

| | | |
|-----------------------------|-------------------------------|---------------------------------------|
| الأستاذ : رشيد جنكل | ليسم الله الرحمان الرحيم | الثانوية التأهيلية أيت باها |
| القسم : جذع مشترك علمي 3 | فرض محروس رقم 2 الدورة الأولى | نيابة أشتوكة أيت باها |
| المادة : الفيزياء والكيمياء | السنة الدراسية : 2015 / 2016 | المدة : ساعتان ، التاريخ : 23/12/2015 |

نعطى الصيغ الحرفية (مع الناظير) قبل التطبيقات العددية

❖ الكيمياء (06,50 نقطة)

التنقيط

التمرين الأول: تصنيع أسيتات الليناليل (06,50 نقطة)

لتصنيع اسيتات الليناليل (الزيت الاساسي للخزامى) نضع 5mL من اللينالول و 10mL من أندريد الايثانويك في حوجلة تم تنجز التركيب التجريبي المبين في (شكل 1) و نسخن الخليط لمدة نصف ساعة . بواسطة المبرد الرأسى تتكاثف الغازات المنبعثة، فتتحول إلى سوائل تعود إلى الخليط التفاعلي. نحصل على خليط نضيفه إلى الماء المقطر حيث يتفاعل الفائض المتبقى من أندريد الايثانويك مع الماء ليعطي حمض الايثانويك و لفصل اسيتات الليناليل المتكون نستعمل طريقة الاستخراج بمذيب عضوي لهذا نستعمل أنبوب التصفيق (شكل 2) ، وإزالة ما تبقى من حمض الايثانويك ، في الطور العضوي المحصل عليه نقوم بإضافة كمية من هيدروجينوكربونات الصوديوم بوفرة ، تم نعيد عملية التصفيق مرة أخرى فنحصل على اسيتات الليناليل المصنع

| معطيات | الذوبانية في الماء | الذوبانية في المذيب " أ " | الذوبانية في المذيب "ب" | الكثافة |
|-------------------|--------------------|---------------------------|-------------------------|---------|
| لينالول | ضعيفة | جيدة | كبيرة جدا | 0,87 |
| اندريد الايثانويك | كبيرة جدا | قليلة جدا | كبيرة | 1,08 |
| اسيتات الليناليل | كبيرة | كبيرة جدا | قليلة | 0,89 |
| حمض الايثانويك | كبيرة | ضعيفة جدا | كبيرة | 1,05 |
| المذيب " أ " | ضعيفة جدا | - | - | 0,78 |
| المذيب "ب" | ضعيفة جدا | - | - | 1,2 |

1. أعط اسم لكل جزء مشار إليه رقم في الشكل 1
 2. ما اسم هذه التقنية . وما الفرق بين هذه التقنية و التقطير المائي ؟
 3. ماهي المتفاعلات التي تدخل في صناعة أسيتات الليناليل ؟
 4. ما شروط وظروف التصنيع ؟
 5. من بين المذيبين " أ " و "ب" حدد المذيب المناسب لاستخراج اسيتات الليناليل، علل جوابك؟
 6. بعد اضافة المذيب المناسب ارسم انبوب التصفيق و بين عليه الطور العضوي و الطور المائي ، معللا جوابك
 7. لماذا نضيف هيدروجينوكربونات الصوديوم الى الطور العضوي .
- للتأكد من مكونات الطور العضوي ننجز تحليلا كروماتوغرافيا على طبقة رقيقة على صفيحة التحليل الكروماتوغرافي نضع اربع بقع : (A) اللينالول و (B) أسيتات الليناليل و (C) الزيت الاساسي للخزامى و (D) الطور الذي يحتوي على اسيتات الليناليل المصنع ، ونضعها في مذيب مناسب ، وفي الأخير نمرر عليها بخار ثنائي اليود فنحصل على الكروماتوغرام (شكل 3)
- 1.8 ما دور بخار ثنائي اليود ؟
 - 2.8 ماذا يمكن يمكنك القول عن اسيتات الليناليل المصنعة ثم تعرف على الأنواع الكيميائية المكونة له
 - 3.8 أحسب النسبة الجهية لكل نوع
 - 4.8 حدد النوع الكيميائي الأكثر ذوبانية في المذيب معللا جوابك

