

تمرين رقم: 1

نثبت الطرف S لحبل من بهزار . المنبع يبدأ في الاهتزاز عند $t = 0$.

يمثل المنحنيين(a) و (b) أسلفه مظهر الحبل في اللحظتين t_a و t_b حيث $t_b - t_a = 0,1\text{s}$.

1- حدد معللاً جوابك طبيعة الموجة؟

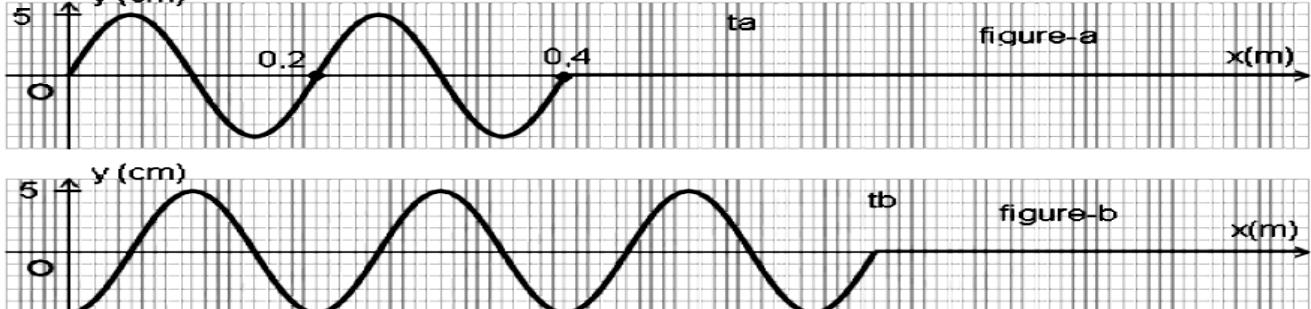
2- اعتماداً على المبيان حدد :

2.1- طول الموجة؟ سرعة انتشار الموجة؟ تردد الاهتزازات؟

2.2- حدد التاريختين t_a و t_b ؟

3- لتكن M نقطة من الحبل تبعد عن المنبع بمسافة $d = 0,3\text{m}$.

مثل استطالتي M و S في نفس المعلم؟ حدد عدد النقاط التي تهتز على تعاسف في الطور مع المنبع بين $t = 0,26\text{s}$ و $t = 0,26\text{s}$ ؟



تمرين رقم: 2

نجعل ضوءاً أحادي اللون طول موجته λ منبعثاً من جهاز الليزر يرد عمودياً تباعاً على أسلاك رفيعة رأسية قطرها معلومة. نرمز لقطر السلك بالحرف d ، يمثل الشكل 1 ما يشاهد على الشاشة.

1- ما اسم الظاهرة المشاهدة؟ أعط العلاقة بين d و θ و λ ؟

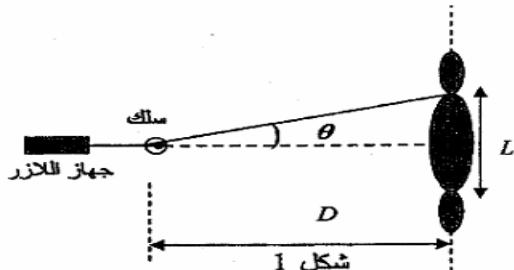
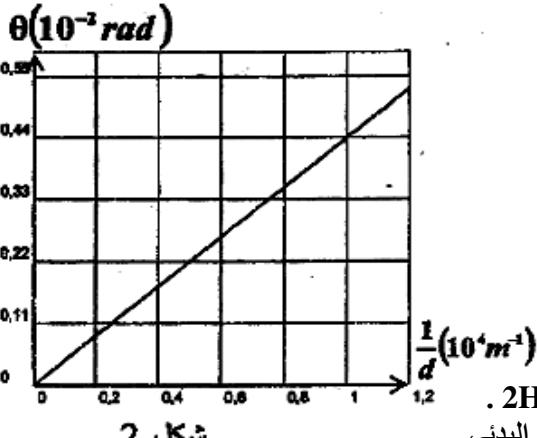
2- اعتماداً على الشكل 1، حدد العلاقة بين D و d و λ ؟ $\tan \theta \approx \theta$.

3- يمثل المنحنى (الشكل 2) تغيرات الفرق الزاوي بدالة قطر السلك.

3.3- كيف تفسر الطبيعة الموجية للضوء؟ 2.3- استنتج تردد الموجة؟

4- نضيء سلكاً رفيعاً بالضوء الأبيض حيث يكون طول الموجة $\lambda \leq 800\text{nm}$.

