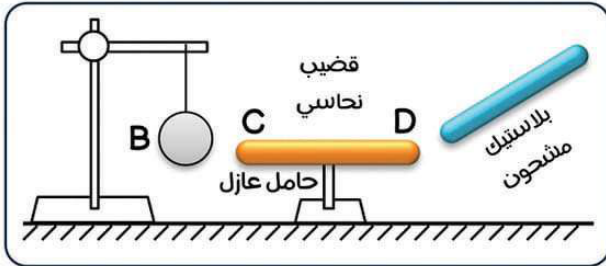
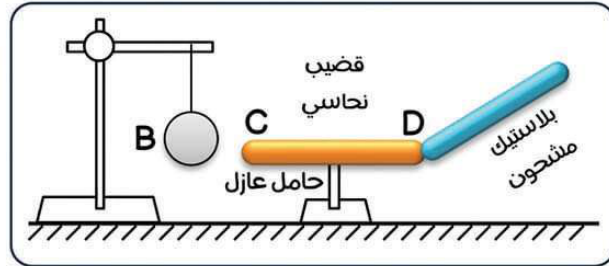


التمرين الأول: (6 نقاط)

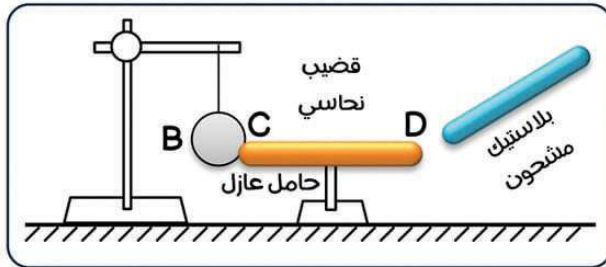
لدراسة ظواهر الكهرباء حقق التلاميذ بعض التجارب باستخدام قضيب معدني CD وقضيب بلاستيكي مشحون وكرة نواس خفيفة معلقة بخيط عازل:



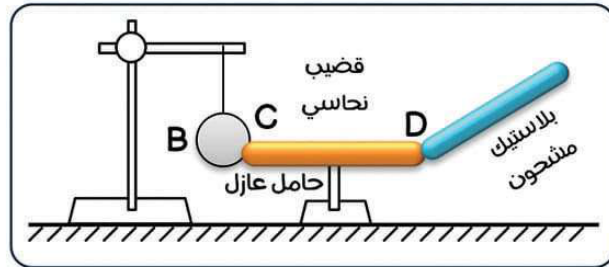
02



01



04



03

1. في أي تجربة نلاحظ تجاذب ثم تنافر للكرة؟ وفي أي تجربة نلاحظ تنافر الكرة فقط؟ (2ن)
2. حدد طريقة تكهرب القضيب CD والكرة B في كل حالة؟ (2ن) (استعمل الجدول التالي في الإجابة)

التجربة: 04	التجربة: 03	التجربة: 02	التجربة: 01	
				القضيب CD
				الكرة B

3. اذكر في أي حالة نندرك الشحنات السالبة (الإلكترونات) من D إلى C معلا ذلك. (2ن)

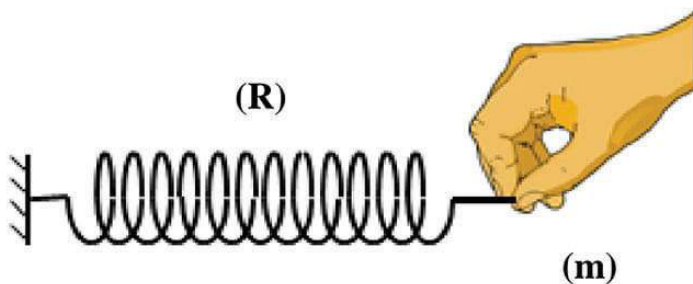
التمرين الثاني: (6 نقاط)

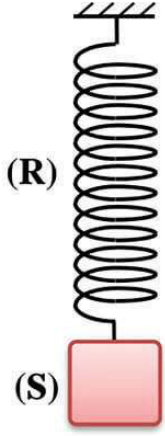
للوصول إلى مفهوم القوة وكيفية نمذجتها بشعاع، نفوح بالتجارب التالية:

1. نثبت أحد أطراف النابض (R) ثم نسحبه من طرف ثاني باليد (m).

