

اختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والكيميائية

ملاحظة: لا تقبل القيمة بدون وحدة.

التمرين 01:

I. حمض البنزويك جسم صلب أبيض اللون صيغته الجزيئية $C_7H_{3x}O_x$ يستعمل كحافظ غذائي ويوجد في الطبيعة في بعض النباتات.

1) عبر بدلالة x عن الكتلة المولية الجزيئية M لحمض البنزويك ثم استنتاج الصيغة المجملة 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 $m = 440 \text{ mg}$ وكتلته $P_1 = 1 \text{ bar}$ وحجمه $V = 250 \text{ ml}$ يوجد تحت ضغط $T_1 = 25^\circ\text{C}$ وعند درجة حرارة $T_2 = 1 \text{ °C}$.

1. أوجد كمية n_1 لهذا الغاز.

2. أحسب الكتلة المولية الجزيئية لهذا الغاز، واستنتاج صيغته الجزيئية المجملة من بين الغازات التالية :

O_2 ; C_3H_8 ; H_2 ; SO_2 ; CH_4

3. أحسب عدد الجزيئات لهذا الغاز N_1 .

4. انطلاقاً 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 المتبقى في القارورة.

ب) استنتاج الكتلة m_2 للغاز المتبقى في القارورة.

7. نعرض الغاز السابق إلى درجة حرارة $T_2 = 50^\circ\text{C}$.

كم يصبح الضغط الجديد داخل القارورة؟ علل إجابتك بالحساب.

المعطيات:

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

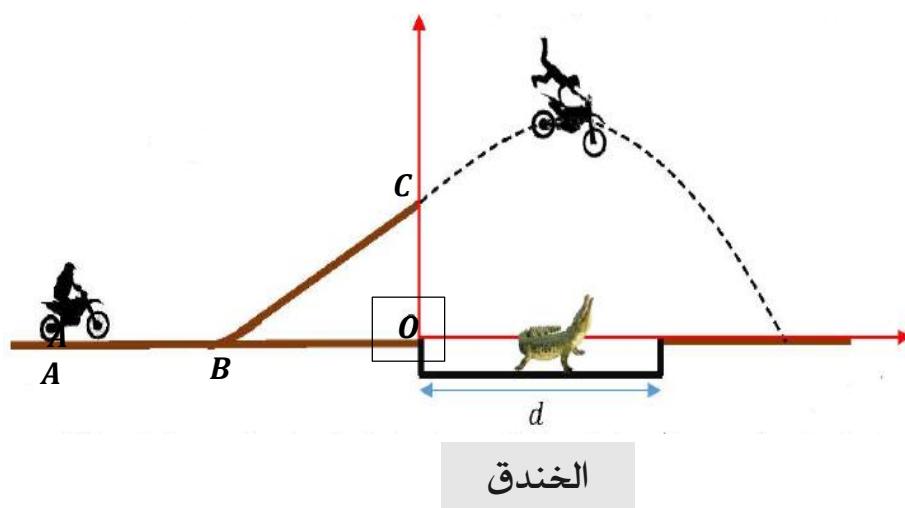
$M(H) = 1 \text{ g/mol}$; $M(C) = 12 \text{ g/mol}$; $M(O) = 16 \text{ g/mol}$; ; $M(S) = 32 \text{ g/mol}$

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

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 BC ، والمستوى AB المائل عن الأفق بزاوية $\alpha = 10^\circ$.

