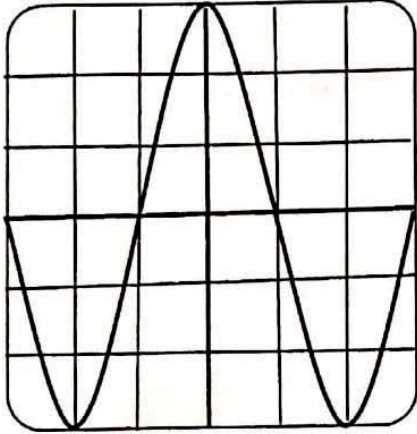




الجزءان I و II مستقلان

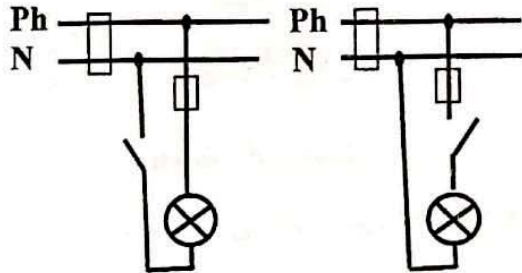


الوثيقة (1)

I (I لِمُعَايَنَةِ التَّوْتَرِ الكَهْرِبَائِيِّ بَيْنَ قَطْبِي مَوْلِدٍ وَتَعْيِينِ خِصَائِصِهِ، تَمَّ تَوْصِيلُهُ بِمَدْخَلِ رَاسِمِ الاَهْتِرَازِ المَهْبِطِيِّ مَضْبُوطِ عَلى الحَساسِيَةِ الشَّاقُولِيَةِ (2V/div)، وَالمَسْحِ الزَّمَنِيِّ (10ms/div) فَظَهَرَ عَلى شَاشَتِهِ الشَّكْلُ المَوْضَحُ فِي الوَثِيقَةِ (1).

- 1- بَيِّنَ طَبِيعَةَ التَّوْتَرِ المُعَايَنِ. بَرِّرْ إِجَابَتَكَ.
- 2- احسب قيمة التّوتر الأعظمي U_{max} .
- 3- احسب قيمة الدّور T واستنتج التّواتر f للتّوتر الكهربيّ المُعَايَنِ.

II (II تَمَثِّلُ الوَثِيقَةَ (2) مَخْطُطَيْنِ لِدَارَتِي مَصْبَاحَيْنِ كَهْرِبَائِيَّيْنِ فِي مَنزَلٍ، حَيْثُ القَاطِعَتَانِ مَفْتُوحَتَانِ.



الوثيقة (2)

- حدّد المخطّط الموافق للتّركيب الذي يُشكّل خطر الإصابة بصدمة كهربائيّة لشخص غير معزول عن الأرض عند ملامسته مربطي المصباح. بَرِّرْ إِجَابَتَكَ.

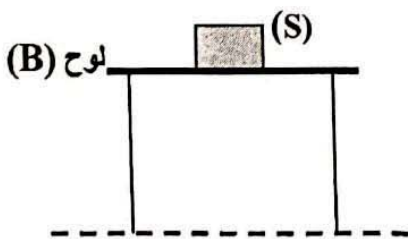
التمرين الثاني: (06 نقاط)

لِغَرَضِ إِتِمَامِ بِنَاءِ الجِزءِ العُلُويِّ مِنْ جِدَارِ مَنزَلٍ، يَاقِفُ بِنَاءً مَعَ أَدَوَاتِهِ عَلى لُوحِ خَشْبِيٍّ (B) مَثْبُتٍ أَفْقِيًّا بِوِاسِطَةِ أَعْمَدَةٍ حَدِيدِيَّةٍ.

نَعْتَبِرُ (البِنَاءُ + أَدَوَاتِهِ) جَمَلَةً مِيكَانِيكِيَّةً (S) كَتَلَتِهَا $m=100\text{kg}$ فِي حَالَةِ تَوَازُنِ الوَثِيقَةِ (3).

