

التاريخ: 2018/12/02

المدة: 02 سا

المادة: العلوم الفيزيائية

المستوى: الثانية ثانوي ع ت

اختبار الفصل الأول

التمرين الأول:

جسم كتلته $m=1\text{kg}$ يقذف بسرعة ابتدائية $\vec{v}_0$ على طاولة أفقية بحيث يمكن لجهاز تحديد سرعة هذا الجسم بعد قطعه مسافة d .

ندون النتائج المتحصل عليها في الجدول التالي:

$d(\text{m})$	0	1	2	3	4	5	6
$v(\text{m/s})$	10	9,7	9,5	9,2	8,9	8,7	8,4
$V^2(\text{m/s})$							

- 1) ماذا يمكنك قوله عن طبيعة حركة هذا الجسم؟ وماذا تستنتج؟
- 2) أكمل الجدول السابق ثم ارسم المنحني البياني لتغيرات v^2 بدلالة d .
- 3) أكتب معادلة هذا البيان.
- 4) إذا كان الجسم يخضع أثناء حركته لقوة احتكاك $\vec{F}$ ثابتة، أكتب معادلة انحفاظ الطاقة بين الوضع الابتدائي المعروف بالسرعة v_0 وبين معرف بالسرعة v ، ثم استنتج العلاقة التي تربط v^2 بدلالة d و F و v_0 . $v_0=10\text{m/s}$.
- 5) من السؤال 3 و 4 استنتج شدة القوة $\vec{F}$.

التمرين الثاني:

يسقط جسم كتلته m تساوي 500g بدون سرعة ابتدائية سقوطا شاقوليا على نابض محوره شاقولي وثابت مرونته $K=100\text{N/m}$ فيسبب له انضغاطا مقداره X ثم يتوقف الجسم في نهاية الانضغاط (انظر الشكل)

(m)



باعتبار الجملة (جسم+أرض+نابض) وأن المستوي المرجعي للطاقة الكامنة الثقالية هو المستوي المار بوضع الجسم في نهاية الانضغاط.

- 1) ما هو شكل طاقة الجملة عند ملامسته الجسم النابض؟
- 2) ما هو شكل طاقة الجملة في نهاية الانضغاط؟
- 3) مثل الحصيلة الطاقوية للجملة بين الوضعين السابقين.
- 4) أكتب معادلة انحفاظ الطاقة بين الوضعين السابقين.
- 5) استنتج مقدار إنضغاط النابض علما أنه عند ملامسة الجسم النابض تكون سرعته $v=14\text{m/s}$.

التمرين الثالث:

لدراسة ناقلية محلول هيدروكسيد الكالسيوم ($\text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$) استعملنا خلية قياس مؤلفة من سطحين ناقلين متوازيين سطحهما $S = 1,0\text{cm}^2$ تفصلهما مسافة $L = 1,5\text{ cm}$.

1- أحسب قيمة ثابت الخلية K .

2- نذيب g 1,48 من $\text{Ca}(\text{OH})_2$ في 1L من الماء المقطر .

أ- أكتب معادلة التفاعل الحادث .

ب- أوجد التركيز المولي للمحلول واستنتج $[\text{Ca}^{2+}]$ و $[\text{OH}^-]$ في المحلول.

3- أوجد الناقلية النوعية لهذا المحلول عند الدرجة 25°C ، ثم استنتج الناقليته G_0 المقاسة باستعمال الخلية السابقة.

4- نقوم بتمديد المحلول n مرة بإضافة الماء المقطر ، مع إبقاء خلية القياس داخل البيشر.

أ. لماذا نستخدم الماء المقطر بدلا من ماء الحنفية ؟ علل.

ب. كيف تتوقع تغير ناقلية المحلول خلال التمديد ولماذا؟

ج. عند نهاية التمديد تصبح الناقلة صفحية 2/2 اعط عبارتها بدلالة G_0 و n .

د. احسب الناقلية G من أجل 0

5- نسخن عندها المحلول ماذا ستلاحظ؟

يعطى : $\lambda_{\text{OH}^-} = 19.9\text{ ms.m}^2.\text{mol}^{-1}$; $\lambda_{\text{Ca}^{2+}} = 11,9\text{ ms.m}^2.\text{mol}^{-1}$.