4.4- عين طول الموجة الموافق لأقصى عرض البقعة المركزية؟ 2.4- يكون لون وسط البقعة المركزية؟



الكيمياء:

ندرس تفكك الماء الأوكسيجيني H_2O_2 ، عند درجة الحرارة $\theta = 12^\circ\text{C}$ ثابتة بوجود حفاز مناسب. نندمج التحول الكيميائي

الحاصل بتفاعل كيميائي معادلته : $2\text{H}_2\text{O}_{(aq)} \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{O}_{(g)}$.

نأخذ حجماً $V_S = 500\text{mL}$ من الماء الأوكسيجيني عند $t = 0$ تركيز المولي البديئي

$C_0 = 8.10^{-2} \text{ mol/l}$ ، نقيس حجم الغاز المنتصاعد تحت ضغط ثابت ونسجل النتائج المحصل عليها في الجدول التالي:

(نعتبر أن حجم المحلول يبقى ثابتاً خلال التحول وأن الحجم المولي لغاز في شروط التجربة هو $V_m = 24L/\text{mol}$)

$t(\text{min})$	0	4	8	12	16	20	24	28	32	36	40
$V(\text{O}_2)\text{ml}$	0	60	114	162	204	234	253	276	288	294	300
$[\text{H}_2\text{O}_2](\text{mol/l})$											

1- أنشئ الجدول الوصفي للتحول؟

2- أكتب تعبير التركيز المولي $[\text{H}_2\text{O}_2]$ للماء الأوكسيجيني خلال التحول بدالة C_0 و V_S و $V(\text{O}_2)$ حجم الغاز؟

3- أتمم الجدول السابق؟ أرسم المنحنى $f(t) = [\text{H}_2\text{O}_2]$ باستعمال سلم مناسب؟

4- أعط تعبير السرعة الحجمية للتفاعل الحالى؟

5- أحسب قيمة السرعة الحجمية خلال اللحظتين $t = 16\text{min}$ و $t' = 24\text{min}$ ؟ كيف تتغير السرعة؟

6- عين زمن نصف التفاعل باعتبار $x_f = x_{max}$ ؟

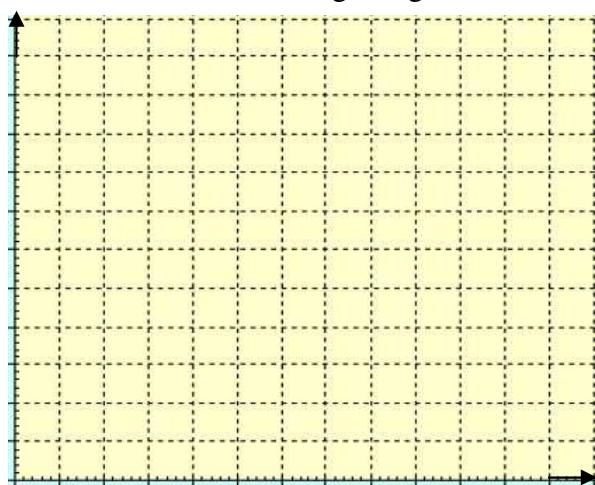
7- إذا أجريت التجربة السابقة تحت درجة حرارية $C = 30^\circ\text{C}$ ، أرسم كيافياً شكل المنحنى $f(t) = [\text{H}_2\text{O}_2]$ مع التعلييل؟

لدراسة أكسدة Mg بمحلول حمض الكلوريدريك (H_3O^+ ; Cl^-) ندخل في حوجلة حجما $V_0 = 10\text{ml}$ من المحلول الحمضي تركيزه $C = 8\text{mol/L}$. وشريطان من المغنيزيوم طوله $L = 5.1\text{cm}$.

نغلق الحوجلة ونصلها بمانومتر الكتروني عند أصل التواريخ حيث يشير الجهاز إلى ضغط $P = P_{\text{atm}} = 1.1 \times 10^5 \text{Pa}$. للحفاظ على درجة حرارة الخليط الفاعلي ثابتة ندخل الحوجلة في حوض زجاجي كبير يحتوى على ماء درجة حرارته $T = 293^\circ\text{K}$. يعطى الجدول التالي قيم الضغط داخل الحوجلة بدلالة الزمن :

$t(s)$	0	10	20	30	40	50	60	70	80
$P(10^5 \text{Pa})$	1.1	1.13	1.24	1.34	1.41	1.48	1.54	1.6	1.65
$x(10^{-4} \text{mol})$									

المزدوجتان مختزل / مؤكسد المتفاعلاتان هما H_3O^+/H_2 و Mg^{2+}/Mg .



1- أكتب معادلة التفاعل وأحسب كمية المادة البدئية للمتفاعلين.

2- أنشئ الجدول الوصفي للتفاعل وحدد قيمة التقدم الأقصى x_{max} .

