

## الإختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية

## التمرين الأول:

نطلق جسما صلبا  $S$  كتلته  $m = 0.5kg$  بدون سرعة ابتدائية من الموضع  $A$ ، بعد قطع المسافة  $h$  يصل الجسم إلى الموضع  $B$ . ثم ينزلق فوق مسار  $BCDE$  يتكون من جزء مستقيم  $BC = 4m$  وجزء  $CD$  على شكل جزء من دائرة نصف قطرها  $r = 0.5m$  وجزء مستقيم  $DE$  طوله  $2m$ . نأخذ  $g = 10 N/Kg$  و  $\theta = 60^\circ$ . نعتبر الاحتكاكات مهملة على المسار  $BCD$ . نختار المستوى الأفقي المار من  $D$  مرجعا لطاقة الكامنة الثقالية بواسطة جهاز ملائم نقيس سرعة الجسم عند مروره من  $B$  فنجد  $V_B = 5 m/s$

## الجزء AB

- 1- مثل الحصلة الطاقوية للجملة لجسم من  $A$  إلى  $B$
- 2- اكتب معادلة انحفاظ الطاقة للجملة لجسم من  $A$  إلى  $B$
- 3- بتطبيق معادلة انحفاظ الطاقة احسب الارتفاع  $h$

## الجزء BC

- 2- مثل الحصلة الطاقوية للجملة (جسم + أرض)
- من  $B$  إلى  $C$
- 3- اكتب معادلة انحفاظ الطاقة للجملة (جسم + أرض)
- من  $B$  إلى  $C$
- 4- أحسب سرعة الجسم  $V_C$  عند الموضع  $C$

## الجزء CD

- 1- اكتب معادلة انحفاظ الطاقة للجملة (جسم + أرض)
- من  $C$  إلى  $D$
- 2- أحسب سرعة الجسم  $V_D$  عند الموضع  $D$

## الجزء DF

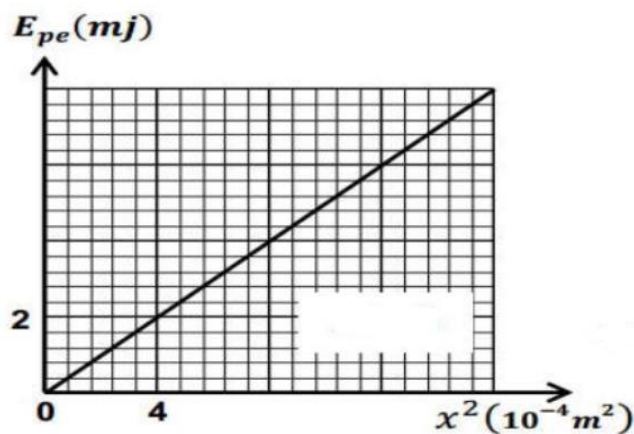
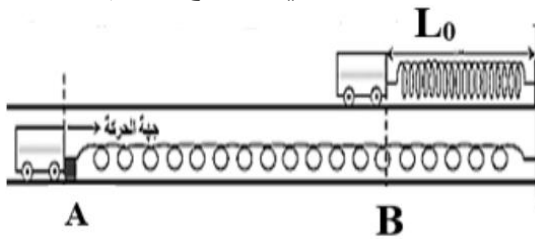
إذا كانت سرعة المتحرك تنعدم عند النقطة  $E$ ، احسب قيمة شدة قوة الاحتكاك  $f$  بين النقطتين  $D$  و  $F$

## التمرين الثاني:

نربط عربة كتلتها  $m = 100g$  بنابض ثابت مرونته  $K$  ونسحبها إلى حدود استطالة النابض في الموضع  $A$  ثم نحرر العربة كما هو مبين في الشكل المقابل (نهمل جميع الاحتكاكات)

مثلنا تغيرات الطاقة الكامنة المرونية  $E_{pe}$  بدلالة  $x^2$  عند انتقال العربة من الموضع  $A$  إلى الموضع  $B$

نتحصل على البيان المقابل



1- أكتب معادلة البيان

2- باعتماد على البيان اوجد قيمة كل من :

أ- ثابت مرونة النابض  $K$

ب- استطالة النابض عند الموضع  $A$

3- أ- مثل القوى المؤثرة على العربة عند الموضع  $A$

ب- ماهي القوة المسببة لحركة العربة احسب قيمتها عند الموضع  $A$

4- أ- مثل الحصيلة الطاقوية للجملة (نابض + عربة) بين الموضعين  $A$  و  $B$ .