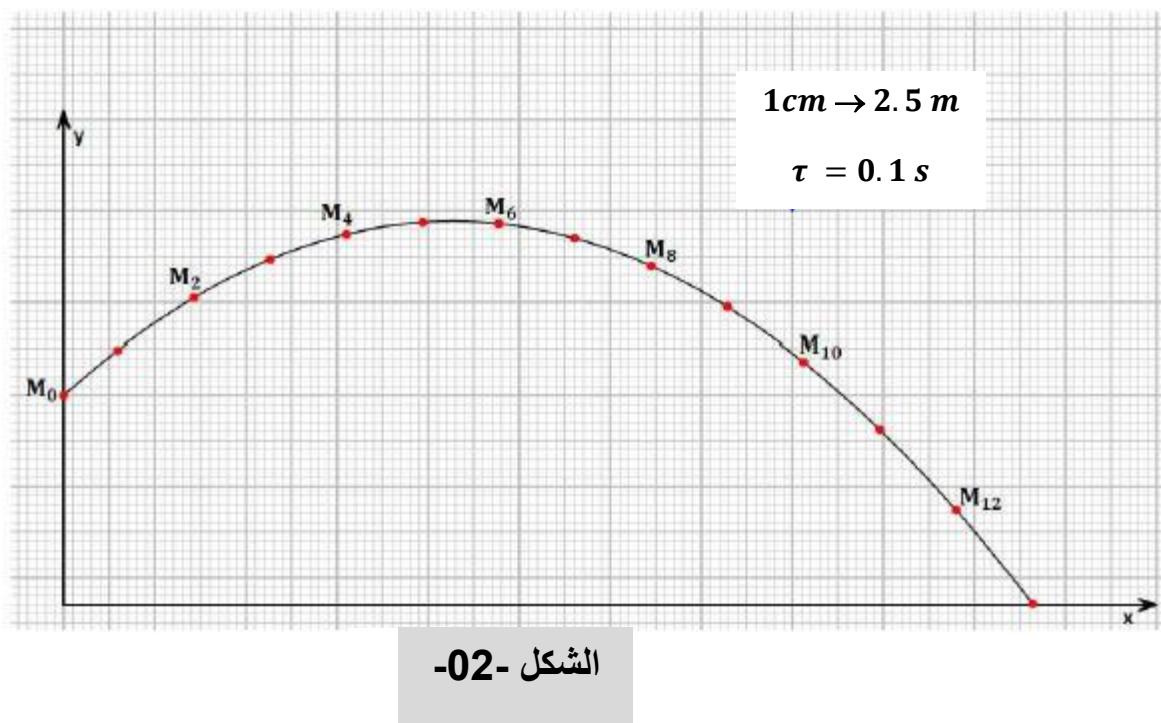
يمثل الشكل - 02 - على الوثيقة المرفقة المواقع المتتالية لحركة الدراج خلال فواصل زمنية متعاقبة ومتقاربة على المحورين $0x$ و $0y$ من الموضع C إلى غاية وصوله إلى سطح الأرض.

1. أحسب السرعة اللحظية للجسم في الموضع M_1 . $M_{10} \cdot M_8 \cdot M_4 \cdot M_2$.
2. ثم مثلها باستعمال سلم السرعات على الرسم . $1\text{cm} \rightarrow 15\text{ m/s}$
3. مثل أشعة تغير السرعة اللحظية للجسم في الموضع M_3 و M_9 ، ماذا تستنتج .
(مع تبيان طريقة التمثيل على الرسم).
4. ما هي طبيعة الحركة وفق المحورين $0x$ و $0y$ مع التعليل .
5. بالإعتماد على التصوير المتعاقب أحسب أعلى ارتفاع H يصله الدراج عن سطح الأرض .
6. هل يتجاوز الدراج الخنادق علماً أن طول الخنادق $d = 40\text{ m}$ ؟ علل إجابتك .
7. جد حل من الحلول لكي يتفادى الدراج السقوط في الخنادق .

