

التنقيط

الفيزياء (1) :

يمكن لكرية (S) كتلتها $m=100g$ أن تنزلق على مسار $ABCD$ مكون من :

* جزء AB أفقى .

* جزء BC مائل بزاوية $\alpha=30^\circ$.

* جزء CD دائري مركزه I وشعاعه $r=10\text{ cm}$

1 على الجزء AB تكون الكرينة في حركة مستقيمية منتظمـة. (حسب مبدأ القصور)

1-1 ما العلاقة المتجهية بين القوى المطبقة على الكرينة.

2-1 استنتج قيمة مجموع أشغال هذه القوى.

3-1 أحسب شغل القوة \vec{F} خلال الانتقال AB , و ما طبيعته؟ نعطي: $F=6N$ و $AB=40\text{cm}$

4-1 استنتاج شغل القوة المطبقة من طرف الجزء AB على الكرينة خلال نفس الانتقال. و ما طبيعته؟

5-1 ما طبيعة التماس بين الكرينة و الجزء AB ؟

2 عند وصول الكرينة الموضع B , تحدث القوة \vec{F} . نهمل الاحتكاكات طول المسار BC .

1-2 أجرد القوى المطبقة على الكرينة بين B و C .

2-2 أحسب شغل هذه القوى خلال الانتقال $.BC=60\text{cm}$

3 تحرك الكرينة (S) على المسار BCD باحتكاك.

1-3 أجرد القوى المطبقة على الكرينة بين C و D .

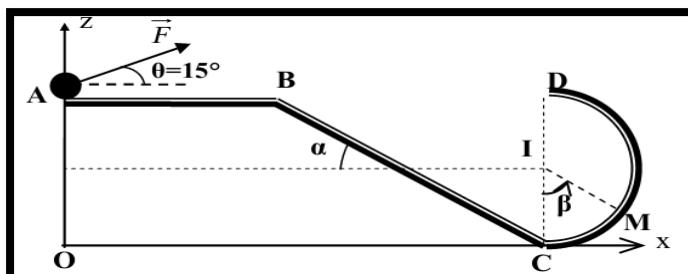
2-3 عبر عن شغل وزن الكرينة بين C و M بدلالة m و g و r و β .

3-3 استنتاج قيمة شغل وزن الكرينة بين C و D .

4-3 أحسب شغل القوة \vec{f} خلال CD . نعطي : $f=0,5N$

نعطي : $g = 10\text{N/Kg}$

7 Pts



الفيزياء (2) :

نعتبر قرصا (D) متواجاً شعاعه $R = 0,3m$ في دوران حول محور رأسي (Δ) ثابت متعامد مع مستوى و يمر من مركز

قصوره G. يمثل الشكل جانبـه تسجيل مـواضع نقطة M من محـيط القرص أثناء مـدد زـمنـية متـالـيـة و مـتسـاوـيـة $\tau = 20ms$

1. أوجـد قـيمـة السـرـعـة الزـاوـيـة للـنـقـطـة M فـي كلـ مـوـاضـع M₂ و M₄ و M₆ و M₈.

2. اسـتـنـجـ طـبـيـعـة حـرـكـة القرـصـ عـلـى جـوابـكـ؟

3. أوجـد المعـادـلـة الزـمنـيـة $\theta=f(t)$ لـحـرـكـة M، باختـيـارـ النـقـطـة M₁ أصلـاً لـلـفـاصـيلـ الزـاوـيـةـ و لـحـظـةـ تسـجـيلـ النـقـطـة

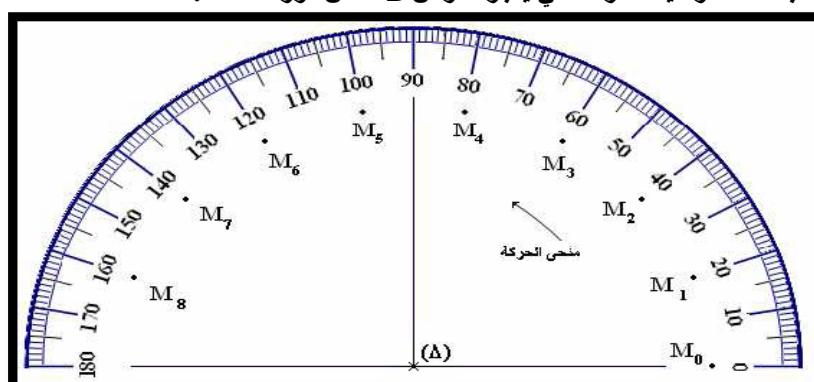
M₂ أصلـاً لـلـتوـارـيخـ.