1. اذكر شَرْطِي تَوَازُنِ جِسْمِ صَلْبٍ خَاضِعٍ لِقَوَتَيْنِ.
2. حدّد القُوَى المُطَبَّقَةَ عَلى الجَمَلَةِ (S)، ثُمَّ صَنَّفْهَا إِلى بُعْدِيَّةٍ، وَتَلَامِسيَّةٍ.
3. احسب شِدَّةَ ثَقَلِ الجَمَلَةِ (S). علماً أَنَّ قيمةَ الجاذبيّةِ الأَرْضِيَّةِ $g=10\text{N/kg}$.
4. مَثِّلْ عَلى الوَثِيقَةِ (3) القُوَى المُطَبَّقَةَ عَلى الجَمَلَةِ (S)، وَهِيَ فِي حَالَةِ تَوَازُنٍ

بِاسْتِعْمَالِ سَلْمِ الرِّسْمِ (1cm \rightarrow 500N).



الوثيقة (3)

الجزء الثاني: (08 نقاط)

الوضعية الإدماجية:

تُشكل شوارد الألمنيوم Al^{3+} الموجودة في مياه الآبار، والسدود المستعملة للاستهلاك اليومي خطرا على صحة الإنسان خاصة كبار السن، والناجمة عن التلوث الذي يحدث في الطبيعة الوثيقة (4).
ولمعرفة كيف تتواجد شوارد الألمنيوم Al^{3+} في الماء، نُذكر بتفاعل معدن الألمنيوم Al مع محلول حمض كلور الهيدروجين $(H^+ + Cl^-)$ الذي ينتج عنه غاز ثنائي الهيدروجين H_2 ، ومحلول مائي شاردي يحتوي على شوارد الكلور Cl^- وشوارد الألمنيوم Al^{3+} .

غازات منبثة ملوثة

أمطار حمضية

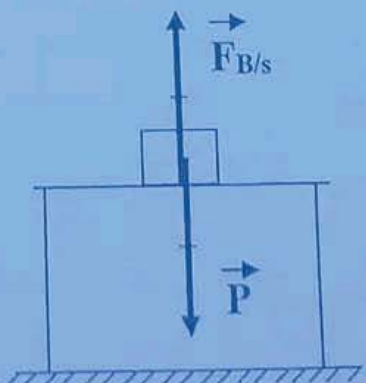
نفايات معدنية من الألمنيوم مرمية عشوائيا في الطبيعة.

تتشكل الأمطار الحمضية نتيجة تفاعل مياه الأمطار مع الغازات المنبثة في الهواء من المصانع والسيارات مثل CO_2 .

الوثيقة (4)

- 1- اكتب معادلة تفاعل معدن الألمنيوم Al مع محلول حمض كلور الهيدروجين $(H^+ + Cl^-)$ مبيّنا الحالة الفيزيائية.
- 2- فسّر علميًا سبب تواجد شوارد الألمنيوم Al^{3+} في مياه الآبار والسدود.
- 3- اقترح حلولا عملية تقلل من تواجد الشوارد المعدنية المضرّة بالصحة في مياه الآبار والسدود.

العلامة		عناصر الإجابة
مجموع	مجزأة	
1	0.5	<p>الجزء الأول: (12 نقطة)</p> <p>التعريف الأول: (06 نقاط)</p> <p>(1)</p> <p>1. طبيعة التوتر المعادين:</p> <ul style="list-style-type: none"> - التوتر الكهربائي المعادين هو توتر متناوب. - التبرير: لأنه يظهر على شاشة راسم الاهتزاز المبهبطي خط متموج يأخذ قوما موجبة ومسالبة بالتناوب (تقلل التبريرات الصحيحة الأخرى).
	0.5	
1	0.25	<p>2. حساب قيمة التوتر الأعظمي U_{max}:</p> <p>الحساسية الشاقولية \times عدد التدرجات -</p> <p>$U_{max} = S \times Y_{max}$</p> <p>$Y_{max} = 3 \text{ div}$</p> <p>$U_{max} = 3 \times 2 = 6V$</p> <p>من البيان:</p> <p>(ملاحظة: تمنح 0.25 للوحدة)</p>
	0.25x3	
2	0.25	<p>3. حساب قيمة الدور T واستنتاج التواتر f للتوتر الكهربائي المعادين:</p> <p>المصح الزمني \times عدد التدرجات -</p> <p>$T = D \times X$</p> <p>$X = 4 \text{ div}$</p> <p>$T = 4 \times 10 = 40 \text{ ms}$</p> <p>$T = 0.04s$</p> <p>$f = 1/T$</p> <p>$f = 1/0.04 = 25 \text{ Hz}$ أو $f = 25s^{-1}$</p> <p>من البيان لدينا:</p> <p>(ملاحظة: تمنح 0.25 لكل وحدة)</p>
	0.25 x 3	
	0.25	
	0.25	
	0.25x2	
2	1	<ul style="list-style-type: none"> - المخطط الموافق للتركيب الذي يشكل خطر الإصابة بصدمة كهربائية هو: 2. - التبرير: لأن القاطعة في هذا المخطط موصولة بالحيادي.
	1	