أ- مثل الفعلين المتبادلين بين النابض واليد (تمثيل كيفي). (1ن)

ب- اذكر نص مبدأ الفعلين المتبادلين. (1ن)





2. ثبت أحد أطراف النابض في حامل و طرفه الثاني تثبته في جسم (S) ثم نتركه حتى يستقر (حالة سکون). كما في الوثيقة المقابلة:
- أ- اذكر القوى المؤثرة على الجسم (S) مع إعطاء ترميز مناسب لكل قوة. (1ن)
- ب- إذا علمت أن كتلة الجسم (S) تساوي $m_s = 0.3 \text{ kg}$ ، أحسب ثقل الجسم. (1.5ن)
- ج- مثل القوى المؤثرة على الجسم (S) بالاستعمال السليح: $1 \text{ cm} \rightarrow 1.5 \text{ N}$ (1.5ن)
- معطيات : نعتبر $g = 10 \text{ N/kg}$

الوضعية الإدماجية: (8 نقاط)



أرادت أن تتأكد تجريباً من نتائج تأثير حمض كلور الماء على الترسبات الكلسية وبقايا صوف الحديد المسببان لانسداد أنبوب صرف الماء لحوض مفصل الأواني للمطبخ. فقامت بصب كمية من حمض كلور الماء في كأسين الأول يحتوي على صوف الحديد والثاني يحتوي على مسحوق كربونات الكالسيوم $CaCO_3(s)$ وسجلت ملاحظتها في الجدول التالي:

الملاحظات المشاهدة أثناء التفاعل	المواد المتفاعلة	التجربة
<ul style="list-style-type: none"> • حدوث فوران • اخفاء (تآكل) صوف الحديد • انطلاق غاز يحدد فرقة في وجود اللهب • ظهور لون أخضر فاتح في المحلول 	<ul style="list-style-type: none"> • محلول حمض كلور الماء • صوف الحديد 	01
<ul style="list-style-type: none"> • حدوث فوران • انطلاق غاز يعكر رائق الكلس 	<ul style="list-style-type: none"> • محلول حمض كلور الماء • مسحوق كربونات الكالسيوم (الكلس) 	02

المطلوب:

على ضوء ما درست:

1) فسر لإحراج على ماذا يدل كل ملاحظة دونتها في الجدول. (3ن) (استعمل الجدول التالي في الإجابة)

الملاحظة:	التفسير:
-	-
-	-

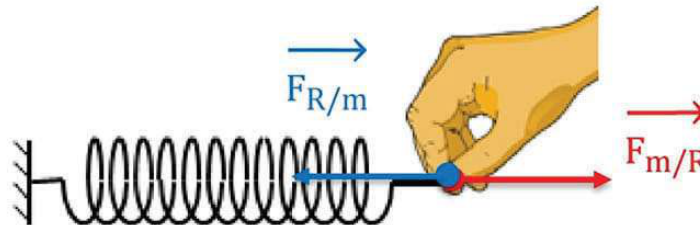
2) أكتب معادلة التفاعل الحادثة في كل تجربة بالصيغين الشاردية والجزيئية. (4ن)

3) اذكر بعض الاحتياطات الأمنية الواجب على إحراج أن تتبعها في مثل هذه التجارب. (1ن)

التمرين الأول: (6 نقاط)

