

يوم 2022/03/23

ثانوية عبد الحق بن حمودة - عين البنيان

المدة: 02 ساعة

الشعبة: أولى علوم تجريبية

## إختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والكيميائية

ملاحظة: لا تقبل القيمة بدون وحدة.

### التمرين 01:

- I. حمض البنزويك جسم صلب ابيض اللون صيغته الجزيئية  $C_7H_{3x}O_x$  يستعمل كحافظ غذائي و يوجد في الطبيعة في بعض النباتات.
- 1) عبر بدلالة  $x$  عن الكتلة المولية الجزيئية  $M$  لحمض البنزويك ثم استنتج الصيغة المجرىة له علما أن:  $M(C_7H_{3x}O_x) = 122 \text{ g/mol}$
- II. نضع في قارورة لا يتغير حجمها تحتوي على غاز مجهول كتلته  $m = 440 \text{ mg}$  وحجمه  $V = 250 \text{ ml}$  يوجد تحت ضغط  $P_1 = 1 \text{ bar}$  وعند درجة حرارة  $\theta_1 = 25^\circ \text{C}$ .
1. أوجد كمية  $n_1$  لهذا الغاز.
2. أحسب الكتلة المولية الجزيئية لهذا الغاز، واستنتج صيغته الجزيئية المجرىة من بين الغازات التالية:  $O_2 ; C_3H_8 ; H_2 ; SO_2 ; CH_4$
3. أحسب عدد الجزيئات لهذا الغاز  $N_1$ .
4. انطلاقا من قانون الغاز المثالي برهن أن علاقة الحجم المولي  $V_M$  تعطى بالعلاقة:  $V_M = \frac{RT}{P}$
5. أحسب الحجم المولي  $V_M$  لهذا الغاز عند الشرطين السابقين من الضغط ودرجة الحرارة  $(T_1; P_1)$ .
6. نخرج من هذه القارورة كمية من هذا الغاز فيصبح الضغط في القارورة  $P_2 = 600 \text{ mmhg}$  دون تغيير في درجة الحرارة.
- أ) أحسب كمية المادة  $n_1$  للغاز المتبقي في القارورة.
- ب) استنتج الكتلة  $m_2$  للغاز المتبقي في القارورة.
7. نعرض الغاز السابق الى درجة حرارة  $\theta_2 = 50^\circ \text{C}$ .
- كم يصبح الضغط الجديد داخل القارورة؟ علل إجابتك بالحساب.

### المعطيات:

ثابت الغازات المثالية:  $R = 8,31 \left( \frac{\text{Pa} \cdot \text{m}^3}{\text{mol} \cdot \text{K}} \right)$ ، عدد أفوقادرو  $N_A = 6,023 \times 10^{23}$

$M(H) = 1 \text{ g/mol} ; M(C) = 12 \text{ g/mol} ; M(O) = 16 \text{ g/mol} ; ; M(S) = 32 \text{ g/mol}$

$1 \text{ l} = 10^3 \text{ ml} , 1 \text{ m}^3 = 10^3 \text{ l} , 1 \text{ atm} = 760 \text{ mmhg} ,$

## التمرين 02:

يعتبر القفز على الخنادق بواسطة الدراجات النارية أحد التحديات التي تواجه المجازفين، وإن التغلب على هذه التحديات يتطلب التعرف على بعض الشروط التي يجب توفرها لتحقيق هذا التحدي.