1,75 ن

0,5 ن

0,5 ن

0,5 ن

0,5 ن

0,5 ن

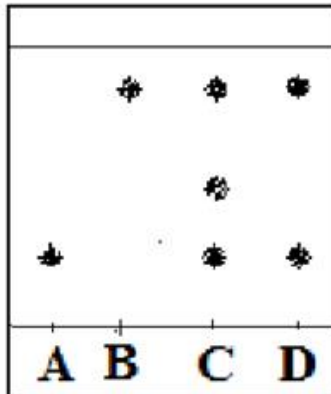
0,25 ن

0,25 ن

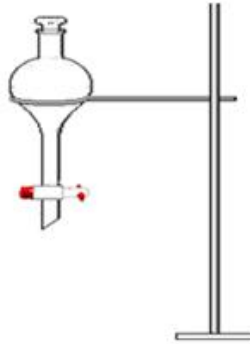
0,75 ن

0,5 ن

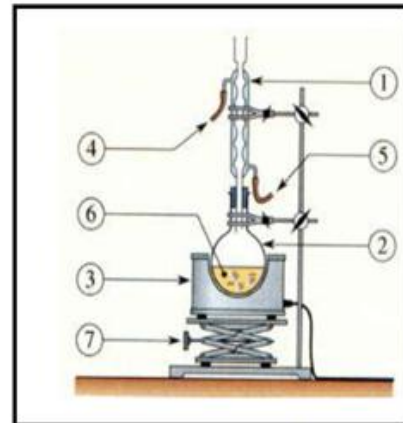
0,5 ن



الشكل 3



الشكل 2

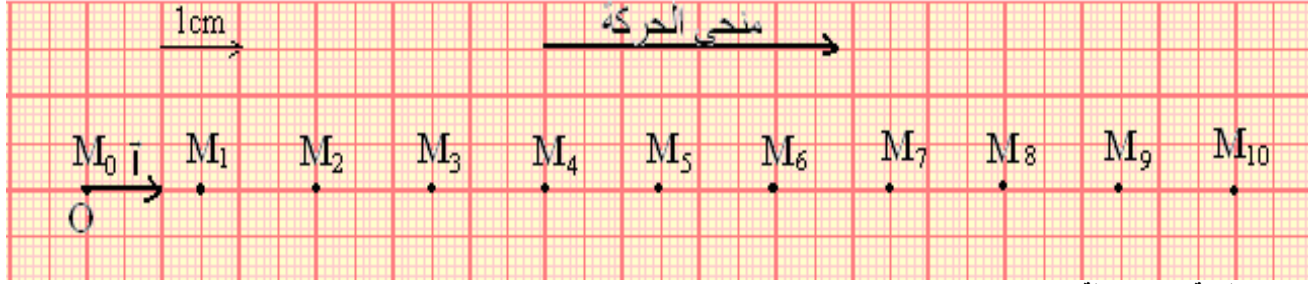


الشكل 1

التمرين الثاني: دراسة الحركة المستقيمة المنتظمة (06,50 نقطة)

الجزء الأول : إستغلال تسجيل حركة نقطة من حامل ذاتي لدراسة حركته

نرسل حامل ذاتي فوق منضدة هوائية أفقية ونسجل حركة نقطة M منه (المفجر المركزي) في مدة زمنية متتالية و متساوية $\tau = 60\text{ms}$ ، فنحصل على التسجيل التالي :