4. اسـتـنـجـ المعـادـلـة الزـمنـيـة لـحـرـكـة النـقـطـة M باـسـتـعـالـ الأـفـصـولـ الـمـنـخـيـ.

5. اـحـسـبـ الأـفـصـولـ الـمـنـخـيـ لـنـقـطـة M₀ عـنـ اللـحـظـة t = 450ms

6. اـحـسـبـ المـدـةـ الزـمنـيـةـ الـلاـزـمـةـ لـكـيـ يـنـجـزـ القرـصـ D خـمـسـ دـورـاتـ كـامـلـةـ.

6 Pts



الكيمياء :	7Pts										
I. كتب على دواء « PANALGIC » المعلومات التالية :											
يضم قرص واحد 500mg من البراسيتامول $C_8H_{10}N_4O_2$ و 50mg من الكافيين $C_8H_{10}N_4O_2$.	1										
1. أحسب كمية مادة كل من البراسيتامول والكافيين المتواجدة في القرص	1										
2. استنتاج عدد الجزيئات الكافيين والبراسيتامول الموجودة في القرص. نعطي: $N_A=6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$	1										
3. نذيب قرصا من هذا الدواء في كأس به 150mL من الماء. أحسب التركيز المولى C_1 للبراسيتامول والتركيز المولى C_2 للكافيين في محلول المحصل في الكأس	1										
<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <th>O</th><th>C</th><th>N</th><th>H</th><th>العنصر</th></tr> <tr> <td>16</td><td>12</td><td>14</td><td>1</td><td>M(g/mol)</td></tr> </table>		O	C	N	H	العنصر	16	12	14	1	M(g/mol)
O	C	N	H	العنصر							
16	12	14	1	M(g/mol)							
نعتبر كمية حجمها $V=100\text{mL}$ من الإيثانول، وهو مركب عضوي صيغته C_2H_5OH وكثافته بالنسبة للماء هي : $d=0,82$.	II.										
1. أحسب كتلة هذه الكمية. نعطي : الكتلة الحجمية للماء هي : $\rho_{\text{eau}}=1\text{Kg/L}$	1										
2. استنتاج كمية المادة الموجودة في العينة.	1										
أثناء حصة للاشغال التطبيقية وجد التلاميذ في المختبر قارورة بها غاز مجهول لتحديد طبيعة الغاز أحد التلاميذ عينة من الغاز حجمها 2mL، 481 في محقن، وسجلوا المعلومات التالية :	III.										
كتلة المحقن فارغ : 50g	•										
الضغط : $P=1\text{atm}=1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$	•										
كتلة المحقن مملوء بالغاز : 51,42 g	•										
درجة الحرارة : 20°C	•										
نعطي ثابتة الغازات الكاملة : $R=8,314(\text{SI})$											
1. أحسب كمية مادة الغاز الموجودة في المحقن											
2. استنتاج كتلته المولية وعين الغاز من بين الغازات التالية :											
<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <th>Cl_2</th><th>CO_2</th><th>O_2</th><th>N_2</th><th>الغاز</th></tr> <tr> <td>71</td><td>44</td><td>32</td><td>28</td><td>الكتلة المولية ب (g/mol)</td></tr> </table>		Cl_2	CO_2	O_2	N_2	الغاز	71	44	32	28	الكتلة المولية ب (g/mol)
Cl_2	CO_2	O_2	N_2	الغاز							
71	44	32	28	الكتلة المولية ب (g/mol)							