

يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم الورقة في النقطة النهائية.

تعطى العلاقة الحرفية قبل التطبيق العددي.

تعطى النتائج العددية بثلاثة أرقام معبّرة.

تمرين 1: الكيمياء (7 نقاط)

تساهم الأمطار الحمضية في تسريع تدهور المبني والتماثيل وكذلك أسقف الزنك. ولدراسة تأثيرها على الزنك نقوم بانجاز التجربة التالية:

نضع بداخل حوجلة كتلية $m=0,50g$ من مسحوق الزنك، وعند اللحظة ذات التاريخ $t=0min$ نضيف حجماً $v=75mL$ من محلول حمض الكبريتيك ذي التركيز $C=4 \times 10^{-1} mol \cdot L^{-1}$. فيحدث تحول كيميائي ننمذه بالمعادلة التالية:



لقياس ضغط غاز ثنائي الهيدروجين المتكون نصل الحوجلة بمانومتر.

I. دراسة الحصيلة المادية للتحول

1. حدد المزدوجتان المشاركتان في هذا التحول، وأكتب أنصاف معادلتي الأكسدة والاختزال.

2. أتمم جدول التقدم. (أنظر الوثيقة الملحة)

3. استنتج x_{max} قيمة التقدم الأقصى وحدد المتفاعل المحد.

4. هل يمكن تتبع التطور الزمني لهذا التفاعل باستخدام قياس المواصلة؟ علل جوابك.

II. التتبع الزمني للتحول

يعطي الجدول التالي بعض القياسات لضغط ثنائي الهيدروجين المتكون عند كل لحظة وعند درجة حرارة T .

$t(min)$	0	50	160	190	240	300
$P(hPa)$	1020	1452	1749	1757	1757	1757

1. بين أن ΔP تغير الضغط داخل الحوجلة يكتب: $\Delta P = x(t) \frac{R \cdot T}{V}$

حيث: $x(t)$ تقدم التفاعل ; R ثابتة الغازات الكاملة ; T درجة الحرارة المطلقة

2. استنتاج العلاقة: $x(t) \cdot \Delta P_{max} = x_{max} \cdot \Delta P$

3. احسب x_1 قيمة تقدم التفاعل عند اللحظة ذات التاريخ $t=50min$.

4. يمثل الشكل -1- (أنظر الوثيقة الملحة) منحنى تطور التقدم x بدلالة الزمن عند درجة الحرارة T .

أ. تحقق مبيانيا من القيمتين المحصل عليهما x_1 و x_{max} .

ب. حدد مبيانيا السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة $t=50min$.

ج. عرف $t_{1/2}$ زمن نصف التفاعل وحدد قيمته مبيانيا.

III. تأثير درجة الحرارة على التطور الزمني للتحول

نعيد التجربة السابقة من جديد عند درجة حرارة $T' > T$, انطلاقاً من نفس التراكيز البدئية.

1. مثل على الشكل -1- (أنظر الوثيقة الملحة) المنحنى التقريري لتطور تقدم التفاعل x بدلالة الزمن عند درجة حرارة T' .

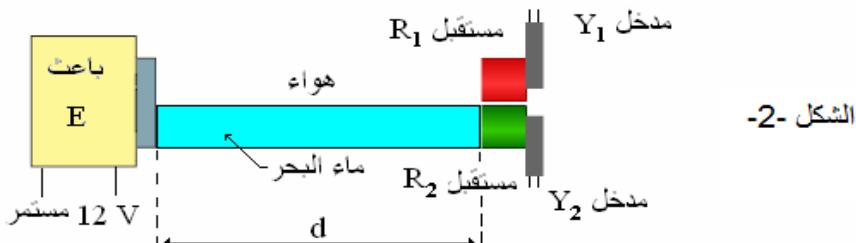
2. أعط تعليلاً مجهرياً لتطور سرعة التفاعل مع ارتفاع درجة حرارة وسط التفاعل.

3. فسر كيف يمكن تتبع تطور السرعة الحجمية للتفاعل باعتماد تغيرات التقدم x بدلالة الزمن.

