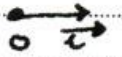


(25 نقطة)

فيزياء 1:

يتمثل التسجيل أسفله تسجيل حركة المفجر المركزي لحامل ذاتي فوق منفذة هوائية أفقية بالسلم الحقيقي.

M_0 M_1 M_2 M_3 M_4 M_5



مضي الحركة

العدة الزمنية الفاصلة بين تسجيل نقطتين متتاليتين $\Delta t = 30 \text{ ms}$.
نختار تسجيل النقطة M_0 أملا للأفاصل ولحظة تسجيل M_1 أملا للتواريخ.
1 - املا الجدول التالي. (2 ن)

الموضع	M_0	M_1	M_2	M_3	M_4	M_5
الأفصول $x(\text{cm})$						
التاريخ $t(\text{s})$						

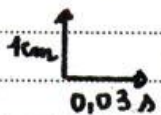
2 - حدد طبيعة حركة النقطة M ، معللا جوابك. (0,5 ن)

3 - أحسب السرعة في الرقعة التالية M_1 و M_2 و M_3 . (0,75 ن)

4 - مثل متجهة السرعة في كل من M_1 و M_3 . ماذا تلاحظ؟ $0,125 \text{ m/s} \rightarrow 1 \text{ cm}$ (1 ن)

5 - أكتب المعادلة الزمنية للحركة. (1,5 ن)

6 - مثل المنحنى $x = f(t)$ (تغيرات x بدلالة الزمن) باستعمال السلم: (1,5 ن)



فيزياء 2: (4 نقطة)

كنت راكبا بسيارة، وكانت السيارة متوقفة وسط سرب من السيارات، توجد على بعد 300 m من عمود الإشارات الفوقية. علما أن الفوق الأخضر لا يمشى إلا دقيقة واحدة، وأن سرب السيارات ينطلق بسرعة $V = 15 \text{ km/h}$.

1 - أحسب المدة الزمنية لقطع المسافة 300 m من طرف السيارات. هل لديك ظهور للمور قبل أن يضيء الفوق الأخضر؟ (1,5 ن)

2 - أحسب المسافة المقطوعة من طرف سرب السيارات بعد مرور دقيقة من انطلاقها. (1 ن)

3 - حدد موضعك بالنسبة لعمود الإشارات الفوقية عند لحظة إضاءة الفوق الأخضر. (1,5 ن)

فيزياء 3: (1,75 ن)

لنعتبر المعادلات التالية.

(x بالمتر و t بالثانية)

$$\begin{aligned} \text{أ} * x &= 4t \\ \text{ب} * x &= 10t + 20 \\ \text{ج} * x &= 2t^2 + 3 \\ \text{د} * v &= 4 \text{ m/s} \\ \text{ه} * v &= 3t + 1 \end{aligned}$$

1. اذكر المعادلات التي تم افق الحركة المستقيمة المنتظمة (0,5 ن)
2. مثل المعطى الذي يمثل تغيرات x بدلالة الزمن بالنسبة لـ $x = 10t + 20$ باعتماد سلم مناسب. (1 ن)

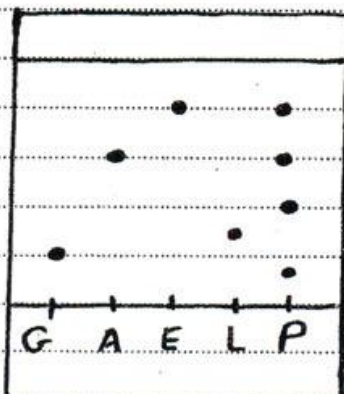
كيمياء: I - (7 نغطة)

- لتصنيع ملح الباسمين أو أسيتات البنزويل، تدخل في حوزة 30 mL من حمض الإيثانويك و 2 mL من كحول البنزليك وقطعا من حجر الخفاف، ثم تتركز تركيز التسخين بالارتداد لمدة 30 دقيقة.
1. أعط تبيانة التركيب التجريبي، وسم كل جزء منه. (1,5 ن)
 2. ما دور حجر الخفاف؟ (0,5 ن)
 3. ما كتلة حمض الإيثانويك المستعملة؟ (0,5 ن)
 4. ما كتلة كحول البنزليك المستعملة؟ (0,5 ن)
 5. بعد التحويل نحصل على طورين كيف يمكن إستخلاص اللور العضوي الذي يتنوي أساسا على أسيتات البنزويل. (1 ن)

المصايل	حمض الإيثانويك	كحول البنزليك	أسيتات البنزويل
الكثافة	1,05	1,04	1,06
الذوبانية في الماء	جيدة جدا	ضعيفة	ضعيفة جدا

II خلال التحليل الكروماتوغرافي لمادة التخليق (P) نقوم بتحليل كروماتوغرافي لأربع مركبات خالصة:

- * G: جيرانيول
- * L: اللينالول
- * A: أنترالدهيد
- * E: إكلانتيين



1. نحمل على الرسم الكروماتوغرافي جانبه
2. كم نوعا كيميائيا يوجد في مادة التخليق؟ (1 ن)
3. أعط أسماء الأنواع الكيميائية المتفرقة عليها (1 ن)
3. أحسب النسبة المئوية للأنواع الكيميائية المتفرقة عليها. (1 ن)

الكروماتوغرام