

## تصحيح الفرض رقم 3

### الجذع العلمي المشترك

### الدورة الاولى

**كيمياء :**

1-نص القاعدة الثنائية :

العناصر الكيميائية التي عددها الذري  $Z \leq 4$  تسعى ليكون لها إلكترونيين في طبقتها الخارجية للحصول على البنية الإلكترونية لذرة الهيليوم  ${}^4_2He$  أي :  $(K)^2$ .

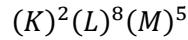
نص القاعدة الثمانية :

العناصر الكيميائية التي عددها الذري  $18 \leq Z \leq 5$  تسعى للحصول على البنية الإلكترونية لأقرب غاز خامل منها في الترتيب ، النيون  ${}^8(L)(K)^2(M)^8$  أو الأرغون  ${}^8(L)^2(K)^8(M)$  ، بحيث يكون لها 8 إلكترونات في طبقتها الإلكترونية الخارجية .

1-رمز نواة ذرة الفوسفور :



1-البنية الإلكترونية لذرة الفوسفور :



1-تحديد  $n_L$  عدد الأزواج الإلكترونية الرابطة التي يمكن أن تنجزها ذرة الفوسفور :

$$n_L = 8 - p \Rightarrow n_L = 8 - 5 = 3$$

استنتاج : تساهم ذرة الفوسفور بـ 3 أزواج رابطة لكي تشبع طبقتها الخارجية .

1-تحديد  $n_d$  عدد الأزواج الإلكترونية غير الرابطة التي يمكن أن تنجزها ذرة الفوسفور :

$$n_d = \frac{P - n_L}{2} = \frac{5 - 3}{2} = 1$$

استنتاج : لذرة الفوسفور زوج إلكتروني غير رابط .

1-الجزيئة وحدة كيميائية تتكون من مجموعة ذرات مترتبة ، وتكون الجزيئه مستقرة و متعادلة كيميائيا .

2-تمثيل لويس لجزيئه :

البنية الإلكترونية لذرة الهيدروجين :  $(K)^1$

عدد الأزواج الرابطة لذرة هو  $n_L = 2 - p \Rightarrow n_L = 1 - 1 = 1$

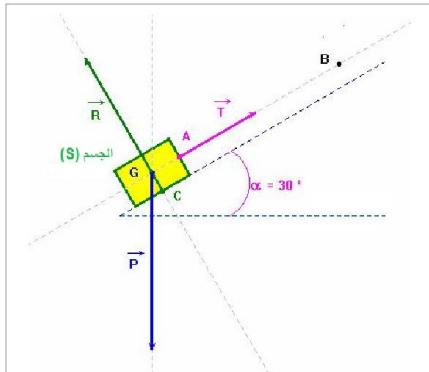
عدد الأزواج غير الرابطة لذرة هو

$$n_d = \frac{P - n_L}{2} \Rightarrow n_d = \frac{1 - 1}{2} = 0$$

استنتاج لذرة الهيدروجين زوج رابط واحد وليس لها أي زوج غير رابط .

الصيغة المنشورة لجزيئه	تمثيل لويس لجزيئه $PH_3$
$H - P - H$   H	$H - \bar{P} - H$   H

## فيزياء 1 :



1-عندما يكون جسم صلب في توازن تحت تأثير ثلاث قوى غير متوازية فإن :

\*الشرط الأول : مجموع متجهات القوى المطبقة منعدم.

\*الشرط الثاني : خطوط تأثير القوى مستوائية و متلاقية .

2-جرد القوى المطبقة على الجسم (S) :

$\vec{P}$  : وزن الجسم

$\vec{R}$  : القوة المطبقة من طرف السطح المائل

$\vec{T}$  : توتر النابض

تمثيل القوى على الشكل بدون اعتبار السلم :

3-إنشاء الخط المضاعي للقوى الثلاث :

$$\text{وزن الجسم} : P = mg$$

$$P = 1 \times 10 = 10N$$

انظر الشكل جانبه السلم :

$$1cm \rightarrow 2N$$

4-تحديد R مبيانا نحصل على :

$$R = 8,7 N$$

يمكن استعمال العلاقة المثلثية :

$$\cos\alpha = \frac{R}{P} \Rightarrow R = P \cdot \cos\alpha$$

$$R = 10 \times \cos(30^\circ) \approx 8,7N$$

5-تحديد T مبيانا نحصل على :

$$T = 5N$$

يمكن استعمال العلاقة المثلثية :

$$\sin\alpha = \frac{T}{P} \Rightarrow T = P \cdot \sin\alpha$$

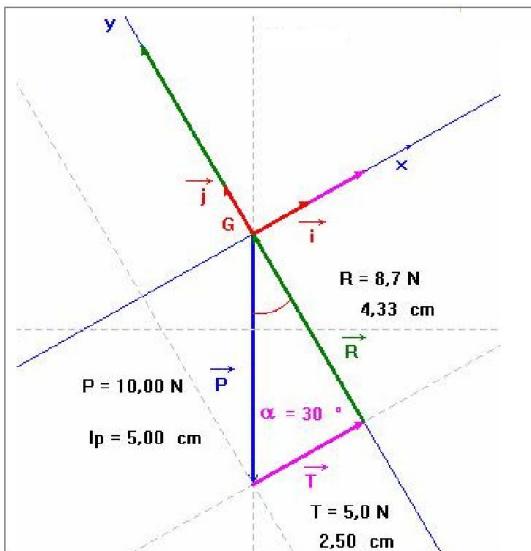
$$T = 10 \times \sin(30^\circ) \approx 5N$$

