

تصحيح الفرض المحروس رقم 1

الفيزياء :

تمرين 1:

1- تحديد طول الموجة :
 اعتمادا على الشكل نجد : $\lambda = 4 \times 0,25 \text{ m} = 1 \text{ m}$

2- تحديد سرعة النتشار v والتردد N :

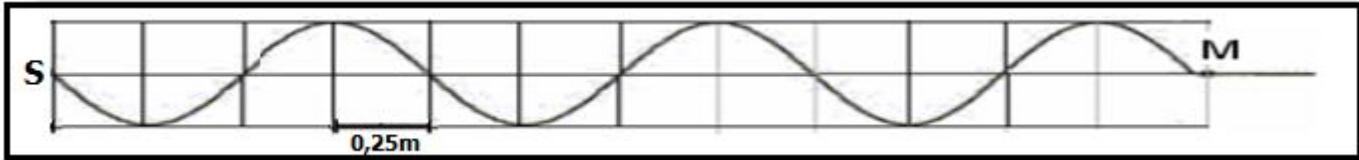
$$v = \frac{d}{t} = \frac{2,5\lambda}{t}$$

$$\text{ت.ع: } v = \frac{2,5 \times 1}{20 \times 10^{-3}} = 125 \text{ m.s}^{-1}$$

$$\text{لدينا: } N = \frac{v}{\lambda} = \frac{125}{1} = 125 \text{ Hz} \quad \text{ومنه } v = \lambda \cdot N$$

3- تمثيل مظاهر الحبل عند اللحظة $t = 24 \text{ ms}$
 نحسب المسافة التي قطعتها الموجة خلال المدة $\Delta t = t$
 $d = v \cdot t = 125 \times 24 \cdot 10^{-3} = 3$

أي : $d = 3\lambda$



4- للحصول على التوقف الظاهري يجب أن تتحقق العلاقة التالية :
 $N = k \cdot N_e$ تكون N_e قصوية عندما يكون $k = 1$ أي :

5- عندما نضبط التردد على القيمة $N_e = 126 \text{ Hz}$ (أكبر بقليل من تردد الموجة) نشاهد حركة ظاهيرية بطيئة للموجة المتوازية في المنحى المعاكس .

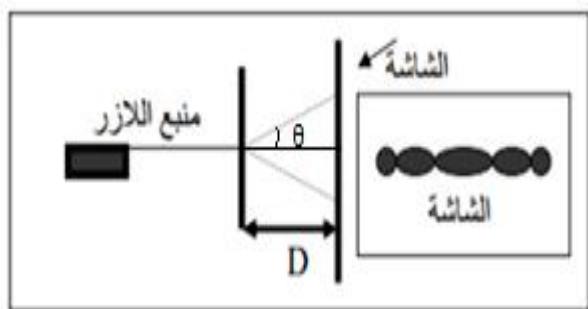
ليكن d المسافة التي قطعتها الموجة بين ومضتين متتاليتين أي خلال $T_s = \frac{1}{N_e}$ حيث $d = v \cdot T_s = \frac{v}{N_e}$
 ت.ع: $d = \frac{125}{126} = 0,992 \text{ m}$

السرعة الظاهرية تكتب : $v_a = d_a \cdot N_e$ مع $d_a = d - d_s$ المسافة الظاهرية وتساوي :
 $v_a = (\lambda - d)N_e$
 ت.ع:

$$v_a = (1 - 0,992) \times 126 = 1 \text{ m.s}^{-1}$$

$$\Rightarrow v_a = 1 \text{ m.s}^{-1}$$

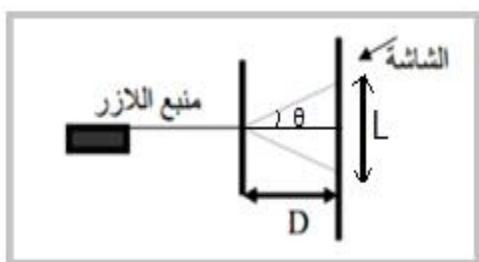
تمرين 2 :



1-اسم الظاهرة حيود موجة ضوئية بواسطة شق .
شرط حدوث الحيود هو : $a < 100\lambda$

2-تعريف الفرق الزاوي θ :
هو الزاوية التي من خلالها نرى نصف البقعة المركزية انطلاقا من الشق .
تمثيل الزاوية θ على الشكل جانب .