$M_{\text{H}}=1\text{ g / mol}$; $M_{\text{O}}=16\text{ g / mol}$; $M_{\text{Ca}}=40\text{ g / mol}$

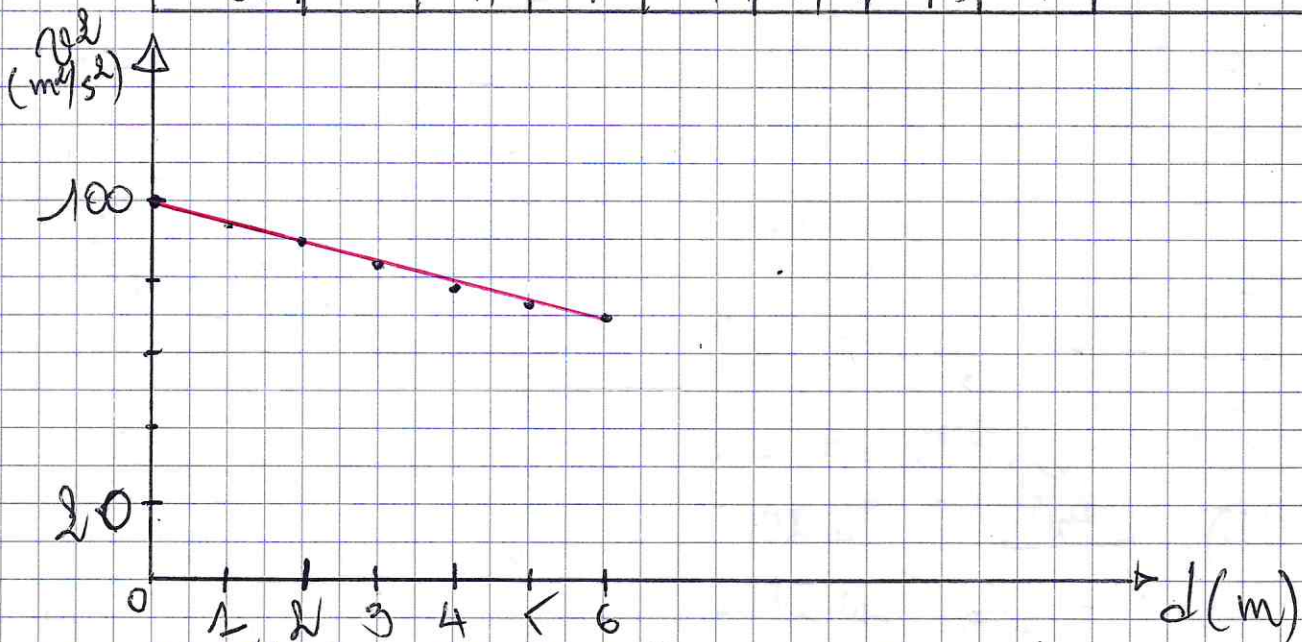
ثانوية الرباط والقنيطرة - الحالة - لعمري

مادة العلوم الفيزيائية / اختبار الفصل 1 / 2018

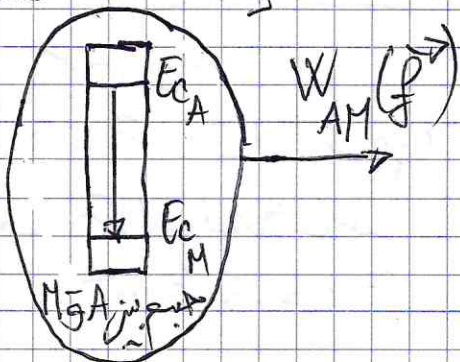
التمرين 1

1- افسار مستقيم (أفقياً) والسرعة متناقصة - المثلث مستقيمة
 مثلاً طلبة - الجسم ما يقع لقوى مستقيمة حاسمة ثمة
 الحركة - الجسم صافح لقوى - مشترك $\vec{F}$ - حركة

d (m)	0	1	2	3	4	5	6
v^2 (m/s ²)	100	94,09	90,24	84,64	79,21	72,69	70,56



2- الحالة الفاقية



حسب مبدأ حفظ الطاقة:

$$E_A - W_{AM}(\vec{P}) = E_M$$

3- معادلة السات:

السات مستقيم - من مبدأ
 حفظ الطاقة الفاقية معادلة:

$$v^2 = a \cdot d + b$$

$$\begin{cases} a = \frac{100 - 70,56}{0 - 6} = -4,9 \\ b = 100 \end{cases}$$

$$\rightarrow v^2 = -4,9 \cdot d + 100$$

④ - معادلات حفظ الطاقة (الميكانيكية)

$$E_{cA} + E_{pPA} + E_{peA} = E_{cB} + E_{pPB} + E_{peB}$$

$$E_{cA} + E_{pPA} = E_{peB}$$

⑤ - معادلات حفظ الطاقة (الحرارية)

$$\frac{1}{2} m v_A^2 + mgh_A = \frac{1}{2} k x_B^2$$

$$\frac{1}{2} m v_A^2 + mgx = \frac{1}{2} k x^2$$

$$m v_A^2 + 2mgx = k x^2$$

$$(-k)x^2 + (2mg)x + m v_A^2 = 0$$

$$-100 \cdot x^2 + 2 \times 0.5 \times 10 \cdot x + 9(1.4)^2 = 0$$

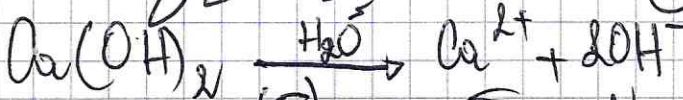
$$-100 \cdot x^2 + 10 \cdot x + 98 = 0$$

$$\begin{cases} x_1 = -0.94 \text{ (مرفوض)} \\ x_2 = 1.041 \text{ m (مقبول)} \end{cases}$$

