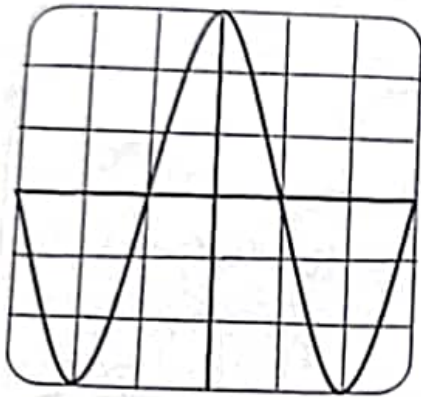




الجزءان I و II مستقلان

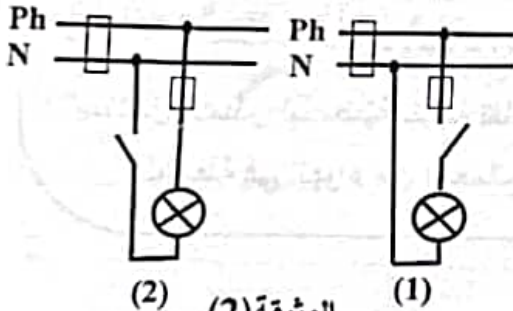


الوثيقة (1)

I) لِمُعَايَنَةِ التَّوْتَرِ الكَهْرِبَائِيِّ بَيْنَ قَطْبَيْ مَوْلِدٍ وَتَعْيِينِ خِصَائِنِهِ، تَمَّ تَوْصِيلُهُ بِمَدْخَلِ رَاسِمِ الْاهْتِزَازِ الْمِهْبِطِيِّ مَضْبُوطٍ عَلَى الْحَسَاسِيَةِ الشَّاقُولِيَّةِ (2V/div)، وَالْمَسْحِ الزَّمْنِيِّ (10ms/div) فَظَهَرَ عَلَى شَاشَتِهِ الشَّكْلُ الْمَوْضَحُ فِي الْوَثِيقَةِ (1).

- 1- بَيِّنْ طَبِيعَةَ التَّوْتَرِ الْمُعَايَنِ. بَرِّرْ إِجَابَتَكَ.
- 2- احسب قيمة التَّوْتَرِ الْأَعْظَمِيِّ U_{max} .
- 3- احسب قيمة الدَّوْرِ T وَاسْتَنْجِجِ التَّوَاتُرَ f لِلتَّوْتَرِ الكَهْرِبَائِيِّ الْمُعَايَنِ.

II) تَمَثَّلِ الْوَثِيقَةَ (2) مَخْطُطَيْنِ لِدَارَتِي مَصْبَاحَيْنِ كَهْرِبَائِيَّيْنِ فِي مَنْزَلٍ، حَيْثُ الْقَاطِعَتَانِ مَفْتُوحَتَانِ.



الوثيقة (2) (2)

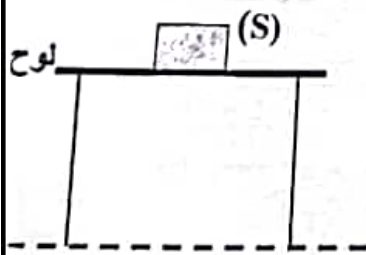
- حَدِّدِ الْمَخْطَاطَ الْمَوْافِقَ لِلتَّرْكِيبِ الَّذِي يُشَكِّلُ خَطَرَ الْإِصَابَةِ بِصَدْمَةِ كَهْرِبَائِيَّةٍ لِشَخْصٍ غَيْرٍ مَعْزُولٍ عَنِ الْأَرْضِ عِنْدَ مَلَاسْتِهِ مَرْبُطِي الْمَصْبَاحِ. بَرِّرْ إِجَابَتَكَ.

التمرين الثاني: (06 نقاط)

لِغَرَضِ إِتْمَامِ بِنَاءِ الْجُزْءِ الْعُلْوِيِّ مِنْ جِدَارِ مَنْزَلٍ، يَقِفُ بِنَاءٌ مَعَ أَدْوَاتِهِ عَلَى لَوْحٍ خَشْبِيٍّ (B) مَثْبُتٍ أَفْقِيًّا بِوَسْطِ أَعْمَدَةٍ حَدِيدِيَّةٍ.

