

الوضعية الأولى (6 نقاط)

يستعمل المزارع أبو مصعب محلول كبريتات النحاس $\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \text{aq}$ ذو اللون الأزرق لمعالجة بعض الأمراض النباتية من أجل ذلك قام المزارع بتحضير هذا محلول بوضع بلورات كبريتات النحاس في برميل معدني به ماء و لكنه وبعد مدة تقليلاً المزارع أبو مصعب بزوال اللون الأزرق لمحلول كبريتات النحاس ليظهر بذلك اللون الأخضر الفاتح مع ظهور طبقة حمراء على الجدار الداخلي للبرميل المعدني فاحتار في ما حدث معه .

1 - فسر بشكل علمي ما يلي :

أ) زوال اللون الأزرق لمحلول كبريتات النحاس

ب) ظهور اللون الأخضر الفاتح في البرميل

ج) تشكل الطبقة الحمراء على الجدار الداخلي للبرميل

2- استنتج نوع المعدن الذي صنع منه البرميل من بين المعدان

Fe Sn Al Zn

3- عبر عن التفاعل الكيميائي بالصيغة الشاردية فقط .

4- بماذا تتصاح المزارع أبو مصعب لنفادي ما حدث معه أثناء استعمال هذا النوع من المحاليل .

**الوضعية الثانية (6ن)**

نحرك قضيباً مغناطيسياً ذهاباً وإياباً باتجاه وجه وشيعة موصولة بجهاز فولط متر كما هو موضح في (الشكل 1)

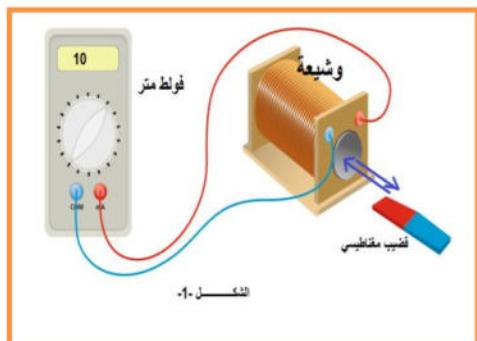
1- ما طبيعة التيار الكهربائي الذي ينتجه هذا التجهيز ؟ أعط رمزه .

و ما هي خصائصه ؟

2- ما الظاهرة الكهربائية التي اعتمدناها لإنتاج هذا التيار ؟

3- ماذا تمثل قيمة التوتر التي يشير إليها جهاز فولط متر ؟

5- ارسم على ورقة الإجابة مخططاً كيفياً لتغيرات التوتر الناتج بدلاله الزمن إذا ما تم ربطه بجهاز راسم الإهتزاز المهبطي .

**الوضعية الإدماجية : (8ن)**

اشترى شخص غسالة كهربائية مستعملة، اعلمه البائع بوجود عيوب فيها يتمثل العيب الأول في انسداد أنبوب صرف الماء نتيجة ترسب مادة الكلس فيه $\text{CaCO}_3(s)$ ويتمثل العيب الثاني في تعرض مستعملها لصدمة كهربائية عند لمس هيكلها المعدني أثناء الاستعمال



1- ما سبب تعرض مستعملها لصدمة كهربائية ؟

2- قدم حولاً لإزالة هذا الخلل .

3- ما هي المادة الكيميائية التي تفترضها لإزالة مادة الكلس من الأنابيب ؟ مدعماً إجابتك بمعادلة كيميائية (كتابة المعادلة بالصيغة الشاردية فقط)