

## فرض محروس رقم 1 في مادة الفيزياء و الكيمياء الدورة الثانية

$\alpha_2$

### موضوع الكيمياء ( 07 نقطه )

التمرين الأول: أتم ملء الجدول الوثيقة 1 اعتمادا على معلوماتك حول كمية المادة: ( 03.00 ن )

حالة جسم سائل	حالة جسم صلب	اسم النوع الكيميائي
الاوكتان ( احد مكونات الوقود )	فيتامين سي ( حمض الاسكوربيك )	الصيغة الإجمالية للنوع الكيميائي
$C_8H_{18}$	$C_6H_8O_6$	الكتلة المولية الجزيئية ( g/mol ) الكتلة الحجمية ( g/mL )
0.703	1.65	الكثافة
	500mg	الكتلة ( m )
3.2		كمية المادة ( mol ) ( mL ) الحجم
		عدد الجزيئات ( N )
		عدد الذرات

### التمرين الثاني: كمية المادة بالنسبة لجسم غازي. ( 04.00 ن )

أوكسيد النيتروجين الثنائي أو أحادي أكسيد ثاني الأزوت وهو مشهور باسم غاز الضحك لأنّه المنشطة عند استنشاقه ، وهو مركب كيميائي صيغته الكيميائية  $ON_2$  ، في الحالة الطبيعية هو غاز عديم اللون، غير قابل للاشتعال، له رائحة محببة للنفس، شبه حلوة. يستخدم في الجراحة و طب الأسنان لأثارة المسكنة والمخدرة.

- 1- أحسب الكتلة المولية الجزيئية لجزيئ أوكسيد النيتروجين. ( 0.75 ن )
  - 2- أعط التعبير الصريح لمعادلة الحالة للغازات الكاملة مع تحديد وحدة كل مقدار. ( 0.75 ن )
  - 3- عرف الحجم المولي ثم أعط تعبيره بدلالة المقادير التالية T و R و P . تأكد من أن قيمة الحجم المولي في الشروط النظامية هو  $V_0 \approx 22.42 \text{ L/mol}$  . ( 1.00 ن )
  - 4- أحسب كمية المادة  $N(O_2)$  الموجودة في الحجم  $V = 50 \text{ mL}$  من هذا الغاز. ( 0.75 ن )
  - 5- أحسب كتلة 50 mL من هذا الغاز. ( 0.75 ن )
- المعطيات :** ( التمرين الأول و الثاني )

$M(N) = 14 \text{ g/mol}$	$M(C) = 12 \text{ g/mol}$	$M(O) = 16,0 \text{ g.mol}^{-1}$	$M(H) = 1,0 \text{ g.mol}^{-1}$	الكتل المولية الذرية
	$\rho_{\text{'eau}} = 1.00 \text{ g.mL}^{-1}$	الكتلة الحجمية للماء	$N_A = 6,0 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$	ثابتة أفوکادرو
	$T_0 = 273.15 \text{ K}$	درجة الحرارة النظامية	$R = 8,314 \text{ J.K}^{-1}.mol^{-1}$	ثابتة الغازات الكاملة
	$P_0.V_0 = n.R.T_0$	قانون الغازات الكاملة	$P_0 = 1 \times 10^5 \text{ Pa}$	الضغط النظامي

### موضوع الفيزياء ( 13 نقطه )

#### التمرين الأول: هل تم تجاوز الكتلة القصوية؟ ( 08.00 ن )

بعد انتهاء التلميذ مراد من التمارين الرياضية في حصص التربية البدنية بثانوية الدشرة ، و عند عودته إلى المنزل قام بإعداد أرجوحة ليستريح و يأخذ قيلولته عليها .

يتمدد التلميذ مراد صاحب الكتلة  $m$  فوق أرجوحة BC ذات كتلة مهملة، مشدودة بحبلين AB و CD مائلين على التوالي بالزاوين  $\alpha_1 = 45^\circ$  و  $\alpha_2 = 30^\circ$  بالنسبة للمستوى الأفقي، شدة القوة المطبقة من طرف الحبلين AB و CD على التوالي هما  $N_1 = 530 \text{ N}$  و  $N_2 = 430 \text{ N}$  انظر الصورة ( الوثيقة 2 ) .