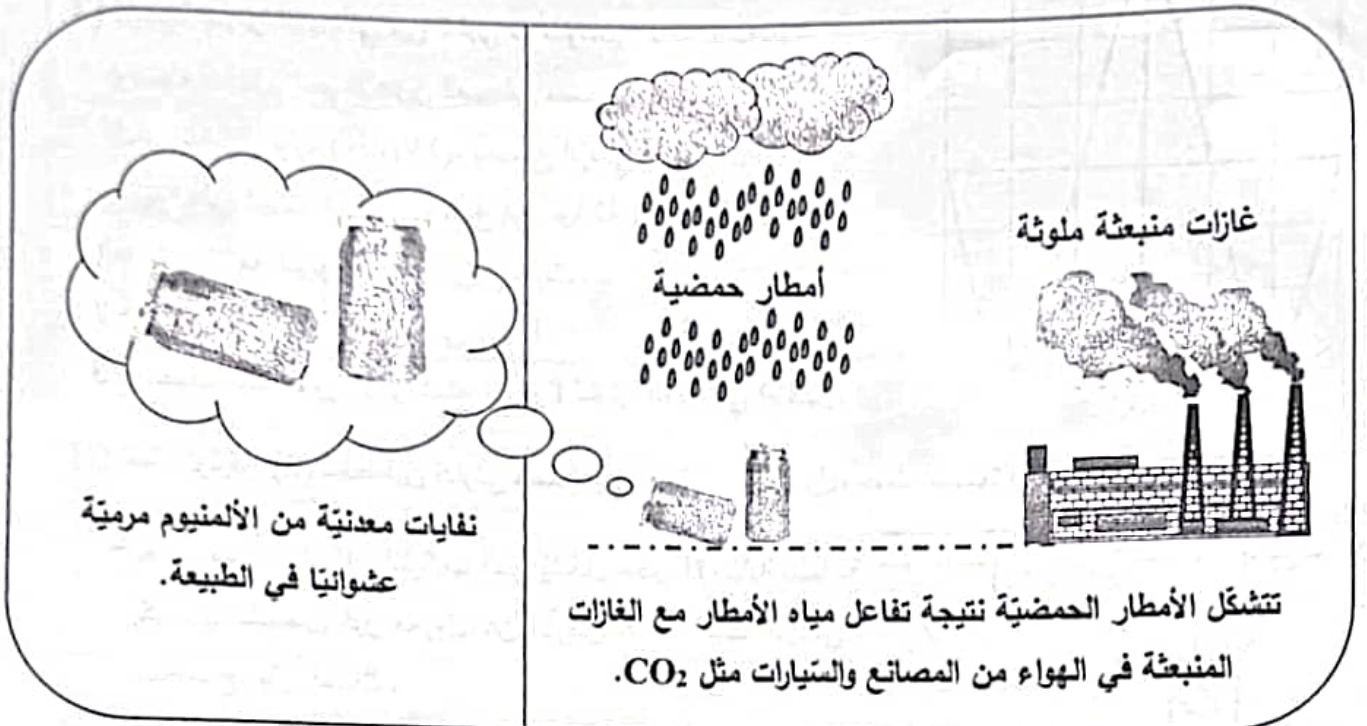
نَعْتَبِرُ (الْبِنَاءَ + أَدْوَاتَهُ) جَمَلَةً مِيكَانِيكِيَّةً (S) كَتَلَتَهَا $m=100\text{kg}$ فِي حَالَةِ تَوَازُنِ الْوَثِيقَةِ (3).

1. اذْكَرْ شَرْطِي تَوَازُنِ جِسْمٍ صَلْبٍ خَاضِعٍ لِقُوَّتَيْنِ.
2. حَدِّدِ الْقُوَى الْمُطَبَّقَةَ عَلَى الْجَمَلَةِ (S)، ثُمَّ صَنَّفْهَا إِلَى بُعْدِيَّةٍ، وَتَلَامَسِيَّةٍ.
3. احسب شِدَّةَ ثَقْلِ الْجَمَلَةِ (S). عِلْمًا أَنَّ قِيَمَةَ الْجَانِبِيَّةِ الْأَرْضِيَّةِ $g=10\text{N/kg}$.
4. مَثِّلْ عَلَى الْوَثِيقَةِ (3) الْقُوَى الْمُطَبَّقَةَ عَلَى الْجَمَلَةِ (S)، وَهِيَ فِي حَالَةِ تَوَازُنٍ بِاسْتِعْمَالِ سَلْمِ الرَّسْمِ (1cm \rightarrow 500N).



الوثيقة (3)

تُشكّل شوارد الألمنيوم Al^{3+} الموجودة في مياه الآبار، والمدود المستعملة للاستهلاك اليومي خطرا على صحة الإنسان خاصة كبار السن، والناجمة عن التلوث الذي يُحدث 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+} .



الوثيقة (4)

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