3- أوجد العلاقة بين التقدم x و P و V و T و P_{atm} (نعتبر أن الغاز كاملا).

4- أحسب التقدم X عند التواريخ المسجلة بالجدول.

5- خط المبيان $(x = f(t))$ بسلم مناسب في الوثيقة جانبه؟

6- حدد $t_{1/2}$ مبيانيا ثم استنتاج $P_{1/2}$.

7- أحسب P_{max} هل يمكن اعتبار 80s هو تاريخ نهاية التفاعل؟ علل جوابك.

المعطيات الكتلة الطولية لشريطان Mg : $\mu = 1\text{g/m}$; $M(Mg) = 24.3\text{g/mol}$; $R = 8.31\text{SI}$; $V = 100\text{ml}$

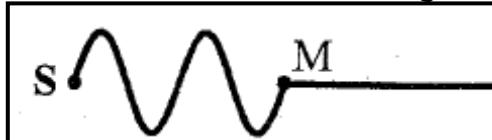
نعتبر موشوراً مقطعاً متساوياً مثلثاً متساوياً الأضلاع، يتكون من زجاج معامل انكساره $n = 1.75$ يتعلّق بطول الموجة λ . نعطي $n_{\text{air}} = 1$:

$$1- \text{في حالة الانحراف الدنوی } (i' = i \text{ و } r' = r) \text{ بين أن } \sin\left(\frac{D_m + A}{2}\right) = n \cdot \sin\left(\frac{A}{2}\right) \text{؟}$$

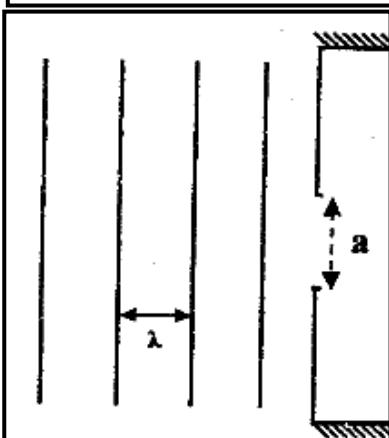
2- حدد قيمة الزاوية الحدية للانكسار على الوجه الثاني للموشور ثم أعط الشرط الذي تتحققه r' لحدوث انكسار الشعاع على هذا الوجه؟

3- يتحقق الموشور حزمة ضوئية للضوء الأبيض بزاوية $56^\circ = i$. هل يتحقق شرط الانكسار على الوجه الثاني للموشور؟

تحت الرياح في أعلى البحار أمواجاً تنتشر طول الشاطئ. نعتبر أن الموجات المنتشرة على سطح البحر متواالية جببية دورة $T = 7\text{s}$.



شكل 1



شكل 2

1- هل الموجة المدرورة طولية أم مستعرضة؟

2- أحسب سرعة انتشار الموجة علماً أن المسافة بين ذروتين متاليتين $d = 70\text{m}$ ؟

3- يمثل الشكل 1 مظهر سطح الماء عند لحظة t .

3.1- أحسب التأخير الزمني لحركة النقطة M ؟

3.2- حدد منحى حركة M لحظة وصول الموجة إليها؟

4- تصل الأمواج إلى بوابة عرضها $a = 60\text{m}$. (شكل 2)

أعط اسم الظاهرة الملاحظة ومثل شكل الموجات بعد اجتيازها البوابة؟

نواة الكوبالط $^{60}_{27}\text{Co}$ إشعاعية النشاط الإشعاعي β^- .

1- أكتب معادلة التفاعل النووي لتقوّت نواة الكوبالط وفسّر ميكانيزم هذا النشاط؟

النواة المتولدة هي Ni .

2- أحسب الطاقة الناتجة عن تقوّت نواة الكوبالط؟ استنتاج الطاقة المحرّرة

خلال تقوّت 1g من الكوبالط؟

3- أحسب طاقة الرابط لنوية نواة الكوبالط؟

$m_n = 1,008665\text{u}$ و $m_p = 1,007276\text{u}$

4- أظهرت الدراسة أنه عند لحظة t تكون النسبة

$$\frac{N(Co)}{N_0(Co)} = r = 0.4$$

أ- أوجد تعبير اللحظة t بدلالة r و $t_{1/2}$ ؟ أحسب قيمة t ؟

ب- استنتاج قيمة ثابتة الزمن التي توافق تقوّت 63% من النوى المشعة للكوبالط؟

نعطي: $m(Co) = 59.919\text{u}$; $m(Ni) = 59.91544\text{u}$; $N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$; $1\text{u} = 931.5\text{MeV/c}^2$

عمر النصف للكوبالط : $m(e) = 5.55 \times 10^{-5}\text{u}$ و $t_{1/2} = 120\text{days}$