		التمرين الثاني: (06 نقاط)
1	0.5 0.5	1- شرطا توازن جسم صلب خاضع لقوتين: - لهما نفس الحامل. - القوتان متعاكستان في الجهة ومتساويتان في الشدة. أو ($\vec{F}_1 + \vec{F}_2 = \vec{0}$)
1.5	0.5 0.5 0.25 0.25	2- القوى المطبقة على الجملة (S) هي: - ثقل الجملة أو قوة جذب الأرض للجملة أو - قوة تأثير اللوح (B) على الجملة (S) أو فعل اللوح على الجملة أو يمكن أن تحدد بالترميز. - التصنيف إلى بعدية وتلامسية. - ثقل الجملة قوة بعدية. - فعل اللوح على الجملة قوة تلامسية.
1.5	1 0.25+0.25	3- حساب شدة ثقل الجملة: $P = m \cdot g$ $P = 100 \times 10 = 1000N$
2	0.5 0.5 0.5+0.5	4- تمثيل القوى المطبقة على الجملة (S) وهي في حالة توازن: القوتان تحققان شرطي التوازن. $F_{B/s} = P = 1000N$ 1 cm \longrightarrow 500N x \longrightarrow 1000N x = 2cm 

ملاحظة:

- يقبل أي تمثيل آخر صحيح.

الجزء الثاني: (08 نقاط)

حل الوضعية الإدماجية:

1- كتابة معادلة تفاعل محلول حمض كلور الهيدروجين مع الألمنيوم:



أو

2- تفسير سبب تواجد شوارد الألمنيوم Al^{3+} في مياه الآبار والسدود:

- الأمطار الحمضية (محاليل حمضية) تتفاعل مع النفايات المعدنية التي تحتوي على معدن الألمنيوم فتنتج شوارد الألمنيوم Al^{3+} منحلّة في الماء تنقلها مياه السيول إلى السدود ومنها ما يتسرب إلى الآبار.

3- حلول عملية تقلّل من تسرب الشوارد المعدنية المضرّة إلى مياه الآبار والسدود:

- التقليل من الغازات المنبعثة الملوثة، أو استعمال طاقات بديلة غير ملوثة، مثل الاعتماد على السيارة الصديقة للبيئة.

- تجنب الرمي العشوائي للنفايات المعدنية والعمل على إعادة تدويرها ورسكلتها.

شبكة تقييم الوضعية

العلامة		المؤشرات	الأسئلة	المعيار
المجموع	مجزأة			
2	0.5	- يكتب معادلة كيميائية.	س 1	الوجاهة فهم المتعلم لما هو مطلوب
	0.5	- يكتب صيغة لمحلول كلور الألمنيوم.		
	0.5	- يقدّم تفسيراً.	س 2	
	0.5	- يقترح حلولاً.	س 3	
4.5	0.5	- يكتب الصيغة الشاردية لمحلول كلور الألمنيوم في المعادلة بشكل صحيح.	س 1	الاستعمال السليم لأدوات المادة توظيف الموارد المرتبطة بالمادة
	1+1	- يكتب المعادلة الكيميائية بشكل صحيح مبيّناً الحالة الفيزيائية.		
	1	- يقدّم التفسير الصحيح لتواجد شوارد Al^{3+} في مياه السدود والآبار.	س 2	
	0.5x2	- يقترح على الأقل حلين عمليين صحيحين.	س 3	
1	0.5	- التعبير بلغة علمية سليمة.	كل	الانسجام تناسق الإجابة
	0.5	- التسلسل المنطقي للأفكار.	الأسئلة	
0.5	0.25	- تنظيم الفقرات.	كل	الابتقان والإبداع
	0.25	- وضوح الخط واستعمال الرموز والمصطلحات العلمية.	الأسئلة	