استنتاج إطالة النابض :

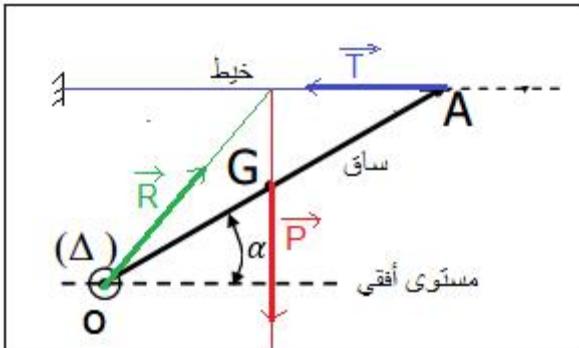
: لدينا

$$T = \Delta\ell \cdot K$$

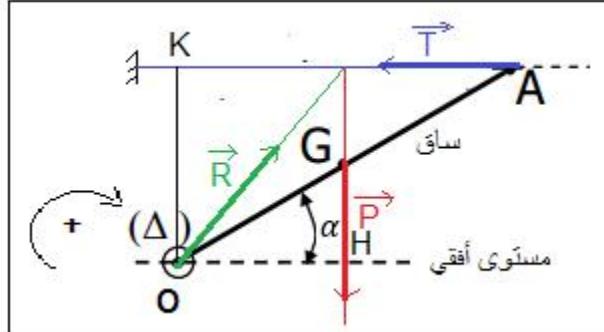
$$\Delta\ell = \frac{T}{K} \Rightarrow \Delta\ell = \frac{5}{100} = 5 \cdot 10^{-2} m = 5cm$$



## فيزياء 2 :



عندما يكون جسم صلب قابل للدوران حول محور ثابت ( $\Delta$ ) في حالة توازن ، فإن المجموع الجبri لعزم كل القوى المطبقة عليه بالنسبة لهذا المحور مجموع منعدم .



$$M_{\Delta}(\vec{T}) = -T \cdot OK = -T \cdot L \cdot \sin\alpha$$

العلاقة (1) تكتب :

$$mg \frac{L}{2} \cos\alpha + 0 - T \cdot L \cdot \sin\alpha = 0 \Rightarrow T = \frac{m g \cos\alpha}{2 \sin\alpha}$$

ت.ع :

$$T = \frac{1,73 \times 10}{2} \times \frac{\cos(30^\circ)}{\sin(30^\circ)} = 15N$$

5-مميزات القوة  $\vec{R}$  :

الساقي في توازن ، اذن الخط المضلعي مغلق :  $\vec{P} + \vec{R} + \vec{T} = \vec{0}$   
نستعمل السلم :

$$1cm \rightarrow 5N$$

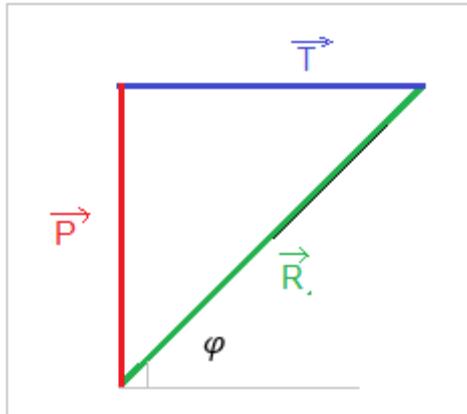
طول سهم المتجهة  $\vec{P}$  هو  $x = \frac{17,3}{5} = 3,46 cm$  (الإتجاه أسي)

طول سهم المتجهة  $\vec{T}$  هو  $y = \frac{15}{5} = 3 cm$  (الإتجاه أفقي)

طول سهم المتجهة  $\vec{R}$  هو  $z = \frac{\sqrt{(3,46)^2 + 3^2}}{5} \approx 4,6 cm$

نقطة التأثير : النقطة O

خط التأثير : المستقيم المائل الذي يكون زاوية  $\varphi = 49^\circ$  مع الأفقي المار من O  
الشدة :  $R = \sqrt{(17,3)^2 + 15^2} = 23 N$



