

التاريخ: 2024-03-05

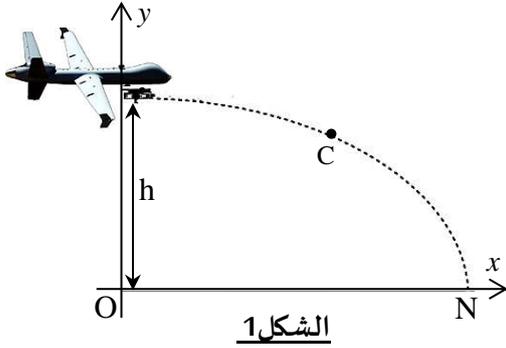
المدة: ساعتان

المادة: العلوم الفيزيائية

المستوى: 1 ج م ع ت

## اختبار الفصل الثاني

التمرين الأول: 7 نقاط



الشكل 1

تتحلق طائرة من ارتفاع ثابت  $h$  من سطح الأرض بسرعة أفقية ثابتة  $v_0$ ، عند اللحظة  $t = 0$  s تترك الطائرة قبلة تسقط في الهواء كما هو موضح في الشكل 1.

**I-** ندرس حركة مركز عتالة القذيفة في معلم متعامد ومتجانس  $(x O y)$

المرتبط بسطح الأرض الذي نعتبره غاليليا (عطالي). تهمل أبعاد القذيفة.

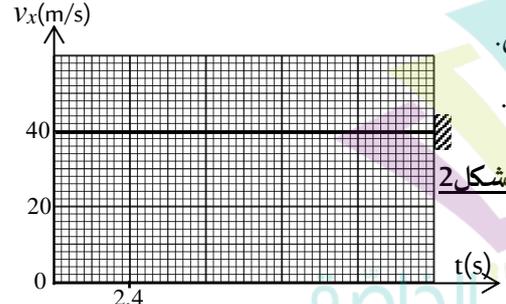
1- ما المقصود بالمرجع العطالي؟ أذكر مرجعا آخر نعتبره عطاليا.

2- مثل كيفيا شعاع السرعة لحظة ترك القذيفة.

3- ما هو حسب دراستك المقادير الفيزيائية التي تؤثر على طبيعة حركة القنبلة.

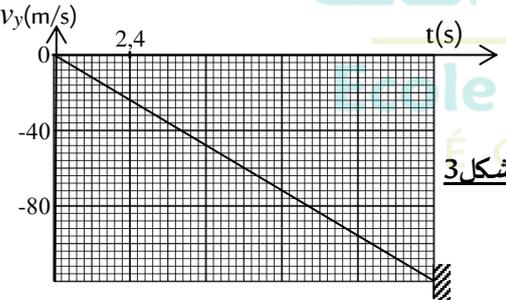
**II-** يمثل بياني الشكل 2 و 3 تغيرات مركبتي شعاع السرعة  $v_x$  و  $v_y$  بدلالة الزمن.

1- اعتمادا على البيانيين: أنقل ثم أكمل الجدول التالي (مع إبراز خطوات الحساب).



الشكل 2

t(s)	0	2,4	4,8	7,2	9,6	12
$v_x$ (m/s)						
$v_y$ (m/s)						
v(m/s)						



الشكل 3

2- ما طبيعة حركة القنبلة على المحور  $Ox$  والمحور  $Oy$ . علل اجابتك.

3- أوجد كل من الارتفاع  $h$  والمسافة الأفقية  $ON$ .

4- مثل شعاع السرعة عند  $t = 6$  s، باعتبار السلم:  $(1\text{cm} \rightarrow 20\text{m/s})$ .

5- أوجد إحداثيات النقطة C موضع القذيفة عند  $t = 6$  s أي  $x_c$  و  $y_c$ .

التمرين الثاني: 6 نقاط

تسير دراجة نارية (M) بسرعة ثابتة على أرضية خشنة

مائلة (S) حيث عجلتها الخلفية هي العجلة المحركة.

1- اشرح كيف تمكنت الدراجة من التحرك.

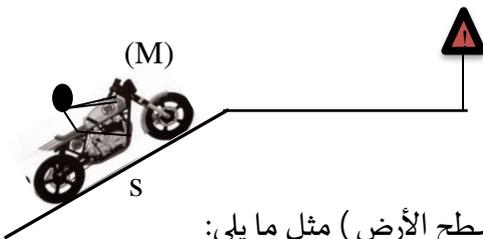
2- هل يمكن اعتبار الدراجة مرجعا غاليليا أثناء الصعود؟ علّل.