يهدف هذا التمرين الى تحديد قيمة كتلة التلميذ مراد ثم الإجابة على السؤال التالي : هل سيمكن هذا التلميذ من أخذ قيلولته؟  
ملحوظة: الكتلة القصوية التي تستطيع الأرجوحة حملها هي 45 Kg .

- 1- أجرد القوى المطبقة على المجموعة المدروسة المكونة من ( التلميذ و الأرجوحة ). ( 0.50 ن )
- 2- مثل في ( الوثيقة 2 ) متوجه القوتين  $F_1$  و  $F_2$  . السلم المستعمل:  $200 \text{ N} \rightarrow 1 \text{ cm}$  ( 0.75 ن )
- 3- دراسة توازن المجموعة المدروسة (التلميذ و الأرجوحة).

  - 1-3 ذكر بشرطى توازن جسم صلب خاضع لثلاث قوى غير متوازية. ( 0.75 ن )
  - 2-3 أعط العلاقة المتوجهية المحققة خلال التوازن. ( 0.50 ن )

-3-3 باعتمادك على معطيات ( الوثيقة 3 ) حدد احداثي المتجه  $\vec{F}_1$  ثم احداثي المتجه  $\vec{F}_2$  على التوالي بدلالة الزاوية  $\alpha_1$  و  $F_1$  و  $F_2$  .

$$\vec{F}_1 \left( \begin{array}{l} F_{1x} = \dots \\ F_{1y} = \dots \end{array} \right) \quad \vec{F}_2 \left( \begin{array}{l} F_{2x} = \dots \\ F_{2y} = \dots \end{array} \right)$$

$$P \left( \begin{array}{l} P_x = \dots \\ P_y = \dots \end{array} \right) \quad (1.25)$$

-4-3 قم بإسقاط العلاقة المتجهة المحصل عليها في السؤال رقم (3-3) على المحورين (ox) و (oy).  
-5-3 من خلال إسقاط العلاقة المتجهة على المحور (oy) بين أن تعبير شدة وزن المجموعة (اللمنيد والأرجوحة) هو :  
 $P = F_1 \times \sin(\alpha_1) + F_2 \times \sin(\alpha_2)$

ثم أحسب قيمة شدة وزن المجموعة (اللمنيد والأرجوحة). نعطي :  $\alpha_1 = 30^\circ$  و  $\alpha_2 = 45^\circ$  ( 1.00 ن )  
-6-3 قم بتمديد خطوط تأثير القوى الثلاث ( الوثيقة 2 ) ، ماما تلاحظ . ( 0.50 ن )  
-7-3 أتمم ملء الجدول أسفله : ( 1.00 ن )

الشدة	المنحي	الاتجاه	نقطة التأثير	القوى
.....	.....	.....	G	$\vec{P}$
530 N	.....	المستقيم	B	$\vec{F}_1$
430 N	.....	المستقيم	C	$\vec{F}_2$

-4-4 من خلال جواب السؤال ( 5-3 ) استنتج الكتلة m للمجموعة (اللمنيد والأرجوحة). نعطي :  $g = 9.81 \text{ N/Kg}$  ( 0.50 ن )

-5-5 هل تم تجاوز الكتلة القصوية المحددة ؟ ماما سيحدث في هذه الحالة ؟ ( 0.50 ن )

**التمرين الثاني: توازن الصندوق الخلفي لشاحنة . ( 05.00 ن )**

يعمل سفيان سائقاً لشاحنة كبيرة في شركة المعادن . يقوم سفيان من غرفة القيادة برفع الصندوق الخلفي للشاحنة ذو الكتلة  $M=25 \text{ tonnes}$  بواسطة رافعة هيدروليكيه كما يوضح الشكل ( الوثيقة 4 ).

