

10/09

المدة : 2 س .



فرض محروس 3

الفيزياء - الكيمياء .

مجموعة مدارس أنيس

عين السبع .

تاريخ اجراء الفرض : 2010/01/08 .

تمرين 1 : ( 7 نقط ) .

( دافعة أرخميدس ) .

نعلق أسطوانة من النحاس شعاعها  $r = 1\text{cm}$  و ارتفاعها  $h = 5\text{cm}$  بواسطة خيط ، ثم نغمرها داخل اناء مملوء بالكحول ، ( انظر الشكل ) .

1- أعط تعبير  $F$  شدة دافعة أرخميدس بدلالة  $\rho_{al}$  و  $\pi$  و  $r$  و  $h$  و  $g$  . ثم أحسب قيمتها . ( 1,5 ن )

2- توصل الى تعبير  $T$  تؤثر الخيط كالتالي :  $T = \pi r^2 h g (\rho_{cu} - \rho_{al})$  .

أحسب قيمتها . ( 1,5 ن )

3- نحرق الخيط فتأخذ الأسطوانة وضعية معينة داخل السائل ، و تبقى في حالة توازن .

3-1- حدد، معللا جوابك ، هذه الوضعية . ( 1,5 ن )

3-2- أجرد القوى المطبقة على الأسطوانة في هذه الوضعية . ( 1 ن )

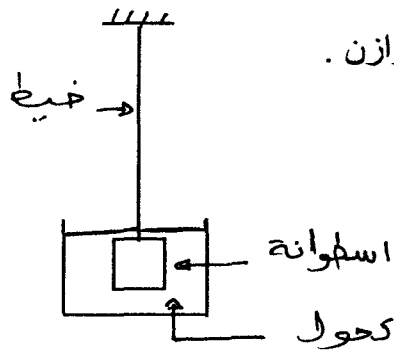
3-3- أحسب شدة كل القوى المطبقة على الأسطوانة في هذه الحالة . ( 1,5 ن )

نعطي : - حجم الأسطوانة :  $V = S \cdot h$  ،  $S$  مساحة القاعدة .

- الكتلة الحجمية للكحول :  $\rho_{al} = 0,8\text{g/cm}^3$  .

- الكتلة الحجمية للنحاس :  $\rho_{cu} = 8,9\text{g/cm}^3$  .

- شدة مجال الثقالة :  $g = 10\text{N/kg}$  .



تمرين 2 : (توازن جسم صلب) . ( 6 نقط ) .

نضع جسما صلبا ( $S$ ) كتلته  $m = 2\text{Kg}$  ، فوق مستوى أفقي . نطبق عليه قوة  $F$  ثابتة ، متجهتها أفقية ( انظر الشكل ) . نعطي  $g = 10\text{N/kg}$  .

1- أجرد القوى المطبقة على ( $S$ ) . ( 1 ن )

2- بالنسبة لشدة  $F = 5\text{N}$  للقوة  $F$  ، يبقى الجسم ( $S$ ) في توازن .

1-2- أرسم الخط المضلعي لمتجهات القوى المطبقة على الجسم ( $S$ ) ، بالسلم :  $1\text{cm}$  يمثل  $5\text{N}$  . ( 1,5 ن )

2-2- استنتج مميزات القوة المقرونة بتأثير المستوى على ( $S$ ) . ( 1 ن )

3-2- استنتج طبيعة التماس بين الجسم ( $S$ ) و المستوى الأفقي . ( 1 ن )

3- نغير شدة القوة  $F$  ، فنلاحظ أن الجسم ( $S$ ) يبقى في توازن بالنسبة للشدة  $F \leq 5\text{N}$  ، ويفقد توازنه انطلاقا من

$F = 5,1\text{N}$  . حدد زاوية الاحتكاك الساكن  $\phi$  بين ( $S$ ) و المستوى الأفقي . ( 1,5 ن )

كيمياء 7 نقط

نعتبر قطعتين مكعبتين لهما نفس الحرف  $a = 2\text{cm}$  .

- تتكون القطعة الأولى من ذرات الألومنيوم  $^{27}_{13}\text{Al}$  كتلتها الحجمية  $\rho_{Al} = 2,7\text{g/cm}^3$  .

- تتكون القطعة الثانية من ذرات الكربون  $^{12}_6\text{C}$  كتلتها الحجمية  $\rho_C = 3,51\text{g/cm}^3$  .

1- حدد مكونات كل ذرة .

2- نهمل كتلة الإلكترونات أمام كتلة النواة .

1-2- احسب  $m_{Al}$  كتلة ذرة واحدة من الألومنيوم .

2-2- احسب  $m_C$  كتلة ذرة واحدة من الكربون .

3- احسب كلا من حجمي القطعتين ثم استنتج  $M_{Al}$  و  $M_C$  كتلتي هاتين القطعتين .

4- اوجد  $N_{Al}$  و  $N_C$  عدد ذرات الألومنيوم و الكربون الموجودتين في القطعتين .

نعطي  $m_n \approx m_p = 1,67 \cdot 10^{-27}\text{Kg}$