النقطة ③

$$k = \frac{S}{L} = \frac{1}{1.5} = \frac{2}{3} \text{ cm} \quad \text{①}$$

② - معادلات حفظ الطاقة (الميكانيكية)



النقطة ③

$$n_0 = \frac{m}{M} = \frac{1.148}{40 + 2 \times 16 + 2 \times 1} = 0.02 \text{ mol}$$

$$C_0 = \frac{n_0}{V} = \frac{0.02}{1} = 0.02 \text{ mol/L}$$

$$[\text{Ca}^{2+}] = C_0 = 0.02 \text{ mol/L}$$

$$[\text{OH}^-] = 2C_0 = 2 \times 0.02 = 0.04 \text{ mol/L}$$

③ - الناقلية النوعية δ_0

$$\delta_0 = \lambda_{\text{Ca}^{2+}} [\text{Ca}^{2+}]_0 + \lambda_{\text{OH}^-} [\text{OH}^-]_0$$

$$= 119 \cdot 10^{-3} \times 0.02 \times 10^3 + 199 \times 0.04 \cdot 10^3$$

$$\delta_0 = 1.034 \text{ S/m}$$

$$\frac{1}{2} m v_A^2 - f \cdot \Delta l = \frac{1}{2} m v^2$$

$$m v_A^2 - 2 \cdot f \cdot d = m v^2$$

$$v^2 = \frac{m v_A^2 - 2 f \cdot d}{m}$$

$$= \frac{m v_A^2}{m} - \frac{2 f d}{m}$$

$$v^2 = - \frac{2 f d}{m} + v_A^2$$

$$v^2 = \left(- \frac{2 f}{m} \right) \cdot d + v_A^2$$

④ - معادلات حفظ الطاقة (الحرارية) والنقطة ②

$$\begin{cases} b = v^2 \\ a = - \frac{2 f}{m} \Rightarrow f = - \frac{a \cdot m}{2} \end{cases}$$

$$f = - \frac{(4.9) \cdot 1}{2}$$

$$f = 2.45 \text{ N}$$

النقطة ②

$$m = \frac{500}{1000} = 0.5 \text{ Kg}$$

$$v_0 = 0 \text{ m/s} \quad | \quad k = 100 \text{ N/m}$$

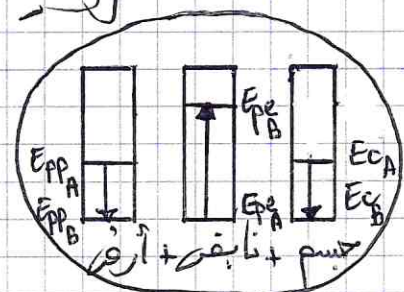
① - معادلات حفظ الطاقة (الميكانيكية)

$$E_{cA} + E_{pPA} = E_{cB} + E_{pPB}$$

$$E_{pPA} = E_{pPB}$$

② - معادلات حفظ الطاقة (الحرارية)

$$E_{cA} + E_{pPA} = E_{cB} + E_{pPB}$$



$$G_1 = \frac{G_0}{\delta_0} = \frac{6,9 \cdot 10^{-3}}{\delta_0}$$

$$G_1 = 3,4 \cdot 10^{-4} \text{ س}$$

(2) - تسخين المحلول برفق من نافذة

النافذة الشمسية (8):

$$G_0 = K \cdot \delta = \left(\frac{9}{3} \times 10^{-8}\right) \times 1,034$$

$$G_0 = 6,9 \cdot 10^{-3} \text{ س}$$

(4) - A - ماء الصنفية تحتوي على شوارد نافذة للشمس بالبرق وبالحالي توضع في حمة نافذة المحلول الشمسي المبرود.

- الماء المقطر يزل خلال من الشوارد وتوضع في نافذة المحلول المبرود.

14 - قس قبل نافذة المحلول خلال التمديد.

له التمديد يعمل على تخفيف تركيز شوارد المحلول.

15 - النافذة (8) بعد التمديد:

$$G = K \cdot \delta = K \cdot (\lambda_{\text{Co}^{2+}} [\text{Co}^{2+}] + \lambda_{\text{OH}^-} [\text{OH}^-])$$

$$G_1 = K \cdot (\lambda_{\text{Co}^{2+}} C + \lambda_{\text{OH}^-} (2C))$$

$$G_1 = K \cdot C \cdot (\lambda_{\text{Co}^{2+}} + 2 \cdot \lambda_{\text{OH}^-})$$

من قانون مول التمديد:

$$n = \frac{C_0}{C} \rightarrow C = \frac{C_0}{n}$$

$$G = K \cdot \frac{C_0}{n} \cdot (\lambda_{\text{Co}^{2+}} + 2 \cdot \lambda_{\text{OH}^-})$$

$$G = \frac{G_0}{n}$$