

الفيزياء-1-(8نقط)

نحدث موجة مستقيمة في حوض للموجات بواسطة هزاز تردده $v = 24\text{Hz}$. يوجد في حيز من الحوض صفيحة شفافة بحيث تصبح الموجة المحدثة تنتشر على سطح طبقة مائية عمقها $e_1 = 3\text{mm}$ في البداية ثم بعد ذلك على سطح طبقة مائية عمقها $e_2 = 1\text{mm}$. نمثل على الشكل-1- خطوط ذرى الموجات عند لحظة معينة.

2.5 ن1- أعط تعريف كل من الموجة المستعرضة والموجة الطولية. ما صنف الموجة التي تنتشر على سطح الماء؟

2.5 ن2- ماذا نسمي المسافة الفاصلة بين ذروتين متتاليتين؟ أعط تعريفها. عين قيمتها الموافقة لكل من العميقين السابقين.

1.5 ن3- استنتج سرعة انتشار الموجة في كل حالة. ما تأثير عمق الطبقة المائية على هذه السرعة؟

1.5 ن4- نزيل الصفيحة بحيث يصبح عمق الطبقة المائية، هو نفسه في كل الحوض. نغير تردد الهزاز و نقيس طول الموجة λ للموجة الناتجة في كل حالة. نحصل على النتائج التالية:

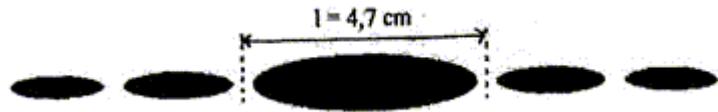
احسب سرعة انتشار الموجة في كل حالة. كيف تتغير هذه السرعة بدلالة التردد؟ ما اسم هذه الظاهرة؟

$v(\text{Hz})$	12	24	48	96
$\lambda (\text{m})$	0,018	0,0097	0,0059	0,0036

الفيزياء-2-(6نقط)

نقبل أن الظاهرة المدروسة في جزأي هذا التمرين تميز الموجات، وتحقق نفس العلاقات أيا كانت طبيعة الموجة.

1) **الموجة الضوئية:** بواسطة حزمة ضوئية من الليزر نضيء شقا عرضه $a = 0.08\text{mm}$. نشاهد على شاشة وضعت على مسافة $D = 3\text{m}$ من مستوى الشق، الأشكال الممثلة على الوثيقة أسفله.



1.5 ن1-1 أرسم تبيانة التركيب التجريبي المستعمل. أذكر اسم الظاهرة المشاهدة.

1.5 ن2-1 أعط تعريف الفرق الزاوي θ ، و أحسب طول الموجة λ للضوء المستعمل.

2) **الموجة على سطح الماء:** ينتج هيجان البحر هبوب رياح قوية في عرض المحيط. تحدث رياح ذات سرعة 65km.h^{-1} موجات علوها 1m . عند انتشارها على سطح الماء، تفصل موجتين متتاليتين مسافة 230m ، وتقطع كل موجة هذه المسافة خلال مدة زمنية 12s .

0.5 ن1-2 أحسب سرعة انتشار هذه الموجات على سطح ماء البحر.

2 ن2-2 ترد هذه الموجات على مدخل، عرضه $a = 200\text{m}$ ، يوجد بالحاجز الذي يفصل مرفأ الميناء عن البحر. بعيدا خلف هذا الحاجز يرسو قارب صغير كما هو مبين على الشكل-2-

0.5 ن3-2 أرسم على وثيقة الشكل-2- مظهر سطح الماء خلف الحاجز. حدد معلا جوابك، ما إذا كان هذا القارب في منأى عن تأثير الموجات المحدثة عي المرفأ، أم لا؟

الكيمياء (6نقط)

نصب في حوجلة 10ml من محلول حمض الكلوريدريك (H_3O^+, Cl^-) تركيزه $C = 1\text{mol.l}^{-1}$ و 20ml من

الماء. نسقط في المحلول الحمضي شريطا من المغنيزيوم Mg كتلته $m = 0.03\text{g}$ ، مباشرة بعد ذلك نشغل الميقت. ندون في الجدول أسفله حجوم غاز ثنائي الهيدروجين H_2 الناتج في لحظات زمنية مختلفة.

$t(\text{min})$	0	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17
$V (\text{mL})$	0	2,9	5,5	8,2	10,9	13	15,9	18,5	21,5	24,6	26,8	28,5	29,5	30,1	31	31,6	31,6
$x(\text{mmol})$																	

0.75 ن1- أكتب معادلة التفاعل الذي حدث بين المغنيزيوم Mg وأيونات الأكسونيوم H_3O^+ . هل التفاعل بطيء أم

سريع؟ علل جوابك.

1 ن2- أنشء جدول التطور لهذا التفاعل.