1- أجرد القوى المطبقة على المجموعة المدروسة . ( 0.75 ن )

2- أحسب شدة وزن ( الصندوق الخلفي للشاحنة ) ، وتأكد من أن قيمتها  $P = 250 \text{ kN}$  . نعطي  $g = 10 \text{ N/kg}$  . ( 0.50 ن )

3- حدد تعبير  $(\Delta / \vec{P})$  عزم وزن المجموعة المدروسة بدلالة P و المسافة AD ، ثم أحسب قيمته . ( 0.50 ن )

4- أعط نص مبرهن العزوم . ( 0.50 ن )

5- بتطبيق مبرهنة العزوم حدد قيمة  $(\Delta / \vec{M T})$  عزم القوة المطبقة من طرف الرافعة الهيدروليكيه ، علماً أن الصندوق الخلفي للشاحنة في توازن . ( 1.00 ن )

6- من خلال الشكل ( الوثيقة 4 ) حدد تعبير  $(\Delta / \vec{M T})$  بدلالة T شدة القوة المطبقة من طرف الرافعة الهيدروليكيه و الزاوية  $\alpha$  و المسافة AE . ثم بين أن  $\alpha \approx 37^\circ$  . نعطي :  $T \approx 62.5 \text{ kN}$  . ( 1.00 ن )

7- مثل على الشكل ( الوثيقة 4 ) المتجهين  $\vec{P}$  و  $\vec{T}$  باستعمال السلم التالي .

8- حدد باستعمال الطريقة المبيانية R شدة القوة المطبقة من طرف محور الدوران . ( 0.75 ن )

استعن بالوثيقة 5 لإنشاء الخط المضلعى للقوى الثلاث ( الإزاحة المتجهة ) .

**ملحوظة:** المنحى الموجب للدوران هو منحى عقارب الساعة .



2.65 cm



**ملحوظة:**

يراعى حسن تقديم الورقة، و ينصح بإعطاء الصيغ الحرفية قبل التطبيق العددي.  
(+ نقطة)

**بالتوفيق**



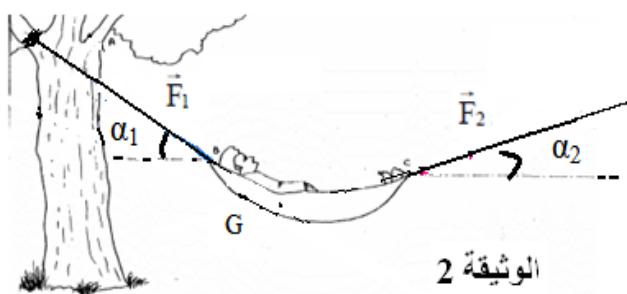
انتبه !

الاسم الكامل :

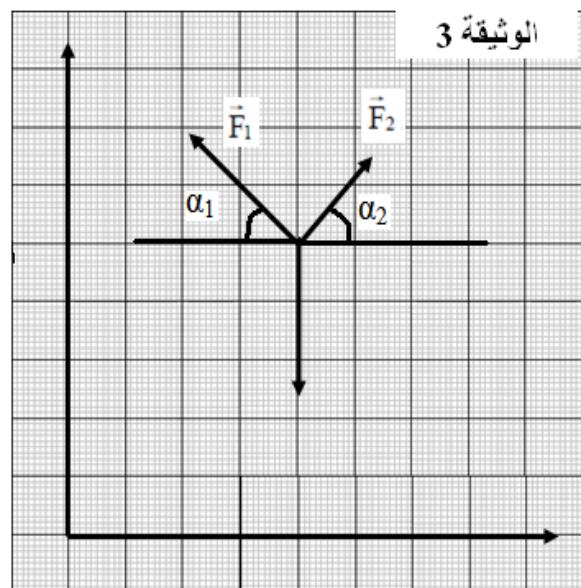
ترجم هذه الوثيقة مع ورقة التحرير بعد ملء الجدول الوثيقة [ تحدد اتجاهات القوى الوثيقة 2 و تمثيل متغيرات القوى الوثيقة 4 وإنشاء الخط المضلع الوثيقة 5 ]

الوثيقة 1

	حالة جسم صلب	حالة جسم سائل
اسم النوع الكيميائي	فيتامين سي (حمض الاسكوربيك)	الاوكتان ( احد مكونات الوقود )
الصيغة الإجمالية للتوع الكيميائي	$C_6H_8O_6$	$C_8H_{18}$
الكتلة المولية الجزيئية (g/mol)		
الكتلة الحجمية (g/mL)		
الكتافة (kg/m³)	1.65	0.703
الكتلة (m)	500mg	
كمية الماد (mol)		3.2
الحجم (mL)		
عدد الجزيئات (N)		
عدد الذرات		