يمثل الشكل - 01 - المسار

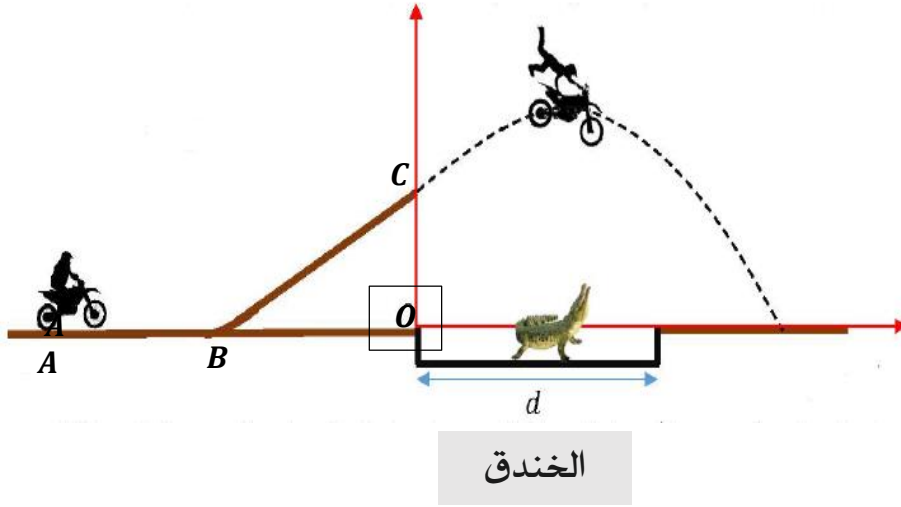
الذي يسلكه الدراج حيث

يتكون مسلك المجازفة من

جزأين مستقيمين المستوي

الأفقي  $AB$ ، والمستوي  $BC$  المائل

عن الأفق بزاوية  $\alpha = 10^\circ$ .



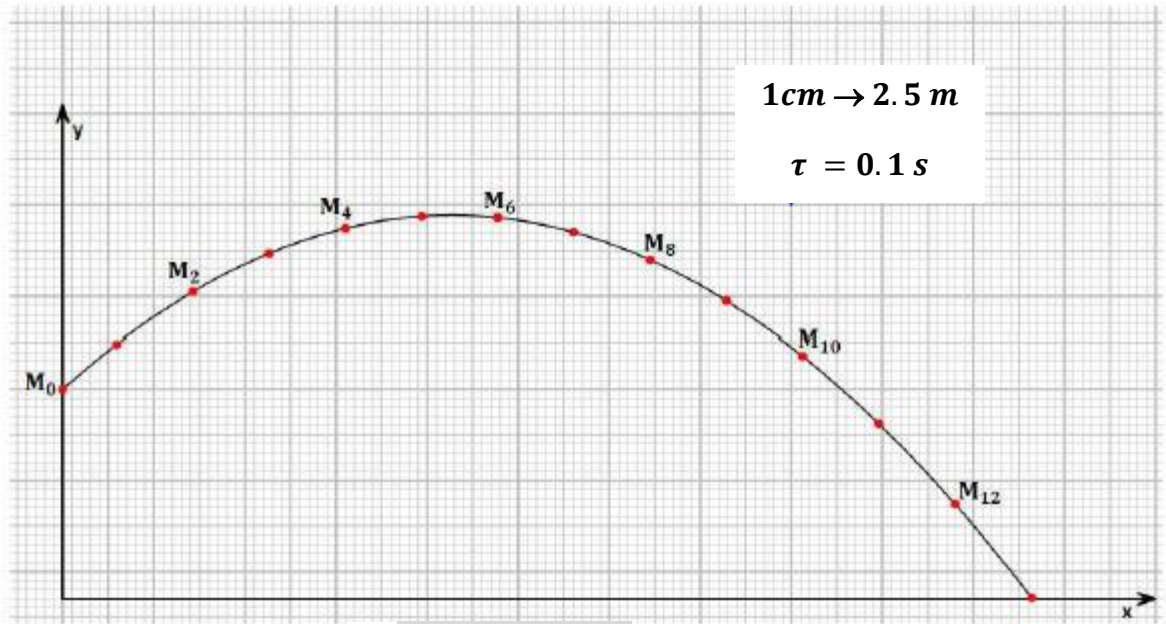
يمثل الشكل - 02 - على الوثيقة المرفقة المواضع المتتالية لحركة الدراج خلال فواصل زمنية متعاقبة و متساوية على المحورين  $Ox$  و  $Oy$  من الموضع  $C$  إلى غاية وصوله إلى سطح الأرض.

