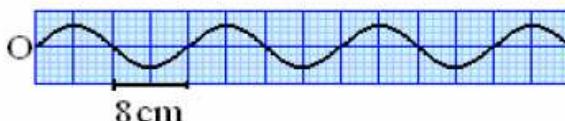


## 7 نقطة

 I. فيزياء.  
تمرين: 1 (الموجات الميكانيكية)

نثبت أحد طرفي جبل من بنهاية شفرة معدنية، عند نقطة O نضع قطنا على طرفه الآخر.  
 نخضع الشفرة لاهتزازات دورية ترددتها  $N = 25\text{Hz}$ . يمثل الشكل أسفله مظهر الجبل في لحظة معينة.



- 1- أعط تعريف الدور T لاهتزازات، ثم أحسب قيمة T .
- 2- عين مبيانيا طول الموجة  $\lambda$  .
- 3- استنتج سرعة انتشار الموجة طول الجبل.
- 4- مثل مظهر الجبل في لحظة تاريخها  $T = \frac{3}{2}t$  ، باعتبار أصل التواريف اللحظة التي يبدأ فيها الطرف O للجبل في الاهتزاز وهو ينتقل نحو الأعلى .
- 5- قارن حالة اهتزاز الطرف O ونقطة M من الجبل تبعد عن O بمسافة  $OM = 72\text{cm}$  .
- 6- نصيء الجبل بواسطة ومامض ذي تردد  $N_s$  قابل للضبط . ما القيمة القصوى لتردد الوماض، التي تمكن من مشاهدة التوقف الظاهري للجبل؟

## 6 نقطة

تمرين: 2 (الموجات الضوئية)

$$\lambda_R = 750\text{nm}, \lambda_V = 400\text{nm}, C = 3.10^8\text{m/s}$$

- I - نصي شقا عرضه  $a=10\mu\text{m}$  بضوء أحادي اللون الأحمر . نضع شاشة E على بعد  $D=1\text{m}$  عن الشقا .
- 1 - صف بإيجاز الشكل الملاحظ على الشاشة وفسر لماذا تعتبر الضوء موجة .
- 2 - أعط تعبير الفرق الزاوي  $\theta$  الموافق لنصف الهذب المركزي المضيء بدالة  $\lambda$  و  $a$  . أحسب  $\theta$  .
- 3 - استنتاج عرض الهذب المركزي .
- II - نعرض الحاجز بموشور من الزجاج زاويته  $A=60^\circ$  .
- برد الشعاع الضوئي الأحمر على الموشور بزاوية ورود  $i=50^\circ$  وينتشر منه بزاوية انحراف  $D_R=57,78^\circ$  .
- 1 - ما هي الطاهرة المحدثة من طرف الموشور في هذه الحالة ؟ أرسم مسار الشعاع
- 2 - أعط العلاقات الأربع للموشور واحسب زاوية الانبعاث  $'$  .

## 7 نقطة

II. كيمياء. (الحركة الكيميائية)

**ندخل في حوجلة متصلة بمانومتر، حجما  $V = 50\text{ mL}$  من محلول حمض الكلوريدريك تركيزه  $C=5 \cdot 10^{-1}\text{ mol/L}$  و كتلة  $m = 0.02\text{ g}$  من فلز المغذيزيوم  $Mg$ . نسجل قيمة الضغط بعد مرور كل  $s = 30\text{ s}$ .**

300	270	240	210	180	150	120	90	60	30	0	t (s)	P (hPa)
1093	1091	1087	1081	1079	1068	1060	1048	1036	1025	1013		

1. معادلة التفاعل  $Mg + 2H_3O^+ \rightarrow Mg^{2+} + H_2 + 2H_2O$  ، أنشئ جدول تطور التفاعل.
2. حدد المتفاعل المهد ، أحسب التقدم  $x_m$  القصوى للتفاعل.
3. حدد  $(t)$  تقدم التفاعل عند التاريخ  $t$  بدالة  $x_m$  و فرق الضغط، تعتبر التفاعل تمام عند  $t = 300\text{s}$  .
4. أعد ملأ جدول النتائج التجريبية باعتبار التقدم  $x$  للتفاعل عوض الضغط P للخليط التفاعلي.
5. مثل على الوثيقة المرفقة تغيرات التقدم  $x$  للتفاعل بدالة الزمن  $t$  .
6. أحسب سرعة التفاعل عند التاريخ  $t = 120\text{s}$  .

$$M(Mg) = 24,3 \text{ g.mol}^{-1} \quad \text{نعطي:}$$

 1  
 1  
 1  
 1,5

 1,5  
 1

 1  
 1  
 1

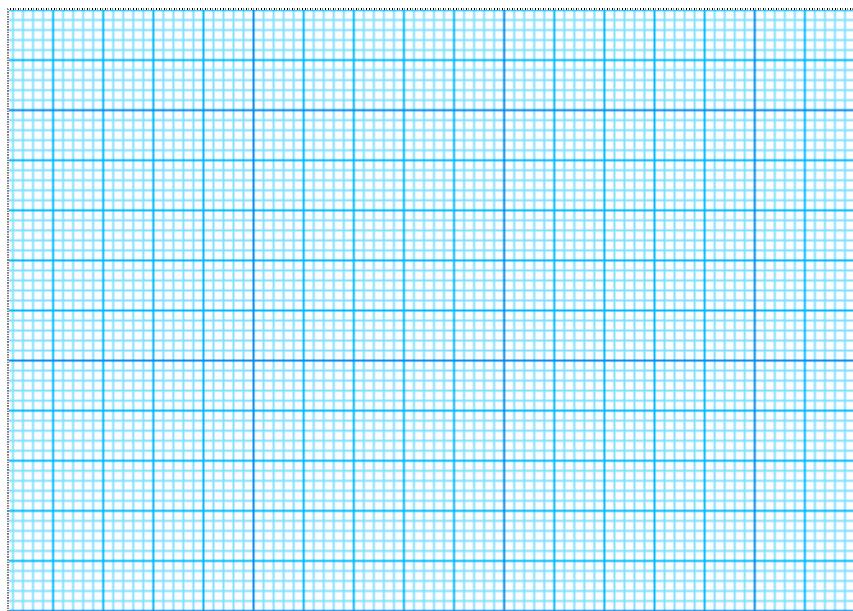
 1,5  
 1,5

 1,5  
 1,5

الاسم و النسب:

انتبه !

ترجع هذه الوثيقة مع ورقة التحرير بعد إنجاز التمثيل المباني



هذب = بقعة

حظ سعيد !