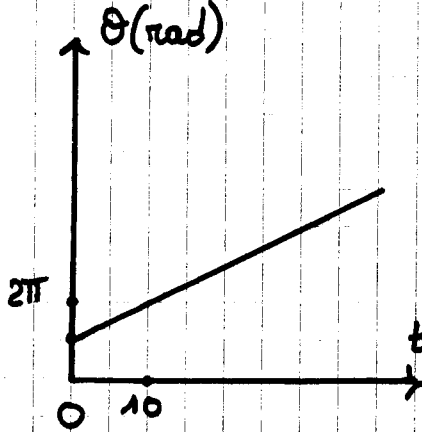


www.9alami.com

فيزياء I (6,5 نقت)

يدور محرك كهربائي، قوامها متجانسا قطره  $d=20\text{cm}$   
حول محور ثابت يمر من مركزه. يعطي العيان جانبه تغير الأضواء



- 1- أوجد المعادلة الزمنية  $\theta(t)$  لحركة القوس.
- 2- استنتج سرعة الزاوية وطبيعة حركته.
- 3- احسب التردد  $N$  والدور  $T$  لحركة القوس.
- 4- أوجد تعبير  $S(t)$  الأضواء المعني لتقطعة  $t$  من محيط القوس.

5- حدد موقع نقطة  $A$  بالنسبة لمحور الدوران إذا كانت سرعتها الخطية هي  $15,7\text{m/s}$ .

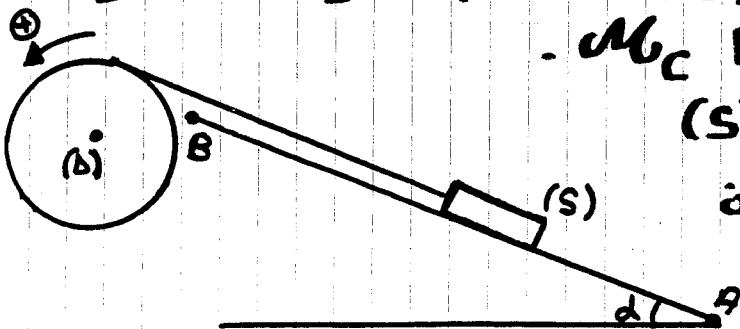
6- أوجد عدد الدورات  $n$  المنبجزة من طرف القوس عند اللحظة  $t_1=2\text{s}$ .

www.9alami.com

فيزياء II (6,5 نقت)

لمحرك جسر  $(S)$  كتلته  $m=60\text{kg}$  فوق مستوى  
مائل بزاوية  $d=30^\circ$  بالنسبة للمستوى الأفقي، نستعمل بكره سحاعها  
 $r=10\text{cm}$  بإمكانها الدوران بدون احتكاك حول محور  $(\Delta)$  أفقي  
يمر بمركز قوسها  $G$ .

الجسر  $(S)$  مرتبط بالبكرة بواسطة خيط غير قابل للإمتداد وكتلته  
مهمله. البكرة تدور بسرعة زاوية  $\omega$  ثابتة بواسطة محرك  
يلحق مزدوجة محرك عزمها  $M_c$ .



نعتبر أن الاحتكاكات بين الجسر  $(S)$   
والمستوى المائل تكافئها قوة  
 $\vec{f}$  شدتها ثابتة بحيث

$f=60\text{N}$  يبتعل الجسر  $(S)$  من النقطة  $A$  إلى النقطة  $B$  تسبح البكرة 5 دورات.

www.9alami.com

1. احسب شغل وزن الجسر (S) خلال الإنتقال AB .

2. اوجد شدة القوة F المطبقة من طرف الخيل عند الجسر (S) .

3. استنتج شغل القوة F خلال الإنتقال AB .

4. حدد قبعة عزم المزدوجة المعركة المطبقة من طرف المحرك كارالبكرة .

5. احسب شغل المزدوجة المعركة .

6. احسب قدرة المزدوجة المعركة علما أن سرعة الجسر

(S) هي:  $v = 1,5 \text{ m/s}$  . تأخذ  $g = 10 \text{ N/kg}$  .

(7 نقطة)

**كيمياي**  
يعتبر السيكلوهكسان ( $C_6H_{12}$ ) هذيب عضوي

كثافته بالنسبة للماء هي:  $d = 0,78$

ما الحجر اللازم أخذه للحصول على كمية مادة تساوي  $0,50 \text{ ml}$  .

2. نعتبر ثلاثة أجسام خالصة عند درجة الحرارة  $20^\circ\text{C}$  وتحت

ضغط  $P_{atm} = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$  .

- الإيثانول ( $C_2H_5OH$ )

- الرصاص ( $Pb$ )

- ثنائي الأوكسجين ( $O_2$ )

أ. احسب الكتلة m بالنسبة لكل جسم . نفلي  $n = 0,5 \text{ mol}$  .

ب. احسب الحجر V بالنسبة لكل جسم .

3. نريد تحضير لتر واحد من محلول (S) لنترات الحديد III

$Fe(NO_3)_3$  ذي تركيز  $0,1 \text{ mol/l}$  .  $C_0 =$

أ. ماهي الكتلة التي يجب أخذها من هذا المركب .

ب. تأخذ  $V = 10 \text{ ml}$  من المحلول S ونضيف إليه  $90 \text{ ml}$  من

الماء . ما قيمة  $C_1$  التركيز المولي الجديد .

معطيات:  $M(Cl) = 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  ;  $M(H) = 1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

$M(O) = 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  ;  $M(Fe) = 56 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  ;  $M(N) = 14 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

$\rho_{eau} = 1 \text{ g/cm}^3$  ;  $\rho_{(Pb)} = 11,34 \text{ g/cm}^3$  ;  $\rho_{(C_2H_5OH)} = 0,789 \text{ g/cm}^3$

$V_m = 24 \text{ L/mol}$  ;  $M(Pb) = 207 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$