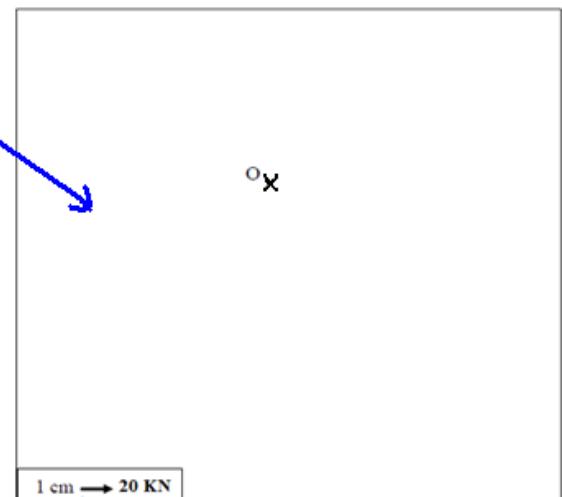
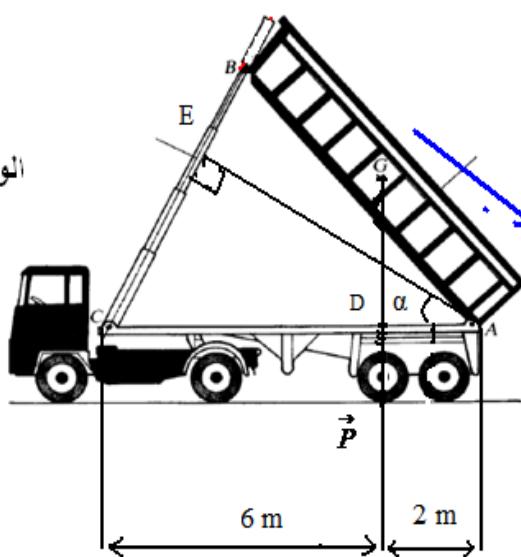


الوثيقة 2



الوثيقة 3

الوثيقة 4



الوثيقة 5

الأستاذ : هشام حوسني  
القسم : جذع مشترك علوم 1  
ـ شعبة : العلوم التجريبية  
ـ مدة الاتجاز : ساعة واحدة.

## تصحيح الفرض المحروس رقم 1 في مادة الفيزياء و الكيمياء الدورة الثانية

ثانوية الدشرة الإعدادية  
نيابة قلعة السراغنة  
أكاديمية جهة  
مراكش- تانسيفت. الحوز

### موضوع الكيمياء ( 07 نقطة )

التمرين الأول: أنظر الوثيقة 1 : ( 03.00 ن )

التمرين الثاني: كمية المادة بالنسبة لجسم غازي. ( 04.00 ن )

- حساب الكتلة المولية الجزيئية لجزيئه أوكسيد النيتروجين. ( 0.75 ن )

$$M(N_2O) = 2 \times M(N) + 1 \times M(O)$$

$$M(N_2O) = 44 \text{ g/mol}$$

-2- أعط التعبير الصريح لمعادلة الحالة للغازات الكاملة. مع تحديد وحدة كل مقدار. ( 0.75 ن )

$$P \times V = n \times R \times T$$

$$( ^0 K)T \cdot (mol)n \cdot (m^3)V \cdot (Pa)P$$

-1- تعريف الحجم المولي: هو الحجم الذي يشغله مول واحد من جزيئات الغاز في ظروف معينة من درجة الحرارة و الضغط يرمز له  $V_m$ .

$$V_m = \frac{R \times T}{P}$$

قيمة الحجم المولي في الشروط النظامية :  $V_0 \approx 22.42 \text{ L/mol}$

-2- حساب كمية المادة (  $N_2O$  ) الموجودة في الحجم  $V = 50 \text{ mL}$  من هذا الغاز:

$$n(NO) = \frac{V}{V_0} = \frac{50 \times 10^{-3}}{22.42} = 2.23 \times 10^{-3} \text{ mol}$$

-3- حساب كتلة  $50 \text{ mL}$  من هذا الغاز. ( 0.75 ن )

$$n(N_2O) = \frac{m}{M(N_2O)} * * * m = n(N_2O) \times M(N_2O) * * * m = 98.12 \text{ mg}$$

### موضوع الفيزياء ( 13 نقطة )

التمرين الأول: هل تم تجاوز الكتلة القصوية؟ ( 08.00 ن )

-1- أجرد القوى المطبقة على المجموعة المدرosa المكونة من ( التلميذ والأرجوحة ). ( 0.50 ن )

: وزن التلميذ والأرجوحة .  $\bar{F}_1$  : القوة المطبقة من طرف الحبل الأول  $\bar{F}_2$  : وزن التلميذ والأرجوحة .  $\bar{P}$

-2- أنظر الشكل ( الوثيقة 2 ) ( 0.75 ن )

-3- دراسة توازن المجموعة المدرosa (التلميذ والأرجوحة).