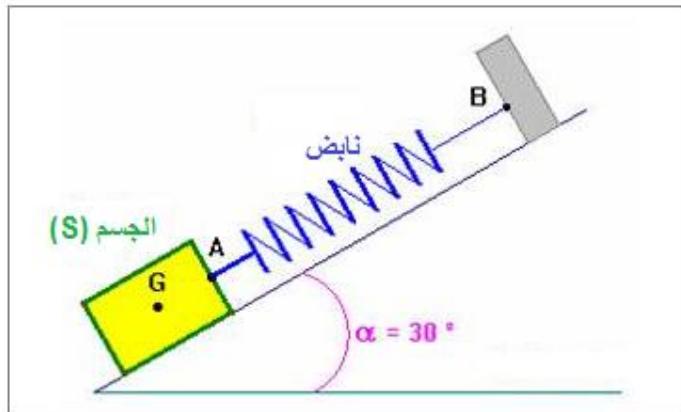
الجذع المشترك العلمي	فرض محروس رقم 3	ثانوية وادي الذهب التاهيلية
السنة الدراسية 2014-2015	المادة الفيزياء والكيمياء	الدورة الأولى

يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم ورقة التحرير وبخصوص لذلك نقطة  
يعطى التعبير الحرفي قبل التطبيق العددي

كيمياء (7 نقاط) :

- 1- اعط نص القاعدتين الثنائية والثمانية . (1ن)
- 2- لتكن  $P$  ذرة الفوسفور والتي تتكون من 15 بروتون و 15 نوترون .
- 1-1- أكتب رمز نواة ذرة الفوسفور . (1ن)
- 1-2- اعط البنية الالكترونية لذرة الفوسفور . (1ن)
- 1-3- حدد  $n_L$  عدد الأزواج الإلكترونية الرابطة التي يمكن أن تتجزأها ذرة الفوسفور . (1ن)
- 1-4- حدد  $n_d$  عدد الأزواج الإلكترونية غير الرابطة التي يمكن أن تتجزأها ذرة الفوسفور . (1ن)
- 2- تربط ذرة الفوسفور  $P$  بروابط تساهمية مع ذرات الهيدروجين  $H$  ( $Z = 1$ ) في جزيئة صيغتها  $PH_3$  .
- 2-1- أعط تعريف الجزيئة ؟ (1ن)
- 2-2- مثل الجزيئة  $PH_3$  حسب نموذج لويس . ثم أعط صيغتها المنشورة . (1ن)

فيزياء 1 (6 نقاط) :



نعتبر جسما صلبا (S) كتلته  $m = 1kg$  فوق سطح مائل بزاوية  $\alpha = 30^\circ$  بالنسبة للمستوى الأفقي ، ثبته بواسطة نابض صلابتة  $K = 100 N.m^{-1}$  ، النابض مثبت بحامل .  
(أنظر الشكل )

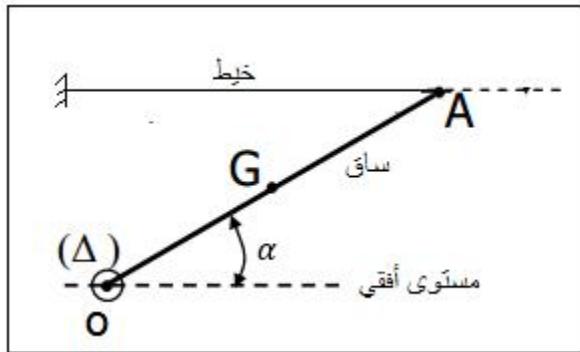
نعتبر الإحتكاكات مهملة و نأخذ :  $g = 10 N.kg^{-1}$

- 1- أعط شرط توازن جسم صلب خاضع لثلاث قوى غير متوازية . (1ن)

- 2- أجرد القوى المطبقة على الجسم (S) مثل هذه القوى على الشكل بدون اعتبار السلم . (1ن)

- 3- أنشئ الخط المضلعي لمتجهات القوى المطبقة على الجسم (S) بسلم مناسب . (1,5ن)
- 4- حدد  $R$  شدة القوة المطبقة من طرف السطح المائل على الجسم (S) . (1ن)
- 5- حدد  $T$  توتر النابض ثم استنتج  $\Delta l$  إطالة النابض . (1,5ن)

فيزياء 2 (7 نقاط)



يتكون الشكل جانبيه من :

- ساق  $OA$  متجانسة طولها  $L$  وكتلتها  $m = 1,73 \text{ N}$  ، يمكنها أن تدور حول محور  $(\Delta)$  أفقي ثابت يمر من طرفها  $O$  .

- خيط ذي كتلة مهملة ، ثبت أحد طرفيه في النقطة  $A$  من الساق . عند توازن الساق  $OA$  ، يكون اتجاه الخيط أفقي والساق تكون زاوية  $30^\circ = \alpha$  مع المستوى الأفقي .

1- أجرد القوى المطبقة على الساق . (1ن)

2- مثل متجهات القوى على الشكل بدون اعتبار السلم معللا جوابك . (1ن)

3- اعط نص مبرهنة العزوم . (1ن)

4- بتطبيق مبرهنة العزوم بين أن تعبر توتر النابض  $T$  يكتب على الشكل :

$$T = \frac{m g \cos \alpha}{2 \sin \alpha}$$

حسب  $T$  . (2ن)

5- حدد مميزات القوة  $\vec{R}$  التي يطبقها المحور على الساق  $OA$  ، ثم استنتج طبيعة التماس . (2ن)