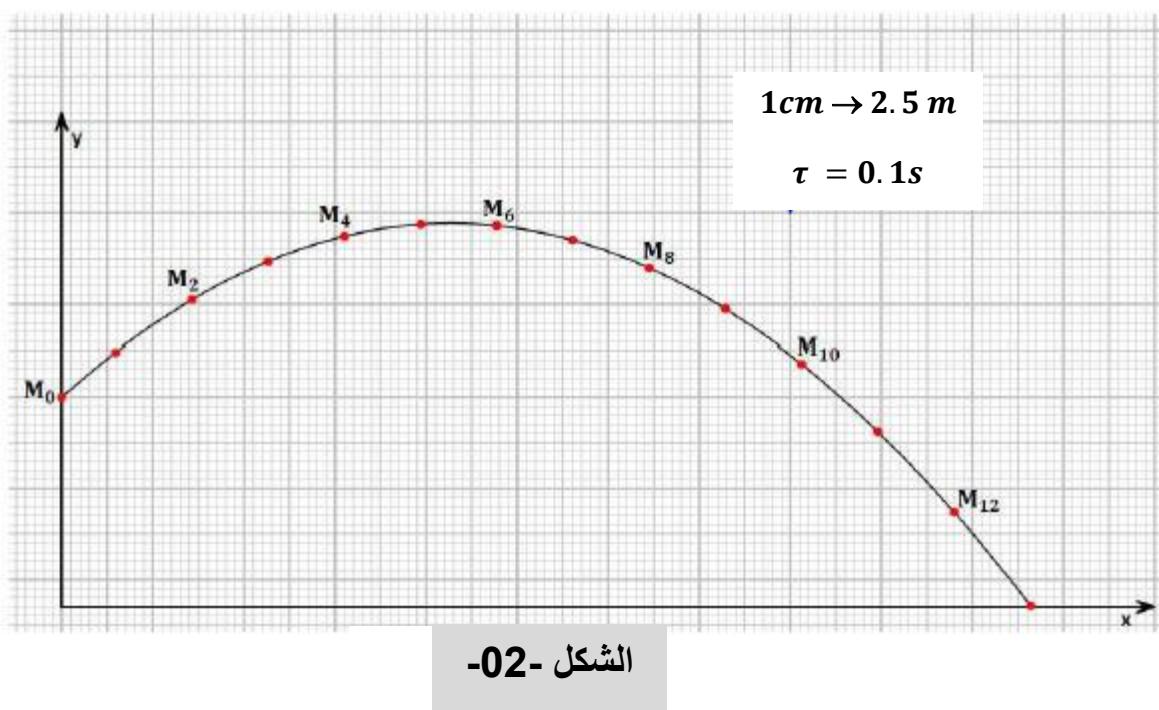
انتهى الموضوع

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

الإسم ولقب: الفوج: القسم:



الإسم ولقب: الفوج: القسم:



تصحيح اختبار الفصل الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والكيميائية

التمرين 01:

.I

1) التعبير بدالة 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.

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

$$T_1(K) = 25 + 273 = 298 K$$

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

$$P_1 = 10^5 Pa$$

$$m_1 = 0.44 g$$

2. حساب الكتلة المولية الجزيئية لهذا الغاز.

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

استنتاج صيغته الجزيئية المجملة .

هو: $M(C_3H_8) = 44 g/mol$ لأن: C_3H_8

3. حساب عدد الجزيئات لهذا الغاز N_1

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

4. برهان أن علاقة الحجم المولي V_M تعطى بالعلاقة:

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

ولدينا الحجم المولي V_M هو حجم 1 mol إذن: $PV_M = R T$ ومنه:

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

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



أ) أحسب كمية المادة n_1 للغاز المتبقى 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 المتبقى في القارورة.

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

7. حساب الضغط الجديد داخل القارورة.

$$P_3 V = n_1 R T_3$$

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

$$T_2(K) = 50 + 273 = 323 K$$

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

التمرين 02:

1. حساب السرعة اللحظية للجسم في الموضع 1

$$\vartheta_8 = \frac{M_7 M_9}{2\tau} = \frac{2.1 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 26.25 \text{ m/s}$$

$$\vartheta_2 = \frac{M_1 M_3}{2\tau} = \frac{2.3 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 28.75 \text{ m/s}$$

$$\vartheta_{10} = \frac{M_9 M_{11}}{2\tau} = \frac{2.5 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 31.25 \text{ m/s}$$

$$\vartheta_4 = \frac{M_3 M_5}{2\tau} = \frac{2 \times 2.5}{2 \times 0.1} = 25 \text{ m/s}$$

2. تمثيل $\vec{v}_1 \rightarrow 15 \text{ m/s}$ على الرسم باستعمال سلم السرعات: $\vec{v}_{10}, \vec{v}_8, \vec{v}_4, \vec{v}_2$

$$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$$

$$x_8 \rightarrow 26.25 \text{ m/s}$$

$$x_8 = \frac{26.25 \times 1}{15} = 1.8 \text{ cm}$$

$$x_8 = 1.8 \text{ cm}$$

$$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$$

$$x_2 \rightarrow 28.75 \text{ m/s}$$

$$x_2 = \frac{28.75 \times 1}{15} = 1.9 \text{ cm}$$

$$x_2 = 1.9 \text{ cm}$$

$$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$$

$$x_{10} \rightarrow 31.25 \text{ m/s}$$

$$x_{10} = \frac{31.25 \times 1}{15} = 2.1 \text{ cm}$$

$$x_{10} = 2.1 \text{ cm}$$

$$1 \text{ cm} \rightarrow 15 \text{ m/s}$$

$$x_4 \rightarrow 25 \text{ m/s}$$

$$x_4 = \frac{25 \times 1}{15} = 1.7 \text{ cm}$$

$$x_4 = 1.7 \text{ cm}$$

٣. تمثيل أشعة تغير السرعة اللحظية $\Delta v_3, \Delta v_9$.

$$\Delta v_3 = \vec{v}_4 - \vec{v}_2, \quad \Delta v_9 = \vec{v}_{10} - \vec{v}_8$$

٤. طبيعة الحركة وفق:

المحور Ox : المسافات متساوية خلال مجالات زمنية متساوية إذن: هي حركة مستقيمة منتظم.

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 متسرعة.

٥. أعلى ارتفاع H يصله الدراج عن سطح الأرض.

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

٦. لا يتجاوز الدراج الخندق.

التعليق: 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.

٧. 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.

الاسم ولقب:

الفوج: القسم:

