

تصحيح الفرض المحروس رقم 1
الجذع المشترك العلمي
الفيزياء والكيمياء

تمرين الفيزياء رقم 1 :

1- تعبير شدة قوة التجاذب الكوني التي تطبقها الأرض على القمر الاصطناعي :
لدينا :

$$F_{T/N} = G \cdot \frac{m \cdot M}{d^2}$$

2- التحقق من وحدة G :

$$F = G \cdot \frac{m \cdot M}{d^2} \quad \text{وبالتالي : } G = \frac{F \cdot d^2}{m \cdot M} \quad \text{باستعمال الوحدات نحصل على : } [G] = \frac{N \cdot kg^2}{m^2}$$

نستنتج أن وحدة G هي : $N \cdot m^2 \cdot kg^{-2}$

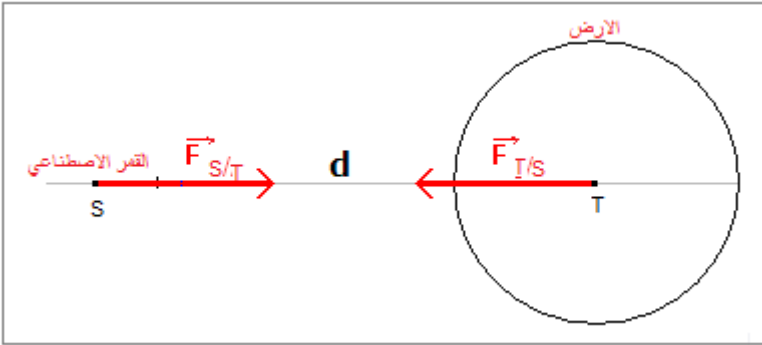
3- تحديد مميزات قوة التجاذب الكوني $\vec{F}_{T/S}$ التي تطبقها الأرض على القمر الاصطناعي :

- نقطة التأثير : S موضع القمر الاصطناعي لاعتبار القمر الاصطناعي نقطي .

- خط التأثير : المستقيم المار من S و T مركز الأرض .

- المنحنى : من S نحو T .

- الشدة : نحددها بالعلاقة : $F_{T/N} = G \cdot \frac{m \cdot M}{d^2}$



$$\text{ت.ع: } F_{T/N} = 6,67 \cdot 10^{-11} \times \frac{500 \times 6 \cdot 10^{24}}{(707,8 \cdot 10^3)^2}$$

$$F_{T/N} = 4 \cdot 10^3 \text{ N}$$

4- تمثيل المتجهتين $\vec{F}_{S/T}$ و $\vec{F}_{T/S}$

باستعمال السلم :

$$1 \text{ cm} \rightarrow 2 \cdot 10^3 \text{ N}$$

$$2 \text{ cm} \rightarrow 4 \cdot 10^3 \text{ N}$$

5- حساب قيمة الارتفاع h :

عند الارتفاع h يصبح $F_{T/S} = 25\% F'_{T/S}$ نكتب :

مع : $d' = R + h$ المسافة بين مركز الأرض و القمر الاصطناعي

$$G \cdot \frac{m \cdot M}{(R + h)^2} = 0,25 G \cdot \frac{m \cdot M}{d^2} \Rightarrow \frac{1}{(R + h)^2} = \frac{0,25}{d^2} \Rightarrow R + h = \frac{d}{\sqrt{0,25}} = \frac{d}{0,5} = 2d$$

نستنتج :

$$h = 2d - R \Rightarrow h = 2 \times 7072,8 - 6380 = 14145,6 - 6380 = 7765,6 \text{ km}$$

تمرين الفيزياء رقم 2 :

1- حساب السرعة المتوسطة بين الموضعين M_2 و M_5 :

$$V_m = \frac{M_2 M_5}{3\tau} = \frac{3\text{cm} \times 4}{3 \times 20\text{ms}} = \frac{4 \cdot 10^{-2}}{20 \cdot 10^{-3}} = 2 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

2- حساب السرعة اللحظية في كل الموضعين M_2 و M_5 :

$$V_2 = \frac{M_1 M_3}{2\tau} = \frac{2\text{cm} \times 4}{2 \times 20\text{ms}} = \frac{4 \cdot 10^{-2}}{2 \cdot 10^{-3}} = 2 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