-3- ذكر بشرطی توازن جسم صلب خاضع لثلاث قوى غير متوازية. ( 0.75 ن )

الشرط الأول : مجموع متجهات القوى الثلاث منعدم ( الخط المضلعى مغلق ) و هو شرط لازم لسكن مركز القصور.

الشرط الثاني : خطوط تأثير القوى مستوائية و متلاقيه. و هو شرط لازم لغياب الدوران في حالة تحقق الشرط الاول.

-3-2- أعط العلاقة المتجهية المحققة خلال التوازن. ( 0.50 ن )

$$\bar{P} + \bar{F}_1 + \bar{F}_2 = \bar{0} \quad \longleftrightarrow \quad \sum \bar{F}_{ext} = \bar{0}$$

. تحديد احداثي المتجهة  $\bar{P}$  ثم احداثي المتجهتين  $\bar{F}_1$  و  $\bar{F}_2$  على التوازي بدلالة الزاوية  $\alpha_1$  و  $F_1$  و  $\alpha_2$  و  $F_2$ . ( 1.25 ن )

$$\begin{aligned} P_x &= 0 \\ P_y &= -P \end{aligned} \quad \begin{aligned} F_{1x} &= -F_1 \cos \alpha_1 \\ F_{1y} &= F_1 \sin \alpha_1 \end{aligned} \quad \begin{aligned} F_{2x} &= F_2 \cos \alpha_2 \\ F_{2y} &= F_2 \sin \alpha_2 \end{aligned}$$

قم ببساط العلاقة المتجهية المحصل عليها في السؤال رقم (3-3) على المحورين (ox) و (oy). ( 0.75 ن )

$$\begin{aligned} P_x + F_{1x} + F_{2x} &= 0 \\ 0 - F_1 \cos \alpha_1 + F_2 \cos \alpha_2 &= 0 \end{aligned} \quad \text{الاسقاط على المحور}$$

$$\bar{P} + \bar{F}_1 + \bar{F}_2 = \bar{0} \quad \begin{aligned} & \\ & \text{(ox)} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} P_{1y} + F_{1y} + F_{2y} &= 0 \\ -P + F_1 \sin \alpha_1 + F_2 \sin \alpha_2 &= 0 \end{aligned}$$

## الاسقاط على المحور (oy)

-5-3 من خلال إسقاط العلاقة المتجهية على المحور (oy) نجد أن تعبير شدة وزن المجموعة (الللميذ والأرجوحة) هو : ( 1.00 ن )

$$P = F_1 \times \sin(\alpha_1) + F_2 \times \sin(\alpha_2)$$

$$P = 589.77 N$$

اذن

لدينا :  $\alpha_1 = 45^\circ$  و  $\alpha_2 = 30^\circ$  ( خطوط القوى الثلاث مستوائية و تتقابل في نقطة واحدة هي G. ( 0.50 ن ) )

( 1.00 ن ) -6-3 -7-3

الشدة	المنحي	الاتجاه	نقطة التأثير	القوى
589.77 N	من G نحو الأسفل	رأسي	G	$\vec{P}$
530 N	من G نحو A	(AB) المستقيم	B	$\vec{F}_1$
430 N	من G نحو B	(CD) المستقيم	C	$\vec{F}_2$

4- استنتاج قيمة الكتلة m للمجموعة (الللميذ والأرجوحة). نعطي:  $g = 9.81 N/Kg = 0.50 N$

$$m = \frac{P}{g} \quad \text{اذن } P = m \times g \quad \text{و بالتالي}$$

5- نعم تم تجاوز الكتلة القصوية المحددة ، لن يتمكن الللميذ مراراً من أخذ قيلولته. ( 0.50 ن )

التمرين الثاني: توازن الصندوق الخلفي لشاحنة. ( 05.00 ن )