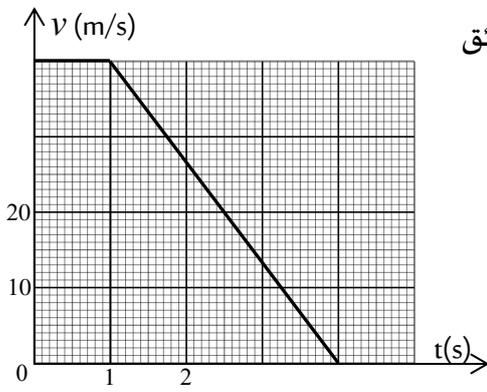
3- باستعمال الترميز المناسب (R العجلة الخلفية، R' العجلة الأمامية، S سطح الأرض) مثل ما يلي:

أ- تأثير الأرضية على العجلة الخلفية و الأمامية.

ب- رد فعل العجلتين على الأرضية.

4- ما هي القوة المسببة في انطلاق الدراجة وما هي القوة المعيقة لحركتها؟ علّل.





- 5- تكمل الدراجة حركتها على طريق أفقي بسرعة ثابتة  $v = 40 \text{ m/s}$ . يلاحظ السائق إشارة تدل على وجود خطر يبعد بمسافة تقدر بـ  $d = 50 \text{ m}$ . في اللحظة التي تكون فيها الدراجة أمام الإشارة، يبدأ الدراج بالفرملة لتتوقف الدراجة بعد قطعها مسافة معينة، المخطط المقابل يمثل تغيرات سرعة الدراجة بدلالة الزمن.
- أ- مثل القوى المسؤولة عن توقف الدراجة.
- ب- بالاعتماد على المخطط بين أن الدراج يصطدم بالخطر.
- ج- ما هي أقصى سرعة لتفادي الاصطدام بالخطر باعتبار مدة الكبح  $3 \text{ s}$ ؟

### التمرين الثالث: 7 نقاط

حمض الأسكوربيك المعروف بالفيتامين C هو مركب عضوي صيغته العامة  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ ، يقوي المناعة وينشط الجسم يوجد في العديد من المواد الغذائية ذات الأصل النباتي وبالخصوص الطازجة منها (الخضر و الفواكه)، كما يباع الفيتامين C في الصيدليات على شكل أقراص، الاحتياج اليومي للفيتامين C حوالي  $75 \text{ mg}$  للنساء و  $90 \text{ mg}$  للرجال.

I- 1- بين أن الكتلة المولية لحمض الأسكوربيك هي  $M = 176 \text{ g/mol}$ .

2- جد النسبة المئوية لكل عنصر كيميائي مكون لمركب حمض الأسكوربيك.

II- يُعد الليمون من المواد الغذائية التي تحتوي على حمض الأسكوربيك. بعد عصر عدة حبات من الليمون نتحصل على العصير  $S_1$  حجمه  $V_1 = 200 \text{ mL}$ ، ذوق العصير حامض جداً، حتى نتمكن من شرب العصير  $S_1$  نضيف له حجماً من الماء فيصبح للعصير الناتج  $S_2$  حجماً  $V_2 = 1 \text{ L}$ .

1- كيف نسمي هذه العملية؟

2- استنتج كل من حجم الماء المضاف  $V_{\text{ajt}}$  ومعامل التمديد.

3- علماً أن  $100 \text{ mL}$  من عصير الليمون  $S_1$  يحتوي  $40 \text{ mg}$  من حمض الأسكوربيك.

4- جد التركيز الكتلي  $C_{m2}$  لحمض الأسكوربيك في العصير  $S_2$ .

4- بين أنه يمكن كتابة عبارة التركيز الكتلي  $C_{m2}$  على الشكل:  $C_{m2} = C_2 \times M$

5- استنتج قيمتي كل من التركيز المولي  $C_2$  و كمية المادة  $n_2$  في العصير  $S_2$ .

6- احسب عدد الجزيئات  $N$  لحمض الأسكوربيك في العصير.

7- إذا شربت كوباً يحتوي على  $200 \text{ mL}$  من عصير الليمون  $S_2$ .

أ- هل العصير الذي شربته يسد حاجتك اليومية للفيتامين C؟ علّل إجابتك.

ب- إذا كانت إجابتك لا، قدّم حلاً غير شرب كمية أخرى من العصير لتلبية احتياجك اليومي من الفيتامين C.