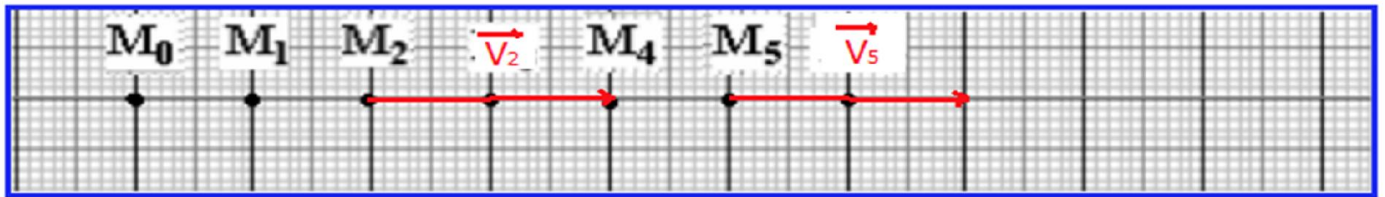
$$V_5 = \frac{M_4 M_6}{2\tau} = \frac{2\text{cm} \times 4}{2 \times 20\text{ms}} = \frac{4 \cdot 10^{-2}}{2 \cdot 10^{-3}} = 2 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

3- تمثيل المتجهين \vec{V}_2 و \vec{V}_5 :

نستعمل السلم : $1\text{cm} \rightarrow 1\text{m/s}$

$2\text{cm} \rightarrow 2 \text{ m/s}$

نمثل كل من المتجهين \vec{V}_2 و \vec{V}_5 : بسهم طوله 2 cm



4- بما أن المسار مستقيمي والسرعة ثابتة ، فإن الحركة مستقيمة منتظمة .

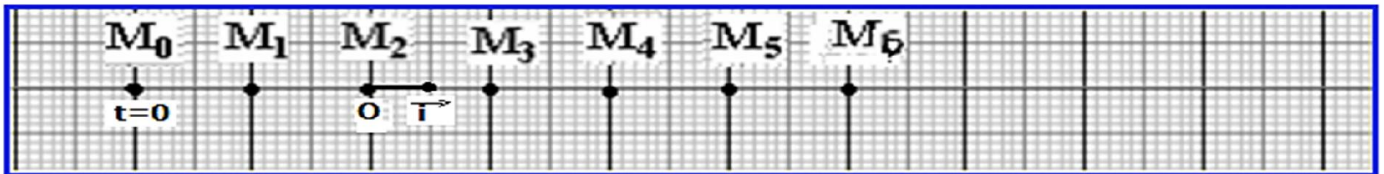
5-1- المعادلة الزمنية للحركة :

$$x = vt + x_0$$

حيث $v = 2 \text{ m/s}$ سرعة المتحرك

و x_0 أفصول المتحرك عند $t=0$ حسب التسجيل أسفله نستنتج أن $x_0 = -2\text{cm} \times 4 = -8\text{cm} = -8 \cdot 10^{-2} \text{ m}$
المعادلة الزمنية تكتب :

$$x = 2t - 8 \cdot 10^{-2}$$



5-2- أفصول المتحرك عند اللحظة $t = 50 \text{ ms} = 5.10^{-2} \text{ s}$

$$x = 2 \times 5.10^{-2} - 0,08 = 0,02 \text{ m} = 2 \text{ cm}$$

5-3- تاريخ مرور المتحرك من الافصول: $x = 12 \text{ cm} = 0,12$

المعادلة الزمنية تكتب :

$$0,12 = 2 \times t - 0,08 \Rightarrow 2t = 0,12 + 0,08 = 0,20$$

$$t = \frac{0,20}{2} = 0,10 = 100 \text{ ms} = 5\tau$$

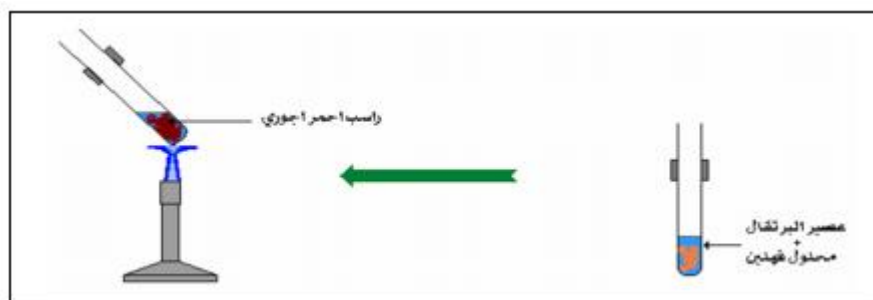
تمرين الكيمياء :