تمرين 2: الفيزياء 1 (نقط)

I. تحديد سرعة انتشار الموجات فوق الصوتية في ماء البحر

يحدث باعث E في الهواء وداخل أنبوب مملوء بماء البحر في آن واحد، موجات فوق صوتية على شكل دفعات. نضع على نفس المسافة d من الباعث مستقبلين R_1 و R_2 ، حيث يوجد R_1 في الهواء و R_2 في ماء البحر. (انظر الشكل 2). نصل المستقبلين R_1 و R_2 على التوالي بالمدخلين y_1 و y_2 لجهاز مرتبط بالحاسوب. وذلك لقياس التأخير الزمني τ بين استقبال الموجات فوق الصوتية من قبل المستقبلين.



نرمز ب v_{air} لسرعة انتشار الموجات فوق الصوتية في الهواء و v_{eau} لسرعة انتشار الموجات فوق الصوتية في ماء البحر.

$$\text{نعطي: } v_{air} = 340 \text{ m.s}^{-1} \quad \text{و} \quad v_{air} > v_{eau}$$

- نرمز لمدتي انتشار الموجات فوق الصوتية في الهواء ب t_1 وفي ماء البحر ب t_2 . عبر عن τ بدلالة t_1 و t_2 .
- تنجز مجموعة من التجارب حيث تغير المسافة d في كل تجربة ونسجل قيمة التأخير الزمني τ . يمثل الشكل 3- (أنظر الوثيقة الملحة) تغيرات τ بدلالة المسافة d.

$$\text{أ. بين أن: } \tau = d \left(\frac{1}{v_{air}} - \frac{1}{v_{eau}} \right).$$

ب. علل شكل المنحنى المحصل عليه (الشكل 3-).

ت. حدد مبيانيا المعامل الموجة للمنحنى المحصل عليه (الشكل 3-). ثم استنتج قيمة سرعة انتشار الموجة فوق الصوتية في ماء البحر.

II. تحديد شكل تضاريس قعر البحر

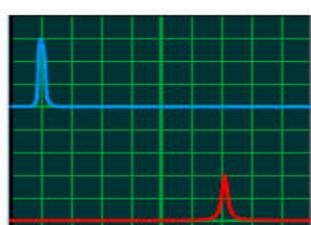
$$\text{نأخذ في هذا الجزء } v_{eau} = 1.50 \times 10^3 \text{ m.s}^{-1}.$$

يتكون الجهاز الكلاسيكي لاكتشاف قعر البحر من مجس يحتوي على باعث ومستقبل للموجات فوق الصوتية ترددتها $200 KHz$ وجهاز للمراقبة يحتوي على شاشة لمعاينة تضاريس قعر البحر.

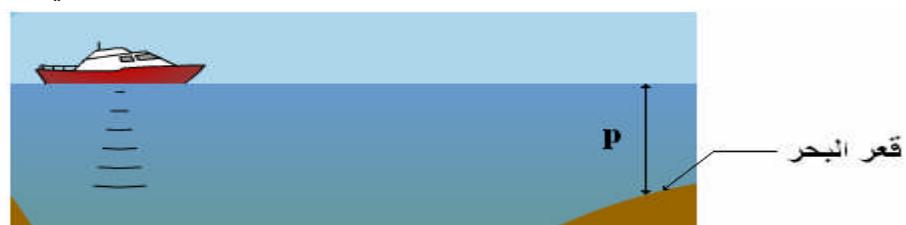
يرسل المجس بكيفية منتظمة، دفعات من موجات فوق صوتية رأسيا في اتجاه قعر البحر. تنتشر هذه الموجات في الماء بسرعة ثابتة v_{eau} ، وعند اصطدامها ب حاجز (قعر البحر) ينعكس جزء منها ويرسل نحو المستقبل. يمكن قياس المدة الزمنية Δt بين بعث واستقبال الموجة من تحديد العمق p.

أثناء تحرك باخرة على خط مستقيم وفق المحور x'x من النقطة A($x_A=0m$) إلى النقطة B($x_B=50m$)، يبعث جهاز الاستكشاف دفعات من موجات فوق صوتية بكيفية منتظمة. ثم نقيس بواسطة كاشف التذبذب المدة الزمنية Δt بين بعث واستقبال الموجة فوق الصوتية. (انظر الشكل 4-).

يبين الشكل 5- ما نشاهده على شاشة كاشف التذبذب عند وجود الباخرة في النقطة A.