يعطى:  $N_A = 6,023 \times 10^{23} \text{ 1/mol}$  ،  $M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$  ،  $M(\text{H}) = 1 \text{ g/mol}$  ،  $M(\text{C}) = 12 \text{ g/mol}$

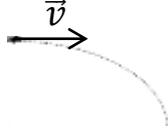
### بالتوفيق

## تصحيح اختبار الفصل الثاني

### التمرين الأول:

-I

- 1- المقصود بالمرجع العطالي: كل مرجع ساكن أو يتحرك بحركة مستقيمة منتظمة (أي ينطبق فيه مبدأ العطالة).  
- مرجعا آخر نعتبره عطاليا: المركزي الأرضي



- 2- تمثل كيفيا شعاع السرعة لحظة ترك القذيفة. (أنظر الشكل 1)

- 3- المقادير الفيزيائية التي تؤثر على طبيعة حركة القنبلة :

- القوة.  
- شروط الإبتدائية ( السرعة و الموضع).

-II

- 1- اعتمادا على البيانيين: نقل ثم إكمال الجدول التالي (مع إبراز خطوات الحساب).

t(s)	0	2,4	4,8	7,2	9,6	12
$v_x(m/s)$	40	40	40	40	40	40
$v_y(m/s)$	0	-24	-48	-72	-96	-120
$v(m/s)$	40	46.64	62.48	82.36	104	126.49

خطوات الحساب :

$$v = \sqrt{v_x^2 + v_y^2}$$

$$v_0 = \sqrt{40^2 + 0^2} = 40 \text{ m/s}$$

$$v_1 = \sqrt{40^2 + (-24)^2} = 46,64 \text{ m/s}$$

$$v_2 = \sqrt{40^2 + (-48)^2} = 62,28 \text{ m/s}$$

$$v_3 = \sqrt{40^2 + (-72)^2} = 82,36 \text{ m/s}$$

$$v_4 = \sqrt{40^2 + (-96)^2} = 104 \text{ m/s}$$

$$v_5 = \sqrt{40^2 + (-120)^2} = 126,49 \text{ m/s}$$

- 2- طبيعة حركة القنبلة على :

المحور Ox : حركة مستقيمة منتظمة لأن السرعة ثابتة.

المحور Oy : حركة مستقيمة متسارعة لأن السرعة تزداد.

- 3- إيجاد الارتفاع h.

$$h=S= \text{ارتفاع} \times \text{القاعدة} = 40 \times 12 =$$

480 m

: نقوم بحساب مساحة المستطيل في الشكل 2 :

- إيجاد المسافة الأفقية ON :

$$ON = S = \frac{\text{قاعدة} \times \text{ارتفاع}}{2} = \frac{12 \times 120}{2} =$$

720 m

: نقوم بحساب مساحة المثلث في الشكل 3 :

4- تمثل شعاع السرعة عند  $t = 6 \text{ s}$  ، باعتبار السلم:  $(1\text{cm} \rightarrow 20\text{m/s})$ .

أ- حساب السرعة عند  $t = 6 \text{ s}$ .

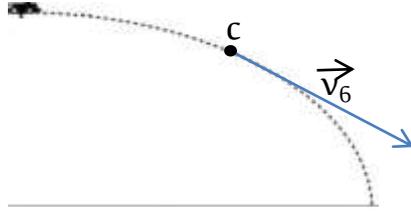
من البيانيين 2 و3 لدينا  $v_{x6} = 40 \text{ m/s}$  و  $v_{y6} = -60 \text{ m/s}$

$$v_6 = \sqrt{v_{x6}^2 + v_{y6}^2} = \sqrt{40^2 + (-60)^2} = 72.1 \text{ m/s}$$

ب- تمثيل شعاع السرعة عند  $t = 6 \text{ s}$ .

1cm  $\longrightarrow$  20m/s

3.6 cm  $\longleftarrow$  72.1 m/s



5- أوجد إحداثيات النقطة C موضع القذيفة عند  $t = 6 \text{ s}$  أي  $x_c$  و  $y_c$ .

لإيجاد  $x_c$  نقوم بحساب المساحة المستطيل في الشكل 2:  $x_c = 40 \times 6 = 240 \text{ m}$

لإيجاد  $y_c$  نقوم بحساب المساحة الممثلث في الشكل 3:  $y_c = h - h_1 = 720 - \frac{6 \times 60}{2} = 720 - 180 = 540 \text{ m}$

### التمرين الثاني:

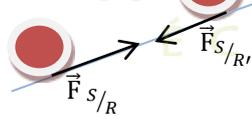
1- شرح كيف تمكنت الدراجة من التحرك:

بدوران المحرك تدور العجلات الخلفية المحركة ، هذه الأخيرة تؤثر على الطريق بقوة  $\vec{F}_{R/S}$  و حسب مبدأ المفعلين المتبادلين تؤثر الطريق على العجلة الخلفية بقوة  $\vec{F}_{S/R}$ .

