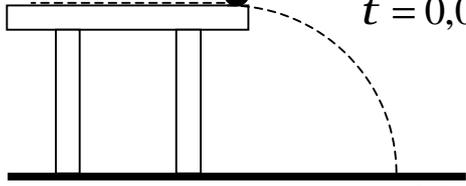


التمرين الأول: (08 نقاط)

لدراسة حركة كرة صغيرة ، نذفها من إحدى حافتي طاولة أفقية ملساء ، بعد مغادرتها الحافة الأخرى للطاولة حصلنا بالتصوير المتعاقب على التسجيل الممثل الشكل - 2 - ، يعطى ما يلي : $t = 0,04s$



الشكل - 1 -

I - حدد عدد مراحل الحركة للكرة الصغيرة ؟
II - حركة الكرة على سطح الطاولة:

- (1) قس المسافات المقطوعة خلال المجالات الزمنية τ ماذا تلاحظ ؟
- (2) استنتج قيمة شعاع السرعة اللحظية في المواضع : M_1 ، M_2 ، M_3 ، M_4
- (3) استنتج طبيعة حركة الكرة على سطح الطاولة ؟ علل ؟
- (4) مثل على الرسم شعاع السرعة اللحظية في الموضع M_1 . (مقياس : $1cm \rightarrow 1m/s$)
- (5) ما هي خصائص شعاع السرعة اللحظية للكرة في الموضع M_4 الذي يوافق لحظة مغادرتها حافة الطاولة ؟ مثله على الرسم .

III - حركة الكرة بعد مغادرتها حافة الطاولة :

- (1) احسب قيم أشعة السرعات اللحظية في المواضع التالية : M_5 ، M_7 .
- (2) مثل هذه الأشعة V_5, V_7 في المواضع الموافقة (بنفس المقياس السؤال 4)
- (3) حدد بيانياً (بالرسم) شعاع تغير السرعة ΔV في الموضع : M_6 .
- (4) ماذا تستنتج عن القوة المطبقة على الكرة ؟ ومثلها كيفياً في M_6 .
- (5) ماهو مصدر هذه القوة ؟ مع التعليل .

التمرين الثاني: (6 نقاط)

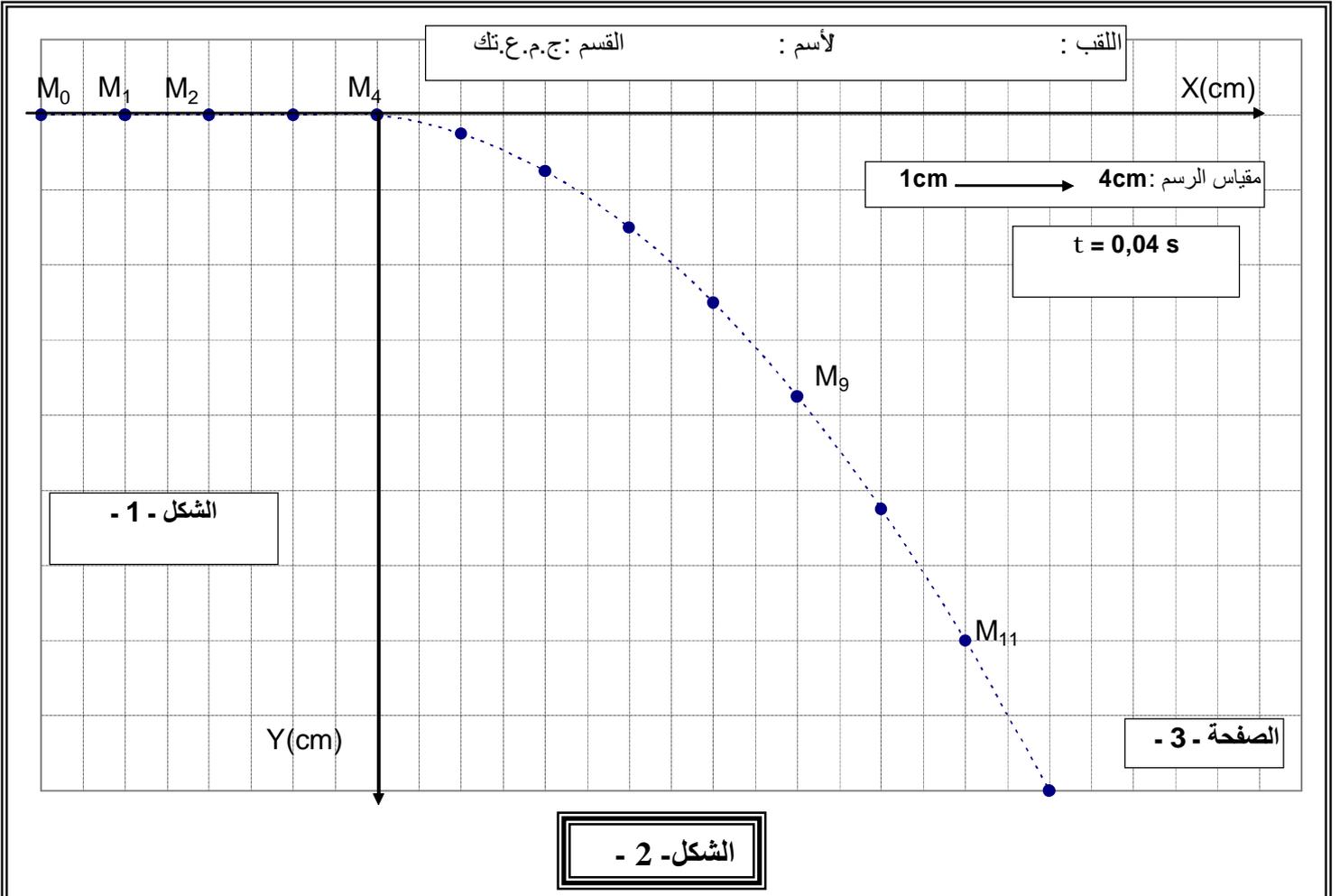
الرسم الموضح على الشكل - 3 - يمثل مخطط السرعة بدلالة الزمن $v = f(t)$ لمتحرك يتحرك وفق مسار مستقيم.