1- أجرد القوى المطبقة على المجموعة المدروسة . ( 0.75 ن )

$\bar{P}$  : وزن الصندوق الخلفي -  $\bar{T}$  : القوة المطبقة من طرف الرافعة الهيدروليكيه -  $\bar{R}$  : تأثير محور الدوران (  $\Delta$  )

2- أحسب شدة وزن (الصندوق الخلفي للشاحنة) ، وتأكد من أن قيمتها  $P = 250 kN$  . نعطي  $g = 10 N/kg$ . ( 0.50 ن )

$$P = 25 \times 10^3 \times 10 = 250kN \quad \text{اذن } P = m \times g$$

3- حدد تعبير  $(\Delta) / \bar{P}$  عزم وزن المجموعة المدروسة بدلالة P و المسافة AD ، ثم أحسب قيمته. ( 0.50 ن )

$$M\bar{P}/(\Delta) = -P \times d = -P \times AD = -250 \times 10^3 \times 2 = -5 \times 10^5 N.m$$

4- نص مبرهنة العزوم: عندما يكون جسم صلب قابل للدوران حول محور ثابت (  $\Delta$  ) في حالة توازن ، فإن المجموع الجبri لعزوم كل القوى المطبقة عليه بالنسبة لهذا المحور منعدما. ( 0.50 ن )

5- بتطبيق مبرهنة العزوم حدد قيمة  $(\Delta) / \bar{T}$  عزم القوة المطبقة من طرف الرافعة الهيدروليكيه، علماً أن الصندوق الخلفي للشاحنة في توازن. ( 1.00 ن )

$M\bar{R}/(\Delta) = 0$  مع  $M\bar{P}/(\Delta) + M\bar{T}/(\Delta) + M\bar{R}/(\Delta) = 0$  يقطع محور  $\bar{R}$  لأن خط تأثير القوة  $\bar{R}$  يقطع محور الدوران.

6- من خلال الشكل ( الوثيقة 4 ) حدد تعبير  $(\Delta) / \bar{T}$  بدلالة T شدة القوة المطبقة من طرف الرافعة الهيدروليكيه و الزاوية  $\alpha$  و المسافة AC. ثم بين أن  $\alpha \approx 37^\circ$  . نعطي :  $T \approx 62.5 kN$  . ( 1.00 ن )

$$M\bar{T}/(\Delta) = T \times d' = T \times AE = T \times AC \times \cos \alpha$$

$$T = \frac{M\bar{T}/(\Delta)}{AC \times \cos \alpha} = 62.6 kN \approx 62.5 kN$$

7- مثل على الشكل ( الوثيقة 4 ) المتجهتين  $\vec{P}$  و  $\vec{T}$  باستعمال السلم التالي.:

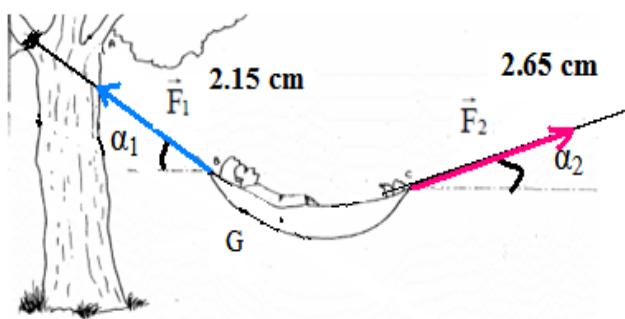
8- حدد باستعمال الطريقة المبيانية R شدة القوة المطبقة من طرف محور الدوران (  $\Delta$  ) . ( 0.75 ن )

استعن بالوثيقة 5 لإنشاء الخط المضلعى للقوى الثلاث ( الإزاحة المتجهية ).