3- بين أن التقدم x للتفاعل في كل لحظة يحقق العلاقة: $x = \frac{pV}{RT}$ ، وأتمم الجدول السابق.

ن1

نعطي: $R=8.32(\text{SI})$ و $T=293\text{K}$ و $p=101300\text{Pa}$.

ن1.5

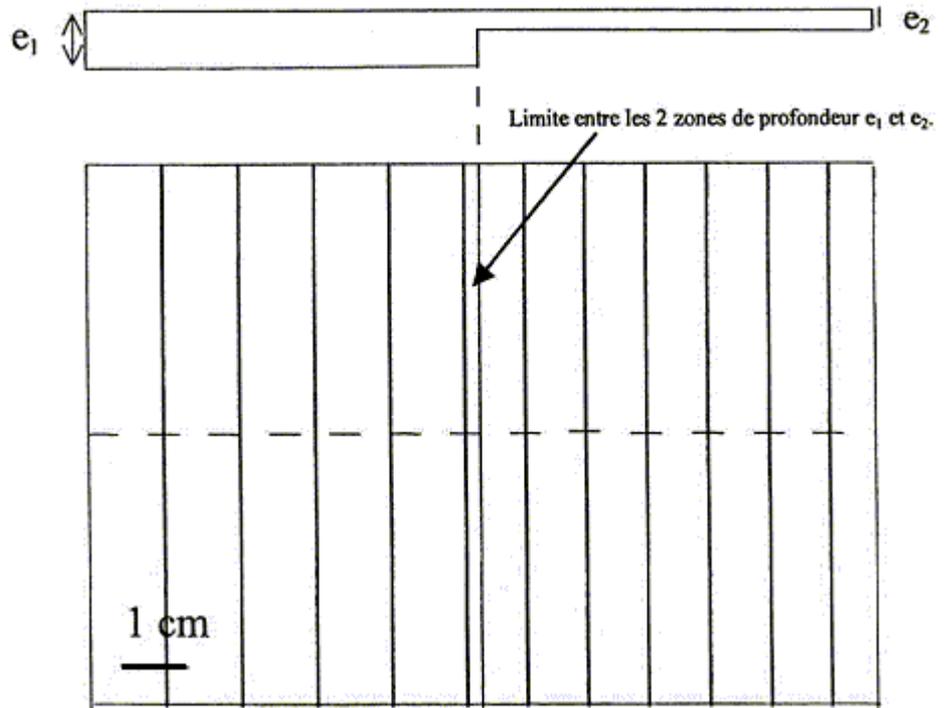
4- خط المنحنى $x=f(t)$ باستعمال السلم: $1\text{cm} \rightarrow 2\text{min}$ و $0.20\text{mmol} \rightarrow 1\text{cm}$.

ن0.75

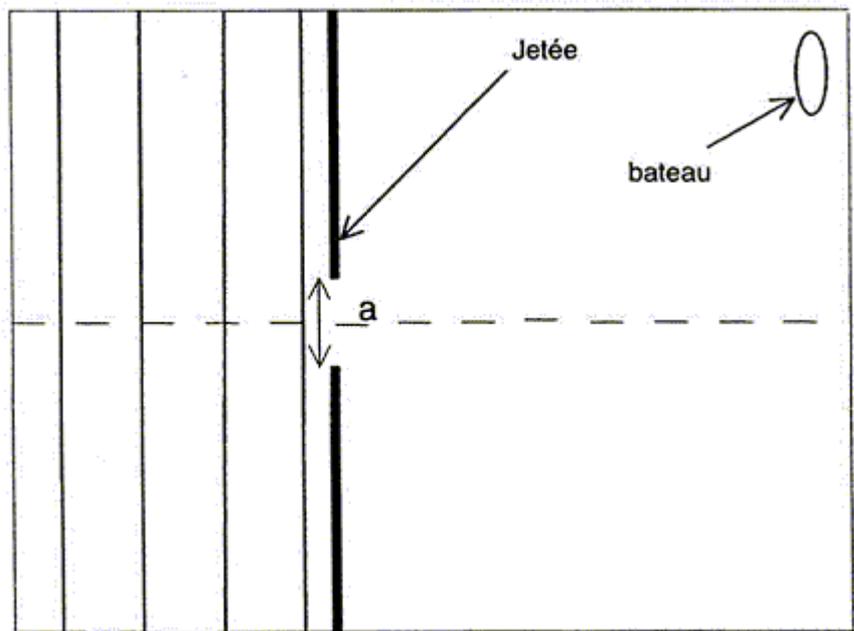
5- عين مبيانيا زمن نصف التفاعل $t_{\frac{1}{2}}$.

ن1

6- أحسب السرعتين v_1 و v_2 للتفاعل على التتابع في اللحظة $t_1 = 3\text{min}$ و في اللحظة $t_2 = 12\text{min}$. بماذا تفسر اختلاف قيمتهما؟



الشكل-1-



الشكل-2-