- 1- حدد عدد مراحل الحركة و المجال الزمني لكل منها.
- 2- ما طبيعة الحركة في كل مرحلة مع التعليل.
- 3- أحسب المسافة المقطوعة في كل مرحلة .
- 4- أذكر مميزات شعاع تغير السرعة في كل مرحلة .
- 5- إستنتج مميزات محصلة القوى F المطبقة على المتحرك في كل مرحلة.
- 6- ما هي المرحلة التي يكون فيها مبدأ العطالة محقق مع التعليل.

التمرين الثالث: (06 نقاط)

- 1- أذكر جملة تفرق بها بين الفرد الكيميائي و النوع الكيميائي ؟
- 2- أذكر تجربة توضح من خلالها كيفية الكشف عن النوع الكيميائي الغلوكوز ؟
- 3- كتلة نواة ذرة المغنزيوم Mg هي $m_{Mg} = 4.008 \times 10^{-26} kg$ إذا علمت أن عدد بروتونات هذه الذرة يساوي عدد نيوترونها .
أ- عين كلا من A, Z وماذا يمثلان . ب- أكتب رمز نواة هذه الذرة .
ج- قطعة من معدن المغنزيوم كتلتها $m = 5g$ ، أحسب عدد الذرات الموجودة بهذه القطعة
تعطى : $m_p = m_n = 1.67 \times 10^{-27} kg$ ، $m_e = 9.1 \times 10^{-31} kg$.

بالتوفيق و النجاح
أساتذة المادة



الشكل - 3

الكيمياء (10 نقاط) :

I - حمض الخل مركب عضوي صيغته الجزيئية $C_2H_4O_2$.1- أكتب صيغته المفصلة . حيث $Z(O)=8$ ، $Z(H)=1$ ، $Z(C)=6$.2- أحسب كتلته المولية الجزيئية . حيث $M_O = 16g/mol$ ، $M_H = 1g/mol$ ، $M_C = 12g/mol$.II - نحضر محلولاً (S_1) لهذا الحمض بإذابة كتلة قدرها $m = 6g$ في حجم $V = 1000mL$ من الماء المقطر .

1- أحسب كمية المادة .

2- أحسب عدد الجزيئات الحمض الموجودة في هذه الكتلة . يعطى $N_A = 6.02 \times 10^{23}$.

3- أحسب التركيز المولي .

4- أحسب التركيز الكتلي .

III - نحضر محلولاً مخففاً (S_2) حجمه $V_2 = 50mL$ و تركيزه المولي $C_2 = \frac{C_1}{10}$ إنطلاقاً من المحلول (S_1) .1- أحسب معامل التمديد d .2- ماهو الحجم V_1 الذي يجب أخذه من المحلول (S_1) لتحضير المحلول (S_2) .3- إستنتج حجم الماء V_{eau} الواجب إضافته .

الفيزياء (10 نقاط) :

I - 1- أذكر أهم المراجع الغاليلية .

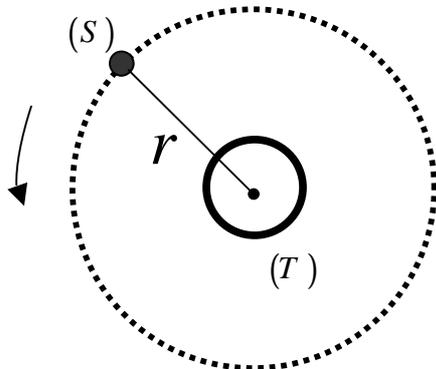
2- إذا أردت أن تدرس حركة قمر إصطناعي يدور حول الأرض أي مرجع تختار ؟

II - يدور قمر إصطناعي (S) كتلته M_S بحركة دائرية منتظمة حول الأرض (T) كتلتها M_T على بعد (r) من مركزها كما في الشكل .

1- مثل قوى التجاذب المتبادلة بين الأرض و القمر الإصطناعي .

2- أكتب عبارة شدة قوة جذب الأرض للقمر بدلالة r, M_T, M_S, G حيث G ثابت التجاذب الكوني .3- أوجد عبارة شدة الجاذبية الأرضية g على البعد (r) بدلالة r, M_T, G ثم أحسب قيمتها .4- أوجد عبارة شدة الجاذبية الأرضية g_0 على سطح الأرض ثم أحسب قيمتها .5- ماذا تستنتج عند مقارنة g_0 و g .

المعطيات :

- نصف قطر الأرض : $R_T = 6400Km$ - ثابت التجاذب الكوني : $G = 6.67 \times 10^{-11} N.m^2 / kg^2$ - الارتفاع : $h = 1000Km$ - كتلة الأرض : $M_T ; 6 \times 10^{24} Kg$ - كتلة القمر الإصطناعي : $M_S = 1000kg$ 

بالتوفيق و النجاح

أساتذة المادة