الرقم	الاجابة	النقطة																
		مجزئة	المجموع															
01	نلاحظ تجاذب ثم تنافر للكرة في التجربة 01 و التجربة 02 نلاحظ تنافر الكرية فقط في التجربة 03 و التجربة 04	0.5+0.5 0.5+0.5	02															
02	تحديد طريقة التكهرب: <table border="1"> <thead> <tr> <th>التجربة: 01</th> <th>التجربة: 02</th> <th>التجربة: 03</th> <th>التجربة: 04</th> <th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>التكهرب باللمس</td> <td>التكهرب بالتأثير</td> <td>التكهرب باللمس</td> <td>التكهرب بالتأثير</td> <td>القضيب CD</td> </tr> <tr> <td>التكهرب بالتأثير ثم باللمس</td> <td>التكهرب بالتأثير ثم باللمس</td> <td>التكهرب باللمس</td> <td>التكهرب باللمس</td> <td>الكرية B</td> </tr> </tbody> </table>	التجربة: 01	التجربة: 02	التجربة: 03	التجربة: 04		التكهرب باللمس	التكهرب بالتأثير	التكهرب باللمس	التكهرب بالتأثير	القضيب CD	التكهرب بالتأثير ثم باللمس	التكهرب بالتأثير ثم باللمس	التكهرب باللمس	التكهرب باللمس	الكرية B	4*0.5 2*0.5 + 4*0.25	02
التجربة: 01	التجربة: 02	التجربة: 03	التجربة: 04															
التكهرب باللمس	التكهرب بالتأثير	التكهرب باللمس	التكهرب بالتأثير	القضيب CD														
التكهرب بالتأثير ثم باللمس	التكهرب بالتأثير ثم باللمس	التكهرب باللمس	التكهرب باللمس	الكرية B														
03	في جميع الحالات تتحرك الشحنات السالبة (الالكترونات) من D الى C التعليل: <ul style="list-style-type: none"> التجربة 01: عند اللمس بالقضيب البلاستيكي المشحون بالسالب تنتقل الالكترونات منه الى الطرف D نحو الطرف C. التجربة 02: عند تقريب القضيب البلاستيكي المشحون بالسالب يتكهرب القضيب CD بالتأثير فتتفرغ الالكترونات من الطرف D الى الطرف C التجربة 03: عند اللمس بالقضيب البلاستيكي المشحون بالسالب تنتقل الالكترونات منه الى الطرف D نحو الطرف C. التجربة 04: عند تقريب القضيب البلاستيكي المشحون بالسالب يتكهرب القضيب CD بالتأثير فتتفرغ الالكترونات من الطرف D الى الطرف C 	0.25+0.25 0.25+0.25 0.25+0.25 0.25+0.25	02															

التمرين الثاني: (6 نقاط)

الرقم	الاجابة	النقطة	
		مجزئة	المجموع
01	أ. تمثيل الفعلين المتبادلين بين النابض واليد :  ب. نص مبدأ الفعلين المتبادلين: لكل فعل ميكانيكي رد فعل يعاكسه في الجهة ويساويه في الشدة أي:	0.5 + 0.5 0.5	02

0.5ن

$$\vec{F}_{m/R} = -\vec{F}_{R/m}$$

أ. القوى المؤثرة على الجسم (S):

0.25+0.25ن
0.25+0.25ن

- قوة شد النابض (R) على الجسم (S) رمزه $(F_{R/S})$
- قوة جذب الأرض (T) الجسم (S) (الثقل) رمزه P

ب. حساب قوة الثقل:

- لدينا: جسم (S) كتلته:
- ولدينا: قيمة الجاذبية الأرضية:
- ولدينا القانون الذي يمكن من حساب الثقل:

$$m = 0.3Kg$$

$$g = 10N/Kg$$

0.5ن

$$P = m \times g$$

- اذا نطبق مباشرة:

0.5ن

$$P = 0.3 \times 10 = 3$$

- ومنه ثقل الجسم هو:

0.25+0.25ن

$$P = 3N$$

ج. تمثيل القوى المؤثرة في الصندوق (S):

