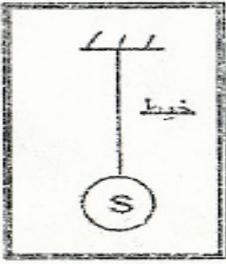


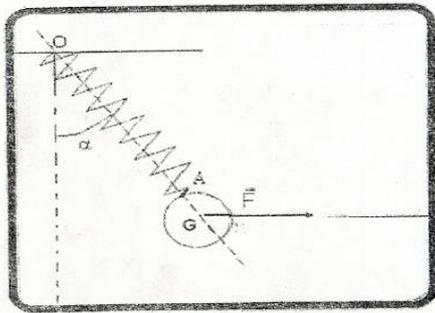
التمرين 1



نعلق بنهاية خيط غير مدود و كتلته مهملة جسما صلبا (S) كتلته  $m = 250g$  وحجمه  $V = 200cm^3$  فيبقى في توازن.

- 1- اوجد القوى المطبقة على الجسم (S) ثم أعط شرطا التوازن بالنسبة لهذا الجسم.
- 2- أ حسب قيمة  $\rho$  الكتلة الحجمية للجسم (S).
- 3- أوجد مميزات القوة T المقرونة بتأثير الخيط على الجسم (S).
- 4- مثل على الشكل بالسلم  $mc \leftrightarrow N1$  متجهات كل القوى المطبقة على الجسم (S).
- 5- نغمر الجسم المعلق بالخيط كليا في إناء يحتوي على الماء. اوجد القوى المطبقة على الجسم (S) في هذه الحالة ثم احسب شداتها علما أن الجسم (S) في توازن.

التمرين 2

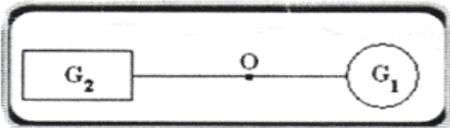


نعتبر كرة (C) متجانسة كتلتها  $m$  وشدة وزنها  $P = 4,5N$  معلقة بواسطة نابض لفته غير متصلة وصلابته  $K = 50N/m$  وطوله الأصلي  $l = 12cm$ .  
نطبق على الكرة بواسطة خيط أفقي قوة أفقية شدتها  $F = 3,5N$  عند النقطة B فيميل النابض بزاوية  $\alpha$  بالنسبة لموضعه البدئي ويبقى في توازن.

- 1- اوجد القوى المطبقة على الكرة (C).
- 2- أ حسب قيمة  $m$  كتلة الكرة (C).
- 3- أعط شرطا التوازن بالنسبة للكرة (C).
- 4- أرسم الخط المضلعي بالسلم  $mc \leftrightarrow N1$  ثم أذكر اسم هذه الطريقة.
- 5- أ حسب مبيانيا قيمة توتر النابض و الزاوية  $\alpha$ .
- 6- استنتج قيمة  $AO = l_0$  الطول النهائي للنابض عند التوازن. نعطي  $g = 10N/kg$ .

التمرين الثالث (2ن)

تتكون مجموعة ميكانيكية من كرة متجانسة مركز قصورها  $G_1$  وكتلتها  $m_1$  مكعب مركز قصوره  $G_2$  وكتلته  $m_2$  مجهولة، ساق كتلتها مهملة ملتحمة مع كل من الكرة و المكعب .



يوجد مركز قصور المجموعة (الكرة + المكعب + الساق) عند النقطة

- 1- أعط العلاقة المرجحية لهذه المجموعة.
- 2- بتطبيق هذه العلاقة أوجد  $m_2$ . نعطي  $m_1 = 1kg$  و  $GG_1 = 20cm$  و  $GG_2 = 10cm$ .

الكيمياء

- ليكن  $^{23}_{11}Na$  و  $^{35}_{17}Cl$  التمثيل الرمزي لنواة كل من ذرة الصوديوم وذرة الكلور ذات شحنة النواة:  $q = 27,2 \cdot 10^{-19}C$ .
- 1- بين أن عدد شحنة ذرة الكلور  $Z = 17$  واستنتج عدد كل من: البروتونات – الالكترونات والنوترونات لهذا الذرة.
  - 2- أ حسب كتلة نواة الصوديوم. مع:  $m_n = m_p = 1,67 \cdot 10^{-27}kg$
  - 3- بإهمال كتلة الالكترونات أ حسب عدد ذرات الصوديوم N الموجودة في عينة من الصوديوم كتلتها  $m = 0,5g$ .
  - 4- اعط البنية الالكترونية لكل ذرة.
  - 5- اعط رمز الايون الذي يمكن أن ينتج عن كل ذرة. مع تعليل جوابك.
  - 6- يمكن تصنيع كلورور الصوديوم وذلك بتأثير غاز ثنائي الكلور  $Cl_2$  على فلز الصوديوم Na عند درجة حرارة عالية.
- 1.6 اعط صيغة كلورور الصوديوم، وحدد الايونات المكونة له.
- 2.6 اعط خطاطة تبين سلسلة التحولات التي حدثت على كل من عنصر الصوديوم وعنصر الكلور خلال هذا التفاعل الكيميائي.
- 3.6 هل تحقق انحفاظ كل من عنصر الصوديوم وعنصر الكلور خلال هذا التفاعل.