الجزء الاول :

1- للكشف عن الماء في كل من المنظف والبرتقالة ، نستعمل بلورات كبريتات النحاس اللامائي البيضاء اللون الذي تزرق بوجود الماء .

2- نضع قليل من المنظف في كأس ونضيف إليه قليل من كاشف ملون أزرق البروموتيمول ونحرك الخليط ، فيأخذ هذا الأخير لونا أزرقا ، مما يدل على أن المنطق محلول قاعدي .

3- نضع عصير البرتقالة في أنبوب اختبار ونضيف إليه قليل من محلول فهلين الأزرق اللون ، بعد التحريك نسخن الخليط . نحصل بعد التسخين على راسب أحمر آجوري ، الشيء الذي يدل على أن البرتقالة تحتوي على الغليكوز وهو نوع من السكر .



الجزء الثاني :

1- تعريف التحليل الكروماتوغرافي :

التحليل الكروماتوغرافي تقنية فيزيائية تمكن من فصل الأنواع الكيميائية المكونة لمادة والكشف عنها .

2- التقنيات المستعملة لإظهار بقع التحليل الكروماتوغرافي :

- استعمال محلول برمنغنات البوتاسيوم

- استعمال بخار اليود

- استعمال الأشعة فوق البنفسجية

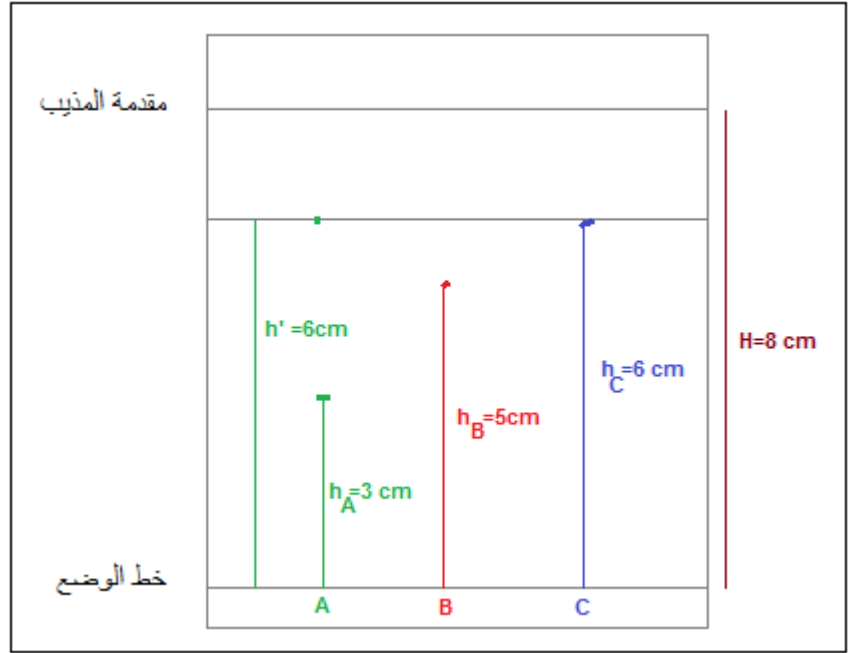
3- النسبة الجبهية : هي حاصل قسمة المسافة التي قطعها النوع الكيميائي h والمسافة H التي قطعها المذيب انطلاقا من خط الوضع .

$$R_f = \frac{h_c}{H} \text{ أي : } R_f \cdot H = h_c$$

ت.ع :

$$h_C = 0,75 \times 8 = 6 \text{ cm}$$

4-تمثيل الكروماتوغرام :



5-من خلال الكروماتوغرام يتبين أن العينة تحتوي على المانترول $h'_A = h_C$ بينما العينة B لا تحتوي على المانترول لأن $h_B \neq h_C$