1. ماهي طبيعة مسار النقطة M ؟
2. أحسب السرعة المتوسطة V للحامل الذاتي بين لحظتين t_2 و t_8
3. أعط مميزات متجهة السرعة اللحظية في الموضع M_8 و M_2
4. مثل متجهة السرعة اللحظية في الموضع M_8 و M_2 باستعمال سلم $1\text{cm} \rightarrow 0,1\text{m/s}$ في ورق ميليمتري
5. هل متجهة السرعة ثابتة ؟ علل جوابك
6. ماهي طبيعة حركة النقطة M ؟
- 1.7 نعتبر M_0 أصلا للمعلم (O, \vec{t}) ولحظة تسجيل النقطة M_2 أصلا لمعلم الزمان $(t=0)$.
اكتب المعادلة الزمنية لحركة النقطة M .
- 2.7 احسب المدة الزمنية t' اللازمة لقطع النقطة M مسافة $d = 10\text{m}$
- نعتبر M_5 أصلا للمعلم (O, \vec{t}) ولحظة تسجيل النقطة M_2 أصلا لمعلم الزمان $(t=0)$
- 1.8 اكتب من جديد المعادلة الزمنية لحركة النقطة M .
- 2.8 احسب المدة الزمنية t'' اللازمة لقطع النقطة M مسافة $d = 10\text{m}$ قارن t' و t''

0,25 ن
0,5 ن
2 ن
0,5 ن
0,5 ن
0,5 ن
0,75 ن
0,5 ن
0,5 ن
0,5 ن

الجزء الأول : إستغلال المعادلات الزمنية للحركة (0 3,75 نقطة)

تتحرك سيارتان A و B على طريق مستقيمة ، المعادلة الزمنية لحركة كل سيارة هي : $X_A = 130 t$ و $X_B = 90 t + 40$ حيث X بالكيلومتر و t بالساعة (h)

1. حدد طبيعة حركة كل من السيارة A و السيارة B
2. استنتج V_A سرعة السيارة A و V_B سرعة السيارة B ب $\text{Km} \cdot \text{h}^{-1}$
3. حدد X_{0A} موضع السيارة A و X_{0B} موضع السيارة B عند اللحظة $t=0$
4. حدد تاريخ وموضع إلتحاق إحدى السيارتين للأخرى
5. مثل مخطط المسافات لحركة السيارة A ومخطط المسافات لحركة السيارة B في نفس المنحنى (أي مثل X بدلالة الزمن t)
6. تحقق مبيانيا من تاريخ وموضع إلتحاق إحدى السيارتين للأخرى وبين هذه النقطة في المنحنى

0,5 ن
0,5 ن
0,5 ن
0,75 ن
1 ن
0,5 ن

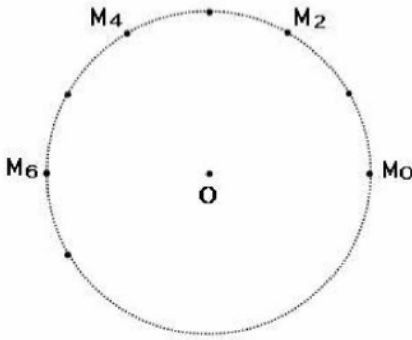
التمرين الثالث: دراسة الحركة الدائرية المنتظمة (3,25 نقطة)

يمثل الشكل أسفله تسجيل مسار دائري لنقط M من حامل ذاتي يتحرك فوق منضدة أفقية.

المدة التي تفصل تسجيل موضعين متتاليين $\tau = 0,006\text{s}$

1. حدد (دون حساب) طبيعة حركة النقطة M معللا جوابك ثم عين من الوثيقة قيمة r شعاع المسار بوحدة m
2. أحسب قيمة السرعة v للنقطة M ثم استنتج السرعة الزاوية W
3. أحسب T دور الحركة المدروسة ،
في المعلم المركزي الشمسي يرسم مركز كوكب الأرض مسارا دائريا تقريبا شعاعه $R = 1,5 \cdot 10^{11}\text{m}$ ، خلال سنة
4. أوجد طول المسافة d الذي قطعه مركز الأرض خلال هذه المدة
5. استنتج السرعة V لمركز الأرض على هذا المسار

0,75 ن
1 ن
0,5 ن
0,5 ن
0,5 ن



« لا نحقق الأعمال بالتمنيات وإنما بالإرادة نصنع المعجزات »



حظ سعيد للجميع

إلله ولي النوفيق

« ليس المهم أن تتقدم بسرعة لكن المهم أن تسير في الاتجاه الصحيح »