الحساسية الأفقيّة
الشكل 5-



A $x_A=0m$ B $x_B=50m$
الشكل 4-

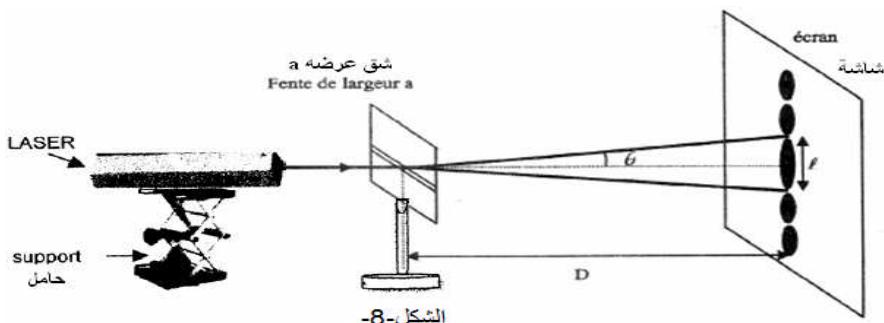
يمثل الشكل-6- (أنظر الوثيقة الملحة)، منحنى تغيرات المدة الزمنية Δt بدلالة x عند انتقال الباصرة من النقطة A إلى النقطة B.

1. باعتمادك على الشكل-5-، حدد المدة الزمنية Δt بين بعث واستقبال الموجة فوق الصوتية.
2. استنتاج السلم المستعمل على محور أراتيب الشكل-6-.
3. عبر عن العمق p بدلالة Δt و v_{eau} .
4. مثل على الشكل-7- (أنظر الوثيقة الملحة) شكل تصارييس قعر البحر بين النقطتين A و B، مبينا السلم المستعمل.

تمرين 3: الفيزياء 2 (نقط)

تستعمل أشعة الليزر في مجالات متعددة نظرا لخصائصها البصرية والطاافية، ومن بين هذه الاستعمالات تحديد الأبعاد الدقيقة لبعض الأجسام كقطر شعرة رأس إنسان.

لدراسة أحد الظواهر المرتبطة بالضوء نضيء شقاً أفقياً عرضه a بحزمة ليزر طول موجتها $\lambda=633\text{nm}$. ونضع عمودياً على مسار الحزمة شاشة على بعد مسافة D من هذا الشق. (أنظر الشكل-8-)



نلاحظ على الشاشة، في الاتجاه العمودي على الشق بقعة مركزية مضيئة وبعض البقع ذات إضاءة أقل.

1. ما اسم الظاهرة الملاحظة على الشاشة؟ ماذا يمكن استنتاجه بالمقارنة مع الموجات الميكانيكية؟

2. نعبر عن الزاوية θ الممثلة في الشكل-8- بالعلاقة:

$$\theta(\text{rad}) = \frac{\lambda}{a}$$

أ. ماذا تمثل هذه الزاوية؟

ب. كيف يتغير ℓ عرض البقعة المركزية عندما يتناقص a عرض الشق؟

3. باعتبار θ صغيرة بحيث $\tan\theta \approx \theta$ أوجد العلاقة بين a و λ و ℓ و D .

4. استنتاج العرض a للشق الأفقي. نعطي: $D=3\text{m}$ و $\ell=38\text{mm}$.

5. نرسل الآن حزمة الليزر السابقة عمودياً على وجه موشور زاويته $A=30^\circ$ يوجد في الهواء.

أ. هل تتحرف الحزمة الضوئية عند انبعاثها من الوجه الأول للموشور؟

ب. أحسب زاوية الانحراف D_0 التي يكونها اتجاه شعاع الليزر المنبع من الموشور مع اتجاه الحزمة الضوئية الواردة.

