق الصوتية: هي موجات صوتية ذات ترددات مرتفعة (أكبر من 20kHz)

(0.75)ن

 $\tau \approx 2,33$  ms -1-1.3

 $[v] = \left[\frac{Kg \cdot m^2 s^{-2} \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1} K}{Kg \cdot mol^{-1}}\right]^{1/2} = m \cdot s^{-1}$ 

(0.50)

v = 343 m / s

$$d = \frac{v.\tau}{2} = 0,40m = 40cm \iff v = \frac{2d}{\tau}$$

(0.25)

$$v = \frac{1}{T} = \frac{1}{25.10^{-6}} = 40 \text{KHz}$$
 التردد:

(0.25)ن

-1-2.2

عندما نبعد  $R_1$  عن  $R_1$  تتغير المدة الزمنية اللازمة لقطع المسافة بينهما الشيء الذي يؤدي إلى تحرك المحنى المشاهد على المحور الأفقى لراسم التذبذب.

(0.25)ن

## الدورية المكاتية (أي طول الموجة)

(0.25)

 $\lambda = \frac{D}{10} = \frac{8,5cm}{10} = 0,85cm$  $v = \lambda . v = 0.85 . 10^{-2} m \times 40 . 10^{3} Hz = 340 m/s$ : 9

(0.50)

## الجزء 2: دراسة الموجات على سطح الماء (البحر) (4.50 ن)

الموجة المدروسة مستعرضة، لأن اتجاه انتشار الموجة عمودي على اتجاه حركة نقط وسط الانتشار ( جزيئات ماء البحر ).

(0.25)

 $\lambda = d = 70 \, m$  : المسافة الفاصلة بين ذروتين متثاليتين هي كذلك طول الموجة، أي

(0.50)

 $v = \frac{\lambda}{T} = \frac{70}{7} = 10 \text{ m.s}^{-1}$ حساب γ سرعة انتشار الموجة: نطبق العلاقة: γ.T=٪، ومنه:

> (0.50) -4.1-4

 $\tau = \frac{SM}{v} = \frac{2.\lambda}{v} = \frac{2.\lambda}{10} \implies \tau = \frac{\lambda}{5}$  $\tau = \frac{\lambda}{5} = \frac{70}{5} = 14s$ 

\* تعبير التأخر الزمني 7:

\* حساب قيمة 7:

(0.50)





-4.2 · تحدید منحی حرکه M:

توجد النقطة M على مسافة  $2.\lambda = SM$  من المنبع S ، إذا تهتز M على توافق في الطور مع S ، الذي يتحرك مع النقطة M نحو الأسفل لحظة وصول مقدمة الموجة إلى النقطة M . (انظر الرسم جانبه).

(0.25)

 $\mathbf{R}$  و  $\mathbf{R}$  مع حركة  $\mathbf{S}$  عند النقطتين  $\mathbf{R}$  و  $\mathbf{R}$ 

$$SP/\lambda = 3/2$$
  $\implies$   $SP = 3/2 \times \lambda$ 

إذن النقطتين P و S تهتزان على تعاكس في الطور.

$$SR/\lambda = 3$$
  $\rightarrow$   $SR = 3 \times \lambda$ 

إذن النقطتين R و S تهتزان على توافق في الطور.

5.2- مقارنة حركتي P و R.

$$|SR-SP| / \lambda = 3 / 2 \rightarrow |SR-SP| = 3 / 2 \lambda$$

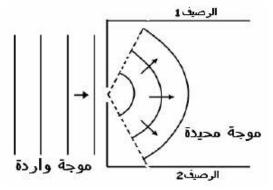
إذن النقطتين R و P تهتزان على تعاكس في الطور.

-5.3

$$y_R = -7 \text{ m}$$
  $y_P = +7 \text{ m}$ 

-6

- \* اسم الظاهرة: حيود الموجة.
- \* تمثيل الموجة المحيدة: تقع ظاهرة الحيود لتحقق الشرط:  $a = 60m < \lambda = 70m$ ، في هذه الحالة تتصرف اليوابة كمنبع وهمى لموجات دائرية.