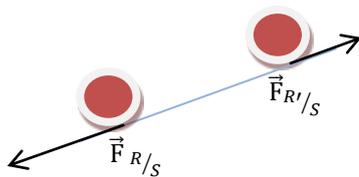
2- نعم يمكن اعتبار الدراجة مرجعا غاليليا أثناء الصعود لأن الدراجة تحقق مبدأ العطالة أي الدراجة في حركة مستقيمة منتظمة.

مدرسة "الرجاء والتفوق" الخاصة

أ- تمثل تأثير الأرضية على العجلة الخلفية و الأمامية.



ب- رد فعل العجلتين على الأرضية.



4-

- القوة المسببة في انطلاق الدراجة:  $\vec{F}_{S/R}$  في نفس جهة الحركة

- القوة المعيقة لحركتها:  $\vec{F}_{R/S}$

5-



أ-

ب- نقوم بحساب المسافة المقطوعة من طرف الدراج بعد الضغط على المكابح:  $D = \frac{3 \times 40}{2} = 60 \text{ m}$

المسافة المقطوعة من طرف الدراج بعد الضغط على المكابح أكبر من مسافة وجود الخطر. منه نستنتج أن الدراج يصطدم بالخطر .

ج - أقصى مسافة لتفادي الخطر هي:  $33,33 \text{ m/s}$

$$d = \frac{v \times t}{2}$$

$$v = \frac{2 \times d}{t} = 33,33 \text{ m/s}$$

التمرين الثالث:

**I-1** - الكتلة المولية لحمض الأسكوريك هي :

$$M = 6M(C) + 8M(H) + 6M(O)$$

$$M = 6 \times 12 + 8 \times 1 + 6 \times 16$$

$$M = 176 \text{ g/mol}$$

2- النسبة المئوية لكل عنصر كيميائي مكون لمركب حمض الأسكوريك.

- النسبة المئوية للأكسجين:

$$100\% \longrightarrow 176 \text{ g/mol}$$

$$54.6\% \longleftarrow 96 \text{ g/mol}$$

- النسبة المئوية للهيدروجين:

$$100\% \longrightarrow 176 \text{ g/mol}$$

$$4.5\% \longleftarrow 8 \text{ g/mol}$$

- النسبة المئوية للكربون:

$$100\% \longrightarrow 176 \text{ g/mol}$$

$$40.9\% \longleftarrow 72 \text{ g/mol}$$

**II**

1- نسي هذه العملية: التمديد

2- استنتاج حجم الماء المضاف  $V_{ajt}$ :

$$V_{ajt} = 1000 - 200 = 800 \text{ ml}$$

$$F = \frac{V_2}{V_1} = \frac{1000}{200} = 5 \quad \text{معامل التمديد } F$$

3- التركيز الكتلي  $C_{m2}$  لحمض الأسكوريك في العصير  $S_2$ .

$$C_{m1} = \frac{m}{v} = \frac{0.04}{0.1} = 0.4 \text{ g/l}$$

$$C_{m2} = \frac{C_{m1}}{F} = \frac{0.4}{5} = 0.08 \text{ g/l}$$

4- كتابة عبارة التركيز المولي  $C_2$  على الشكل:

$$C_{m2} = M \times C_2 \quad \text{لدينا :}$$

$$C_2 = \frac{C_{m2}}{M}$$

5- التركيز المولي  $C_2$ :

$$C_2 = \frac{0.08}{176} = 0.00045 \text{ g/l}$$

كمية المادة  $n_2$ .

$$n_2 = C_2 \times V_2$$

$$n_2 = 0.00045 \text{ mol}$$

6- حاسب عدد الجزيئات  $N$  لحمض الأسكوريك في العصير.

$$N = n \times N_A = 2.73 \times 10^{20}$$

-7

- أ- لا يسدّ حاجيات الجسم اليومية للفييتامين C. لأن جسم الإنسان يحتاج أكثر من 80 mg .
- ب- حلولا لتلبية الاحتياجات اليومية من الفييتامين C : تناول مواد غذائية طبيعية تحتوي على فييتامين C. مثل الخضرو الفواكه , تناول اقراص دوائية تحتوي على فييتامين C.