- لدينا: $(1cm \rightarrow 1.5N)$
- ولدينا: $P = 3N$
- اذا حساب طول الشعاع:

$$(1cm \rightarrow 1.5N)$$

$$(x \rightarrow 3N)$$

$$x = \frac{3 \times 1}{1.5} = 2$$

04ن

0.5ن

- اذا طول الشعاع هو $2cm$

- وبما أن الجسم (S) ساكن أي في حالة توازن يعني أن القوتين المطبقتين عليه نفس الشدة أي:

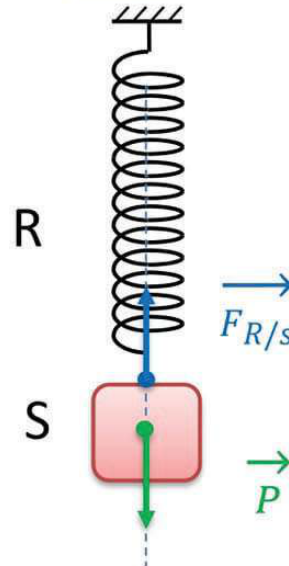
$$P = F_{f/s}$$

$$F_{f/s} = 3N$$

0.25ن

- ومنه:
- اذا طول الشعاع $F_{f/s}$ هو أيضا: $2cm$

التمثيل:



0.25ن

0.25ن

02

النقطة		الاجابة	الرقم	
المجموع	مجزئة			
03ن	0.5ن 0.5ن 0.5ن 0.5ن 0.5ن 0.5ن	تفسير لأحلام على ماذا تدل كل ملاحظة دونتها في الجدول: الملاحظة: حدوث فوران	01	
		المدلول: يدل على حدوث تحول كيميائي		الملاحظة: حدوث فوران
		يدل على تحول ذرات الحديد Fe إلى شوارد الحديد Fe ²⁺		اختفاء (تآكل) صوف الحديد
		يدل على انطلاق غاز ثنائي الهيدروجين		انطلاق غاز يحدث فرقة
		يدل على ظهور شوارد الحديد Fe ²⁺		ظهور لون أخضر فاتح في المحلول
		يدل على حدوث تحول كيميائي		حدوث فوران
		يدل على انطلاق غاز ثاني أكسيد الكربون		انطلاق غاز يعكر راق الكلس
04ن	0.5ن 0.25ن 0.25ن 0.25ن 0.25ن 0.25ن	كتاب معادلة التفاعل الحادثة في كل تجربة بالصيغتين الشاردية والجزيئية. التجربة 01: تفاعل محلول حمض كلور الماء مع صوف الحديد: <u>بالصيغة الشاردة:</u> $Fe_{(s)} + 2(H^+ + Cl^-)_{(aq)} \rightarrow H_{2(g)} + (Fe^{2+} + 2Cl^-)_{(aq)}$	02	
		<u>بالصيغة الجزيئية (الإحصائية):</u> $Fe_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow H_{2(g)} + FeCl_{2(aq)}$		
		التجربة 02: تفاعل محلول حمض كلور الماء مع مسحوق كربونات الكالسيوم (الكلس): <u>بالصيغة الشاردة:</u> $CaCO_{3(s)} + 2(H^+ + Cl^-)_{(aq)} \rightarrow CO_{2(s)} + H_2O_{(l)} + (Ca^{2+} + 2Cl^-)_{(aq)}$		
		<u>بالصيغة الجزيئية (الإحصائية):</u> $CaCO_{3(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow CO_{2(s)} + H_2O_{(l)} + CaCl_{2(aq)}$		
01ن	0.5ن 0.5ن	الاحتياطات الأمنية الواجب على أحلام ان تتبعها في مثل هذه التجارب: • ارتداء ملابس مقاومة للمواد الكيميائية كالقفازات ونظارات واقية. • تهوية جيدة للمكان. • الاحتفاظ بالحمض في مكان بعيد عن متناول الأطفال وإتباع طريقة التخزين الآمن. ذكر 02 على الأقل	03	