1. أحسب السرعة اللحظية للجسم في الموضع  $M_2$ ،  $M_4$ ،  $M_8$  و  $M_{10}$ .
2. ثم مثلها باستعمال سلم السرعات على الرسم:  $15 \text{ m/s} \rightarrow 1 \text{ cm}$ .
3. مثل أشعة تغير السرعة اللحظية للجسم في الموضع  $M_3$  و  $M_9$ ، ماذا تستنتج. (مع تبيان طريقة التمثيل على الرسم).
4. ماهي طبيعة الحركة وفق المحورين  $Ox$  و  $Oy$  مع التعليل.
5. بالاعتماد على التصوير المتعاقب أحسب أعلى ارتفاع  $H$  يصله الدراج عن سطح الأرض.
6. هل يتجاوز الدراج الخندق علما أن طول الخندق  $d = 40 \text{ m}$  ؟ علل إجابتك.
7. جد حل من الحلول لكي يتفادى الدراج السقوط في الخندق.

انتهى الموضوع

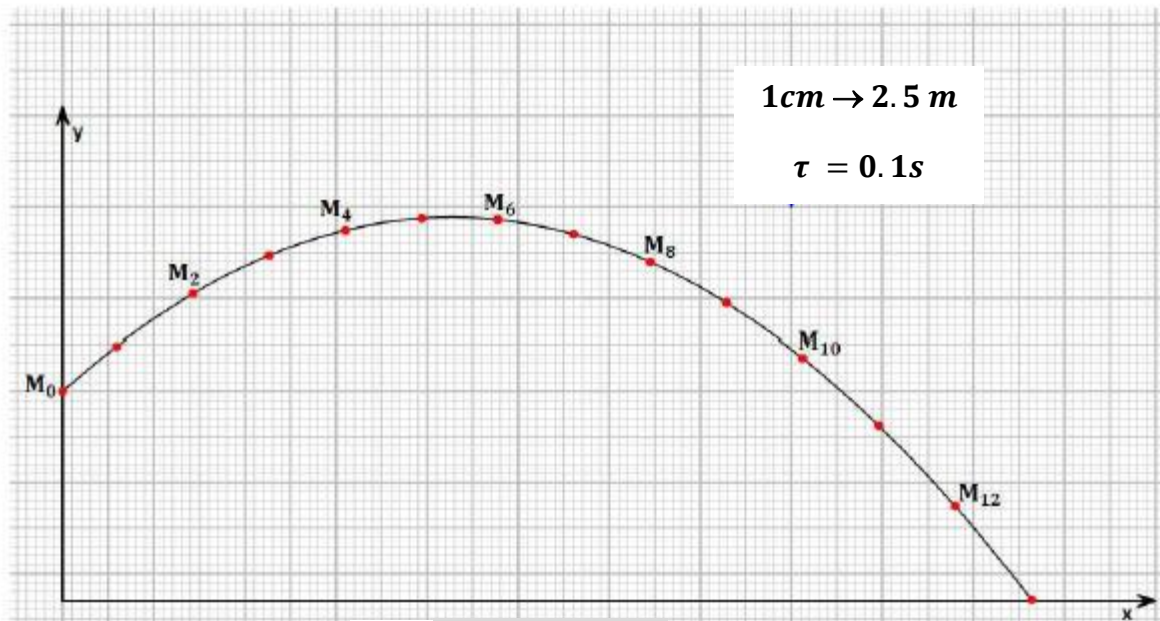
لكي تنجح يجب على رغبتك في النجاح  
أن تفوق خوفك من الفشل

الإسم واللقب: ..... القسم: ..... الفوج: .....