ب- أكتب معادلة انحفاظ الطاقة وستنتج سرعة العربة  $V_B$  عند الموضع  $B$

### التمرين الثالث:

يباع الأوسات، (AOSEPT) في الصيدليات لتنظيف وتطهير العدسات اللاصقة. يضم هذا المنتج محلول مائي لكور الصوديوم ( $Na^+ + Cl^-$ ). كتب على لصيقة المنتج يحتوي على كلور الصوديوم

(0.82g في 100ml من المحلول)

لتحقق من هذه المعلومة في الأوسات، نتبع الطريقة العملية التالية:

انطلاقاً من محلول  $S_0$  من كلور الصوديوم تركيزه المولي

$$C_0 = 1 \times 10^{-1} \text{ mol/l}$$

نحضر أربعة محاليل بتركيزات مختلفة ، سمح بقياس قيمة التوتر بين طرفي الخلية

وشدة التيار المار في الدارة بحساب قيم الناقلية  $G$  ثم حساب قيم الناقلية النوعية  $\sigma$  الموافقة

لكل محلول كما هو مبين بالجدول :

| المحلول               | $S_1$ | $S_2$ | $S_3$ | $S_4$ |
|-----------------------|-------|-------|-------|-------|
| $C(\text{mmol/l})$    | 2.5   | 10    | 20    | 30    |
| $\sigma(\text{mS/m})$ | 31    | 125   | 250   | 375   |

1- لتحضير المحلول  $S_3$  نأخذ حجم  $V_0$  من المحلول  $S_0$  نضعه في دورق سعته  $V_3 = 100\text{ml}$

ونكمل بالماء المقطر حتى خط العيار احسب قيمة الحجم  $V_0$  الواجب اخذه لتحضير المحلول  $S_3$

2- أرسم مخطط تركيب الدارة المستعملة في قياس الناقلية

3- أرسم البيان  $\sigma = f(C)$  سلم الرسم:  $1\text{cm} \rightarrow 50 \text{ mS/m}$  و  $1\text{cm} \rightarrow 5 \text{ mmol/l}$

4- اكتب معادلة انحلال كلور الصوديوم في الماء.

5- أكتب العبارة الحرفية للناقلية النوعية  $\sigma$  بدلالة  $C$  للمحلول و الناقليتين الموليتين الشارديتين  $\lambda_{Na^+}$  و  $\lambda_{Cl^-}$

6- أوجد قيمة الناقلية النوعية المولية لشاردة الكور  $\lambda_{Cl^-}$ .

7- نخفف عشر مرات المحلول التجاري أوسات، ونرمز للمحلول المخفف ب  $S$  نغمر بعد ذلك نفس خلية قياس

الناقلية في المحلول  $S$  ، فنجد القيمة  $180 \text{ mS/m}$ .

أ- حدد بيانياً التركيز المولي  $C$  لكلور الصوديوم في المحلول المخفف

ب- استنتج التركيز المولي  $C_1$  لكلور الصوديوم في المحلول التجاري أوسات.

ج- احسب كتلة كلور الصوديوم في المحلول التجاري أوسات

8- هل المنتج مغشوش علل

$$\lambda_{Na^+} = 5.01 \times 10^{-3} \text{ Sm}^2/\text{mol} , \quad M(\text{Na}) = 23 \text{ g/mol} , \quad M(\text{Cl}) = 35.5 \text{ g/mol}$$