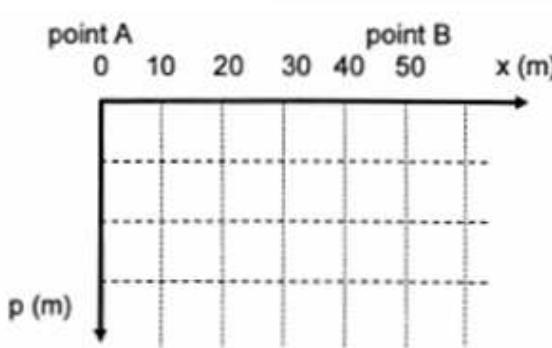
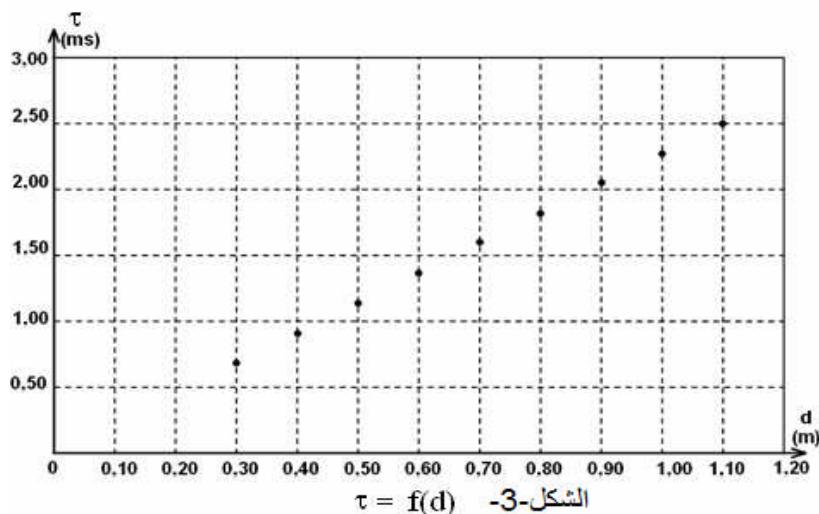
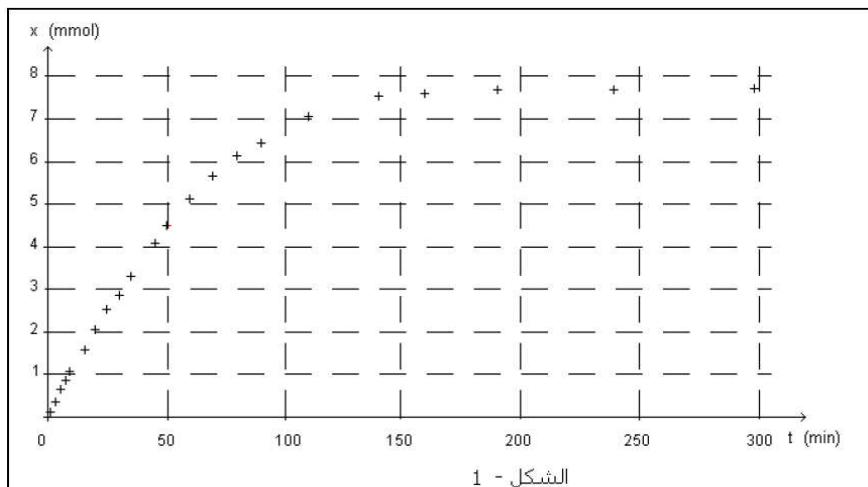
نعطي: معامل انكسار الهواء $n_{\text{air}}=1$ ؛ معامل انكسار الموشور: $n=1.61$.

الوثيقة الملحقة

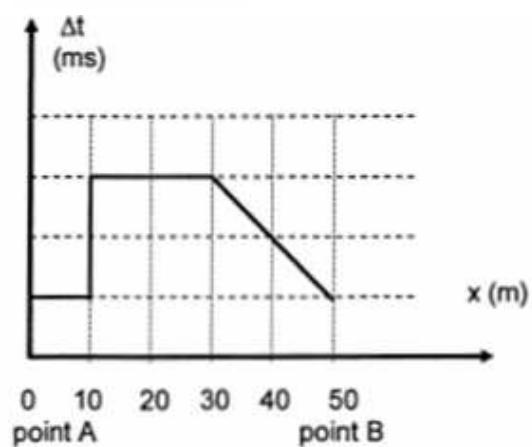
ملحوظة هامة: ترجع هذه الوثيقة مع ورقة التحرير
الرقم: _____

الاسم الكامل: _____

المعادلة الكيميائية		$Zn(s) + 2 H_3O^+ \rightarrow Zn^{2+}(aq) + H_2(g) + 2 H_2O(l)$				
حالة المجموعة	التقدير (mol)	كميات المادة (mol)				
الحالة البدئية	0	$n(Zn)_i =$	$n(H_3O^+) =$	0	0	بوفرة
حالة بینیة	x					بوفرة
الحالة النهائية	x max					بوفرة



الشكل - 7



الشكل - 6