الشكل -02-

الإسم واللقب: ..... القسم: ..... الفوج: .....



الشكل -02-

## تصحيح إختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والكيميائية

### التمرين 01:

I.

1. التعبير بدلالة  $x$  عن الكتلة المولية الجزيئية  $M$  لحمض البنزويك.

$$M(C_7H_{3x}O_x) = 7M(C) + 3xM(H) + xM(O) = 122$$

$$7 \times 12 + 3x \times 1 + x \times 16 = 122$$

$$19x = 38 \Rightarrow x = 2$$

استنتاج الصيغة المجملة له:  $C_7H_6O_2$

II.

1. إيجاد كمية  $n_1$  لهذا الغاز.

$$P_1 V = n_1 R T_1$$

$$n_1 = \frac{P_1 V}{R T} = \frac{10^5 \times 250 \times 10^{-6}}{8.31 \times 298}$$

$$n_1 = 0.01 \text{ mol}$$

$$T_1(K) = \theta_1 C^\circ + 273$$

$$T_1(K) = 25 + 273 = 298 \text{ K}$$

$$V = 250 \text{ ml} = 250 \times 10^{-6} \text{ m}^3$$

$$P_1 = 10^5 \text{ Pa}$$

$$m_1 = 0.44 \text{ g}$$

2. حساب الكتلة المولية الجزيئية لهذا الغاز.

$$n_1 = \frac{m_1}{M} \Rightarrow M = \frac{m_1}{n_1} = \frac{0.44}{0.01} \Rightarrow M = 44 \text{ g/mol}$$

استنتاج صيغته الجزيئية المجملة.

هو:  $C_3H_8$  لأن:  $M(C_3H_8) = 44 \text{ g/mol}$

3. حساب عدد الجزيئات لهذا الغاز  $N_1$ .

$$n_1 = \frac{N_1}{N_A} \Rightarrow N_1 = n_1 \times N_A = 0.01 \times 6.023 \times 10^{23} \Rightarrow N_1 = 6.023 \times 10^{21} \text{ جزيء}$$

4. برهان أن علاقة الحجم المولي  $V_M$  تعطى بالعلاقة:  $V_M = \frac{R T}{P}$

لدينا قانون الغاز المثالي:  $P_1 V = n_1 R T_1$

ولدينا الحجم المولي  $V_M$  هو حجم  $1 \text{ mol}$  إذن:  $P V_M = R T$  ومنه:  $V_M = \frac{R T}{P}$

5. حساب الحجم المولي  $V_M$  لهذا الغاز عند الشرطين السابقين من الضغط ودرجة الحرارة  $(T_1; P_1)$ .

$$V_M = \frac{R T}{P} = \frac{8.31 \times 298}{10^5} = 0.02476 \text{ m}^3/\text{mol} \Rightarrow V_M = 24.76 \text{ l/mol}$$

أ) أحسب كمية المادة  $n_1$  للغاز المتبقي في القارورة.

$$P_1 = \frac{600 \text{ mmhg}}{760} = 0.79 \text{ atm} = 0.79 \times 1.013 \times 10^5 \Rightarrow P_1 = 7.99 \times 10^5 \text{ Pa}$$

$$P_2 V = n_2 R T_1 \Rightarrow n_2 = \frac{P_2 V}{R T_1} = \frac{7.99 \times 10^5 \times 250 \times 10^{-6}}{8.31 \times 298} \Rightarrow n_2 = 8.1 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

ب) استنتج الكتلة  $m_2$  للغاز المتبقي في القارورة.

$$n_2 = \frac{m_2}{M} \Rightarrow m_2 = n_2 \times M = 8.1 \times 10^{-3} \times 44 \Rightarrow m_2 = 0.36 \text{ g}$$

7. حساب الضغط الجديد داخل القارورة.

$$P_3 V = n_1 R T_3$$

$$T_1(K) = \theta_1 C^\circ + 273$$

$$T_2(K) = 50 + 273 = 323 \text{ K}$$

$$P_3 = \frac{n_1 R T_3}{V} = \frac{0.01 \times 8.31 \times 323}{250 \times 10^{-6}} \Rightarrow P_3 = 1.07 \times 10^5 \text{ Pa}$$

## التمرين 02:

1. حساب السرعة اللحظية للجسم في الموضع  $M_2, M_4, M_8, M_{10}$ .