3-العلاقة بين λ و a و θ هي :



4-أيجاد العلاقة بين L عرض البقعة المركزية و λ و D و a : حسب الشكل لدينا :

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

بما ان θ صغيرة جدا فإن $\theta \approx \frac{L}{2D}$
ومنه :

$$\begin{cases} \theta = \frac{\lambda}{a} \\ \theta = \frac{L}{2D} \end{cases} \Rightarrow \frac{L}{2D} = \frac{\lambda}{a} \Rightarrow L = \frac{2\lambda \cdot D}{a}$$

5-بما أن المنحنى $f(t) = \theta$ عبارة عن دالة خطية معادلتها تكتب :

$$\theta = k \cdot \frac{1}{a}$$

المعامل الموجي يكتب : $k = \frac{\Delta\theta}{\Delta\frac{1}{a}} = \frac{0,6 \cdot 10^{-2}}{1 \cdot 10^4} = 6 \cdot 10^{-7} m$

لدينا :

$$\lambda = k = 6 \cdot 10^{-7} m = 600 nm \quad \text{أي: } \theta = \frac{\lambda}{a} = \lambda \cdot \frac{1}{a}$$

6-تحديد الشكل الذي يوافق كل شق :

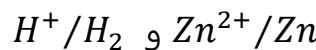
$$L = \frac{2\lambda \cdot D}{a}$$

حسب تعبير عرض الشق :

حسب العلاقة عندما يكون عرض الشق a صغيرا يكون عرض البقعة المركزية كبيرا .
الشكل A يوافق للشق ذو العرض a_1 والشكل B يوافق الشق ذو العرض a_2 .

الكيمياء :

1-تحديد المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل :



المتفاعل الذي تأكسد هو Zn و الذي اخترق هو H^+ .

2-الطرق التي تمكن من تتبع التطور الزمني لهذا التفاعل :

| التحليل | تقنية التتبع |
|--|---|
| الوسط التفاعلي يحتوي على ايونات H^+ و Zn^{2+} التحول الكيميائي ينتج غاز المحلول يحتوي على أيون H^+ تفاعل المعايرة الذي يحدث بين H^+ و H_2O^- انتقائي سريع وكلبي | قياس المواصلة قياس الحجم أو الضغط قياس pH للمحلول المعايرة |

3-حساب كمية المادة البدئية للمتفاعلات :

$$n_1 = n_0(Zn) = \frac{m}{M(Zn)} = \frac{1,3}{65} = 2.10^{-2} \text{ mol}$$

$$n_2 = n_0(H^+) = C \cdot V = 0,50 \times 40.10^{-3} = 2.10^{-2} \text{ mol}$$

الجدول الوصفي :

| معادلة التفاعل | | $Zn_{(s)} + 2H^+_{(aq)} \rightarrow Zn^{2+}_{(aq)} + H_2(g)$ | | | | |
|----------------|-----------|--|------------------|-----------|-----------|--|
| حالة المجموعة | التقدم | كميات المادة ب (mol) | | | | |
| البدئية | 0 | n_1 | n_2 | 0 | 0 | |
| الوسطيّة | x | $n_1 - x$ | $n_2 - 2x$ | x | x | |
| النهائية | x_{max} | $n_1 - x_{max}$ | $n_2 - 2x_{max}$ | x_{max} | x_{max} | |

4-المتفاعل المحد والتقدم الاقصى :

$x_{max1} = n_1 = 210^{-2} \text{ mol}$ أي: $n_1 - x_{max1} = 0$ متفاعل محد نكتب: Zn

$x_{max2} = \frac{n_2}{2} = 10^{-2} \text{ mol}$ اي: $n_2 - 2x_{max2} = 0$ متفاعل محد نكتب: H^+

نستنتج أن المتفاعل المحد هو H^+ و التقدم الاقصى هو: $x_{max} = 10^{-2} \text{ mol}$

5- تركيب المجموعة عند اللحظة $t = 4000$ s :

حسب المبيان $x = f(t)$ عند اللحظة $t = 400$ s لدينا :
حسب الجدول الوصفي :

$$n(Zn) = n_1 - x = 210^{-2} - 6,2 \cdot 10^{-3} = 1,38 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$n(H^+) = n_2 - 2x_{max} = 2 \cdot 10^{-2} - 2 \times 6,2 \cdot 10^{-3} = 7,6 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

$$n(Zn^{2+}) = n(H_2) = x = 6,2 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

1- تعرف السرعة الحجمية بالعلاقة :

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

مع : V حجم محلول

و $\frac{dx}{dt}$ مشتقة التقدم بالنسبة للزمن

حساب السرعة الحجمية عند كل من اللحظتين $t = 0$ و $t = 400$ s :

لدينا :

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{\Delta x}{\Delta t} \Big|_{t=0} = \frac{1}{40 \cdot 10^{-3}} \times \frac{5}{120} = 1,04 \text{ mmol} \cdot L^{-1} \cdot s^{-1}$$

$$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{\Delta x}{\Delta t} \Big|_{t=400} = \frac{1}{40 \cdot 10^{-3}} \times \left(\frac{6,2 - 5}{400 - 240} \right) = 0,19 \text{ mmol} \cdot L^{-1} \cdot s^{-1}$$

2- تتناقص السرعة الحجمية أثناء تطور التحول الكيميائي لأن تراكيز المتفاعلات تتناقص تدريجيا خلال التحول .