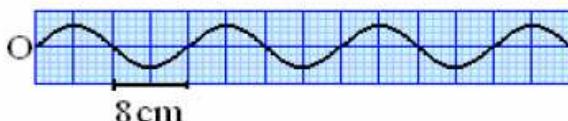


I. فيزياء.

7 نقطة

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 λ .
- 3- استنتج سرعة انتشار الموجة طول الجبل.
- 4- مثل مظهر الجبل في لحظة تاريخها $T = \frac{3}{2}t$ ، باعتبار أصل التوازي 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 وماض 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 θ الموافق لنصف الهذب المركزي المضيء بدالة λ و a . أحسب θ .
- 3 - استنتاج عرض الهذب المركزي .
- II - نعرض الحاجز بموشور من الزجاج زاويته $A=60^\circ$.
- 1 - يرد الشعاع الضوئي الأحمر على الموشور بزاوية ورود $=50^\circ$ 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 α .

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 المغنيزيوم Mg . نسجل قيمة الضغط بعد مرور كل s 30s.

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

1,5
1

1
1
1

1,5
1,5

1,5
1,5

القسم: ثانية بакلوريا ع.ج.أ
الأستاذ: محمد المرابي

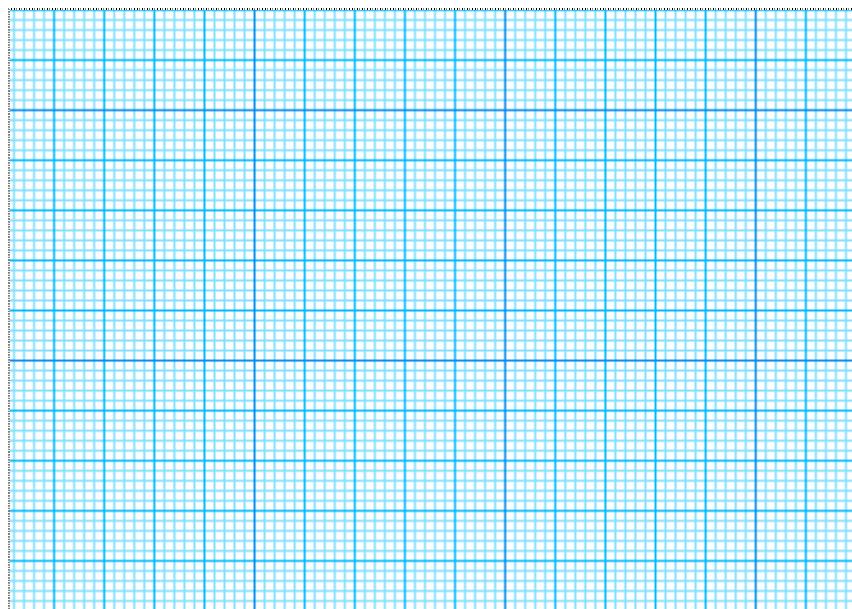
فرض محروس رقم: 1

ثانوية الحسن الثاني التأهيلية
أولاد تايمة

الاسم و النسب:

انتبه !

ترجم هذه الوثيقة مع ورقة التحرير بعد إنجاز التمثيل المباني



هذب = بقعة

حظ سعيد !