$\vartheta_8 = \frac{M_7 M_9}{2\tau} = \frac{2.1 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 26.25 \text{ m/s}$	$\vartheta_2 = \frac{M_1 M_3}{2\tau} = \frac{2.3 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 28.75 \text{ m/s}$
$\vartheta_{10} = \frac{M_9 M_{11}}{2\tau} = \frac{2.5 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 31.25 \text{ m/s}$	$\vartheta_4 = \frac{M_3 M_5}{2\tau} = \frac{2 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 25 \text{ m/s}$

2. تمثيل  $\vec{v}_2, \vec{v}_4, \vec{v}_8, \vec{v}_{10}$  على الرسم باستعمال سلم السرعات:  $1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$ .

$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$ $x_8 \rightarrow 26.25 \text{ m/s}$ $x_8 = \frac{26.25 \times 1}{15} = 1.8 \text{ cm}$ $x_8 = 1.8 \text{ cm}$	$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$ $x_2 \rightarrow 28.75 \text{ m/s}$ $x_2 = \frac{28.75 \times 1}{15} = 1.9 \text{ cm}$ $x_2 = 1.9 \text{ cm}$
$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$ $x_{10} \rightarrow 31.25 \text{ m/s}$ $x_{10} = \frac{31.25 \times 1}{15} = 2.1 \text{ cm}$ $x_{10} = 2.1 \text{ cm}$	$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$ $x_4 \rightarrow 25 \text{ m/s}$ $x_4 = \frac{25 \times 1}{15} = 1.7 \text{ cm}$ $x_4 = 1.7 \text{ cm}$

3. تمثيل أشعة تغير السرعة اللحظية  $\Delta \vec{v}_9, \Delta \vec{v}_3$ .

$$\Delta \vec{v}_3 = \vec{v}_4 - \vec{v}_2, \quad \Delta \vec{v}_9 = \vec{v}_{10} - \vec{v}_8$$

4. طبيعة الحركة وفق:

المحور  $ox$ : المسافات متساوية خلال مجالات زمنية متساوية إذن: هي حركة مستقيمة منتظمة.

المحور  $oy$ :

مرحلة الصعود:

المسافات تتناقص خلال مجالات زمنية متساوية إذن: هي حركة مستقيمة متباطئة.

مرحلة النزول:

المسافات تتزايد خلال مجالات زمنية متساوية إذن: هي حركة مستقيمة متسارعة.

5. أعلى ارتفاع  $H$  يصله الدراج عن سطح الأرض.

$$H = \frac{4.8 \text{ cm} \times 2.5 \text{ m}}{1 \text{ cm}} \Rightarrow H = 12 \text{ m}$$

6. لا يتجاوز الدراج الخندق.

التعليل: نحسب المدى:

$$D = \frac{12.3 \text{ cm} \times 2.5 \text{ m}}{1 \text{ cm}} \Rightarrow D = 30.75 \text{ m} < 40 \text{ m}$$