## الجزء 3: الأزر في حياتنا ( 5.00 ن )

1- أسئلة حول النص :

1.1- الأشعة الضوئية المرئية (الحمراء و الزرقاء) و غير المرئية (تحت الحمراء و فوق البنفسجية).

1.2- الضوء: الضوء موجة كهر مغنطيسية تنتشر في الأوساط المادية و غير المادية.

-1.3

$$u = rac{c}{\lambda_{_{
m B}}}$$
 . ين  $\lambda_{
m B} = rac{c}{
u}$ 

$$v = \frac{3,00 \times 10^8}{405 \times 10^{-9}} = 7,41 \times 10^{14} \text{ Hz} = 741 \text{ THz}$$
 : 2:3

1.4- تم الإشارة في النص إلى أن أجهزة CD و أجهزة DVD تستخدم على التوالي أشعة لازر تحت الحمراء و الحمراء. وبالتالى فأطوال موجاتها أكبر من تلك المستخدمة في أجهزة blu-ray .

2- حيود موجة ضوئية:

- <u>: λ<sub>D</sub> تحدید تعبیر -2.1</u>
- - 2.1.2- العلاقة بين  $\theta$  و D و  $\Delta$  عرض البقعة المركزية:

$$\tan \theta \approx \theta = \frac{\frac{L}{2}}{D} = \frac{L}{2.D}$$

دار:  $\lambda_D$  و مقدار: عدید العلاقة بین  $\theta$  و  $\lambda_D$  مع تحدید وحدة کل مقدار:



. ( m ) مع 
$$\lambda_D$$
 و rad ) و  $\theta$  بالراديان (  $\alpha$  ) و  $\theta$  بالمتر  $\theta$ 

$$\lambda_{\rm D} = rac{{
m L.a}}{2.{
m D}}$$
 استنتاج العلاقة التالية -2.1.4

$$\lambda_{D}=rac{L.a}{2.D}$$
 ين  $=rac{\lambda_{D}}{a}$   $\theta=rac{L}{2.D}$   $\frac{\lambda_{D}}{a}$   $\frac{\lambda_{D}}{a}$   $\frac{\lambda_{D}}{a}$  تحدید طول الموجة  $\frac{\lambda_{D}}{a}$  للإشعاع المنبعث من لازر جهاز  $\frac{\lambda_{D}}{a}$ 

$$\lambda_{\rm D} = \frac{L}{L'}.\lambda_{\rm B}$$
 و بالتالي  $\lambda_{\rm B} = \frac{\frac{L.a}{2.D}}{\frac{L'.a}{2.D}} = \frac{L}{L'}$  و بالتالي  $\lambda_{\rm B} = \frac{L'.a}{2.D}$ 

$$\lambda_{\rm D} > \lambda_{\rm B}$$
 اِذَن = 648 nm = 6,5×10<sup>2</sup>  $\lambda_{\rm D} = \frac{4,8}{3,0} \times 405$  nm

## 3- ظاهرة تبدد الضوء:

-3.1

(0.25)ن

(1.00ن)

(0.50)

$$n = \frac{c}{v} \qquad (0.25)$$

التردد v هو المقدار الذي لا يتغير خلال الانتقال من الهواء إلى داخل CD. (0.25) -3.3

-3.3.1

$$\lambda=rac{rac{c}{n}}{
u}=rac{c}{n.
u}$$
 اذن  $v=rac{c}{n}$  و  $\lambda=rac{v}{
u}$  اذن  $\lambda_{C}=rac{c}{c}$ 

: λ حساب -3.3.2

$$\lambda = \frac{780}{1.55} = 503 \text{ nm}$$
 ( $0.25$ )

من إعداد الأستاذ هشام حوسني 2012