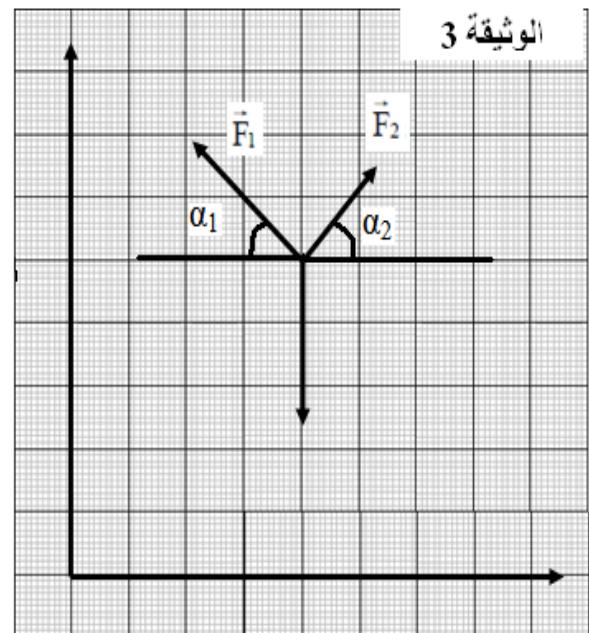
$$R =$$

النوع الكيميائي	حالة جسم صلب	حالة جسم سائل
فيتامين سي (حمض الاسكوربيك)	الاوكتان ( احد مكونات الوقود )	
صيغة الإجمالية للنوع الكيميائي	$C_6H_8O_6$	$C_8H_{18}$
الكتلة المولية الجزيئية (g/mol)	176	114
الكتلة الحجمية (g/mL)	1.65	0.703
الكتافة	1.65	0.703
(m)	500mg	364.8 g
(mol)	$2.84 \times 10^{-3}$	3.2
(mL)	0.30	518.92
عدد الجزيئات (N)	$1.71 \times 10^{21}$	$1.93 \times 10^{24}$
عدد الذرات	$3.42 \times 10^{22}$	$5.02 \times 10^{25}$

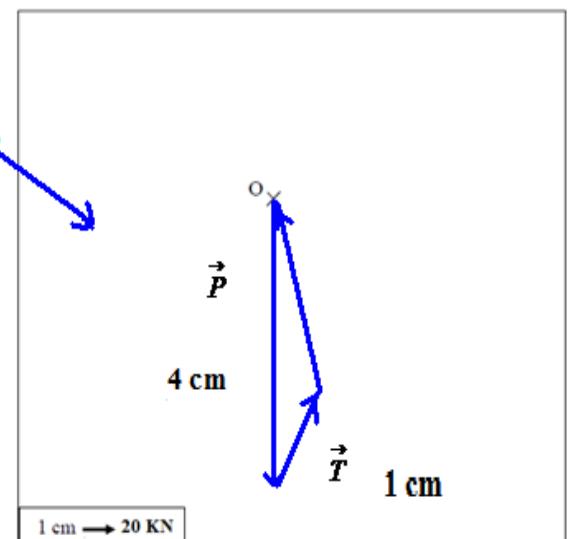
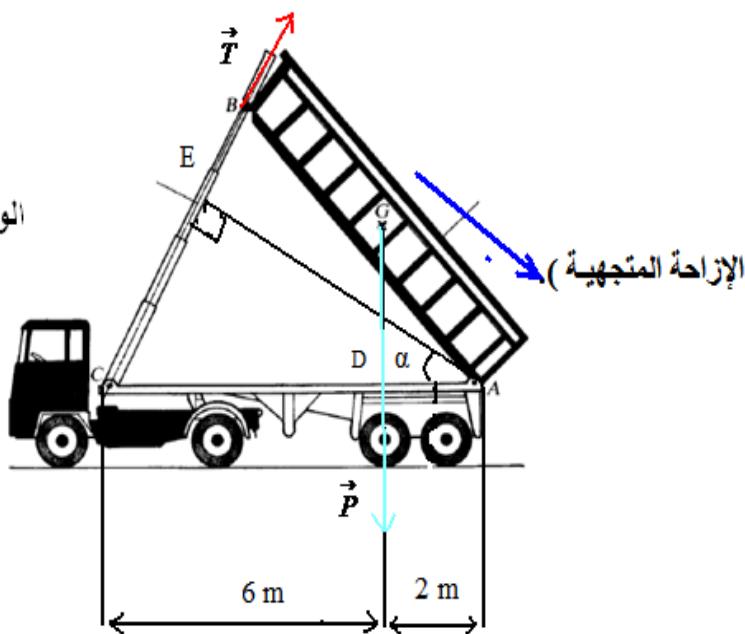
الوثيقة 1



الوثيقة 2



الوثيقة 4



الوثيقة 5