$$D < d$$

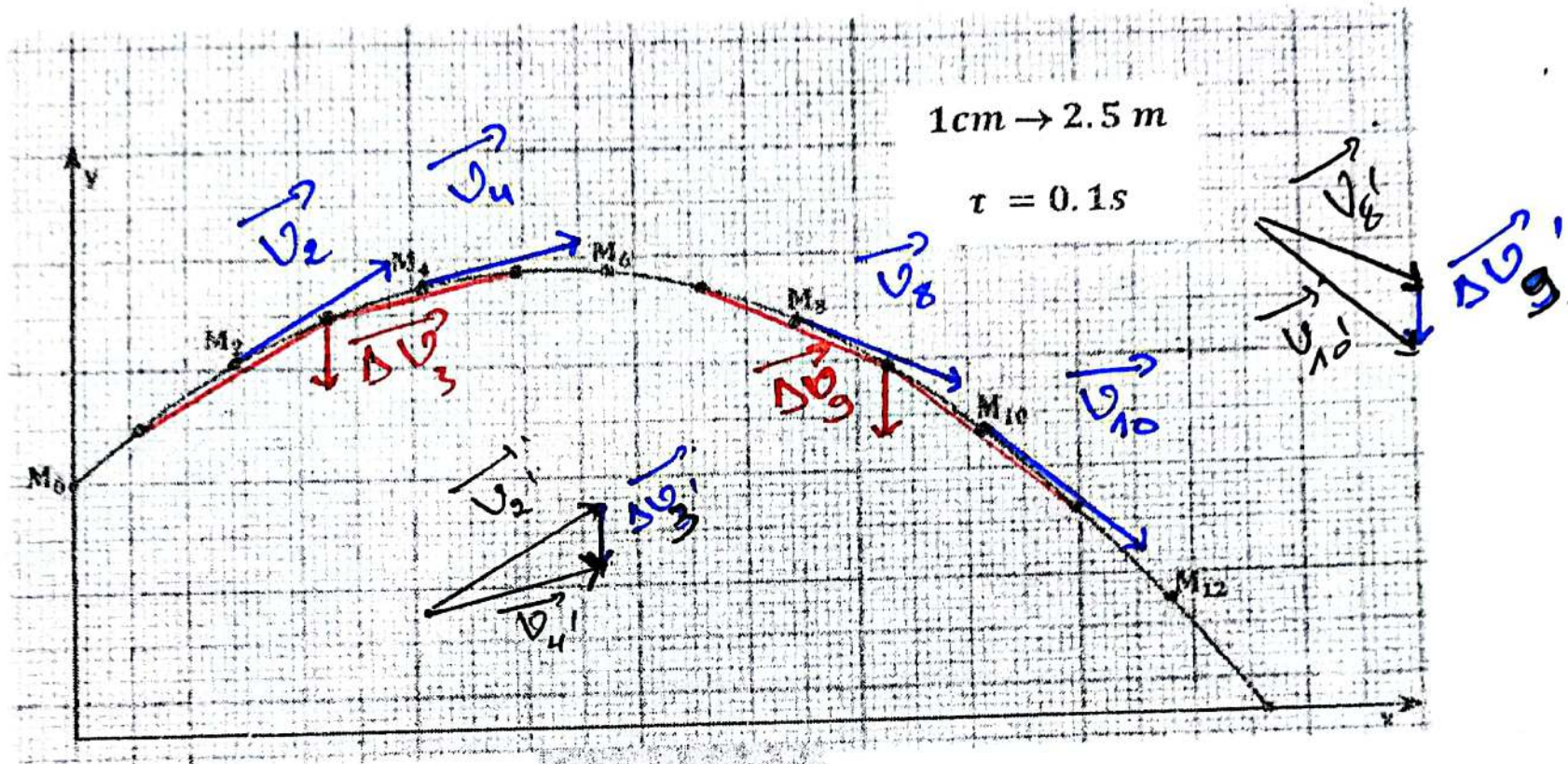
ومنه الدراج يسقط في الخندق.

7. حل من الحلول لكي يتفادى الدراج السقوط في الخندق.

السرعة التي ينطلق بها من النقطة  $A$  تكون أكبر من السرعة التي انطلق بها من قبل.



الإسم واللقب: ..... القسم: ..... الفوج: .....



الشكل - 02 -

