

علوم الحياة والارض 1

السنة الدراسية 2014-2015

تصحيح الفرض رقم 1

الفيزياء (12 نقطة) :

تمرين 1:

1- دور القطن هو امتصاص الموجة الواردة لتفادي انعكاسها عند طرف الحبل .

2- تعين طول الموجة λ وسرعة الانتشار v : مبيانيا نجد :

$$v = \lambda \cdot N \quad \text{لدينا :}$$

$$v = 4 \cdot 10^{-2} \times 100 = 4 m.s^{-1} \quad \text{ت.ع :}$$

2- حساب اللحظة t_1 :

$$t_1 = \frac{d}{v} \quad \text{أي: } v = \frac{d}{\Delta t} \quad \text{لدينا :}$$

$$t_1 = \frac{2\lambda}{v} \quad \text{ومنه: } d = 2\lambda \quad \text{مبيانيا نجد :}$$

$$t_1 = \frac{2 \times 4 \cdot 10^{-2}}{4} = 2 \cdot 10^{-2} s \quad \text{ت.ع :}$$

3- مقارنة حركة النقطتين M و S :

$$SM = \frac{9}{2} \lambda \quad \text{أي: } \frac{SM}{\lambda} = \frac{18}{4} = \frac{9}{2} \quad \text{لدينا:}$$

النقطتان S و M تهتزان على تعاكس في الطور .

-4

4-1- القيمة القصوى لتردد الوماض لمشاهدة التوقف الظاهري للحبل :

$$\text{لدينا: } k \in \mathbb{N}^* \quad N = k \cdot N_s$$

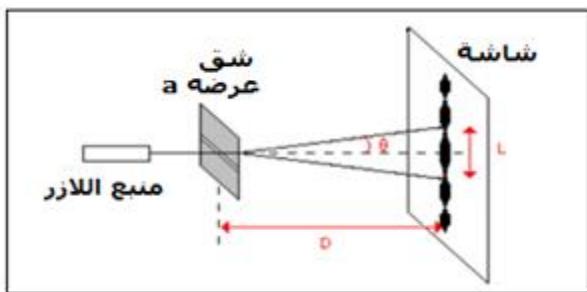
$$N_{s \max} = \frac{N}{1} = 100 \text{ Hz}$$

4-2- عندما نضبط التردد على القيمة $N_s = 101 \text{ Hz}$ (أكبر بقليل من تردد الموجة) (نشاهد حركة ظاهرية بطيئة للموجة المتوازية في المنحى المعاكس .ليكن d المسافة التي تقطعها الموجة بين ومضتين متاليتين أي خلال

$$d = v \cdot T_s = \frac{v}{N_s} \quad \text{حيث :}$$

$$d = \frac{4}{101} = 3,96 \cdot 10^{-2} m = 3,96 cm \quad \text{ت.ع :}$$

تمرين 2 :



1-الظاهرة التي يبرزها الشكل هي ظاهرة حيود الموجة الضوئية وهي توضح الطبيعة الموجية للضوء.

2-العلاقة بين L و D و θ :
من خلال الشكل العلاقة المثلثية تكتب :

$$\tan = \frac{\frac{L}{2}}{D} = \frac{L}{2D}$$

بما أن θ صغيرة نكتب : $\tan \theta \approx \theta$

$$\theta = \frac{L}{2D} \quad \text{ومنه :}$$

3-العلاقة بين θ و a و λ :

$$\theta = \frac{\lambda}{a}$$

4-حساب المعامل الموجي للمنحنى $\theta = f(t)$
المنحنى خطى معادله تكتب : $\theta = k \cdot \frac{1}{a}$ حيث k المعامل الموجي .

$$k = \frac{\Delta \theta}{\Delta \frac{1}{a}} = \frac{(2,5 - 1,25) \times 10^{-2} \text{ rad}}{(4 - 2) \times 10^4 \text{ m}^{-1}} = 6,25 \cdot 10^{-7} \text{ m}$$

استنتاج طول الموجة λ
حسب تعبير الانحراف الزاوي θ :

$$\begin{cases} \theta = \lambda \cdot \frac{1}{a} \\ \theta = k \cdot \frac{1}{a} \end{cases} \Rightarrow \lambda = k = 625 \cdot 10^{-9} \text{ m} = 625 \text{ nm}$$

4- حساب عرض الشق a :

$$\left[\begin{array}{l} \theta = \frac{\lambda}{a} \\ \theta = \frac{L}{2D} \end{array} \right] \Rightarrow \frac{\lambda}{a} = \frac{L}{2D} \Rightarrow a \cdot L = 2\lambda \cdot D \Rightarrow a = \frac{2\lambda \cdot D}{L}$$

$$a = \frac{2 \times 6,25 \cdot 10^{-7} \times 1,6}{9 \cdot 10^{-2}} = 2,22 \cdot 10^{-5} \text{ m} \quad \text{ت.ع:}$$

5-عند استبدال الضوء الأبيض بالضوء الأحادي اللون نشاهد على الشاشة بقع ضوئية حيث البقعة المركزية وسطها أبيض لترافق جميع الأضواء الأحادية اللون .

الكيمياء (7 نقط) :

1- تحديد المزدوجتين المتفاعلاتين وكتابة نصف معادلة كل مزدوجة :

$$2I_{(aq)}^- \rightleftharpoons I_{2(aq)} + 2e^- \quad I_2/I^-$$


2- حساب كميتي مادة المتفاعلات البدئية :

$$n_i(I^-) = c_1 \cdot V_1 = 0,10 \times 20 \cdot 10^{-3} = 2 \cdot 10^{-3} mol = 2 mmol$$

$$n_i(H_2O_2) = c_2 \cdot V_2 = 0,10 \times 20 \cdot 10^{-3} = 2 \cdot 10^{-3} mol = 2 mmol$$

3- ملأ الجدول الوصفي :

$2I_{(aq)}^- + H_2O_{2(aq)} + 2H_{(aq)}^+ \rightarrow I_{2(aq)} + 2H_2O_{(l)}$					المعادلة الكيميائية	
كميات المادة ب (mmol)					التقدم	حالة المجموعة
$c_1 \cdot V_1$	$c_2 \cdot V_2$	بوفرة	0	بوفرة	0	الحالة البدئية
$c_1 \cdot V_1 - 2x$	$c_2 \cdot V_2 - x$	بوفرة	x	بوفرة	x	الحالة الوسيطية
$c_1 \cdot V_1 - 2x_{max}$	$c_2 \cdot V_2 - x_{max}$	بوفرة	x_{max}	بوفرة	x_{max}	الحالة النهائية

4- تحديد المتفاعل المحد والتقدم الاقصى : x_{max}
 ليكن I^- متفاعل محد نكتب : $c_1 \cdot V_1 - 2x_{max} = 0$ أي : $c_1 \cdot V_1 = 2x_{max}$
 ليكن H_2O_2 متفاعل محد نكتب : $c_2 \cdot V_2 - x_{max} = 0$ أي : $c_2 \cdot V_2 = x_{max}$
 بما أن : $x_{max} > x_{max}$

فإن المتفاعل المحد هو I^- والتقدم الاقصى هو $x_{max} = 1 mmol = 1 \cdot 10^{-3} mol$

5- حساب $[I_2]_f$ تركيز ثنائي اليود عند نهاية التفاعل :

حسب الجدول الوصفي كمية مادة I_2 عند نهاية التفاعل هي :

$$[I_2]_f = \frac{x_{max}}{V_1 + V_2} \quad \text{ومنه :}$$

$$[I_2]_f = \frac{1}{(20+20) \times 10^{-3}} = 25 mmol \cdot L^{-1} = 2,5 \cdot 10^{-2} mol \cdot L^{-1} \quad \text{ت.ع :}$$

6-تعريف السرعة الحجمية:

السرعة الحجمية هي خارج قسمة مشتقه التقدم بالنسبة للزمن على الحجم الكلي للخلط .
نكتب : $v = \frac{1}{V_S} \cdot \frac{dx}{dt}$

تناقص السرعة الحجمية تدريجيا خلال التفاعل الى أن تنعدم عند نهاية التفاعل وذلك راجع لتناقص تركيز المتفاعلات .

7-تعريف زمن نصف التفاعل :

زمن نصف التفاعل هو المدة الزمنية التي عند تمامها يصل تقدم التفاعل الى نصف قيمته النهاية .

$$x(t_{1/2}) = \frac{x_{max}}{2} = \frac{1}{2} = 0,5 \text{ mmol} \quad : t_{1/2}$$

مبيانيا نجد (أنظر المبيان أسفله) : $t_{1/2} \approx 6,5 \text{ min}$

