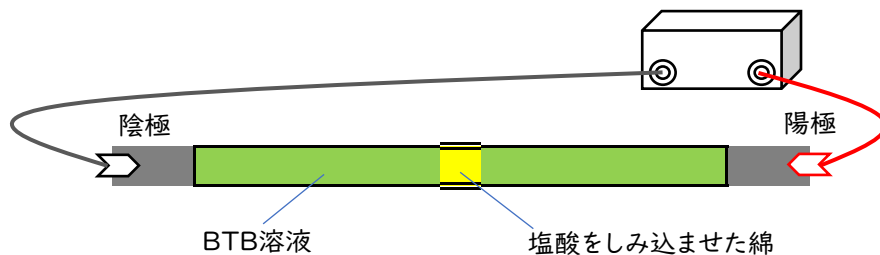


- 【1】 中性にしたBTB溶液と寒天を混ぜた後ストローにつめ、中心の切り込みから塩酸をしみ込ませた綿を入れた。その後、図のように電源装置につなぎ電圧を加えた。次の問いに答えなさい。
10点×6



- ① 塩酸をしみ込ませた綿では2つのイオンが存在している。その陰イオンと陽イオンの名称と、イオン式をかけ。

	名称	イオン式
陰イオン	()	()
陽イオン	()	()

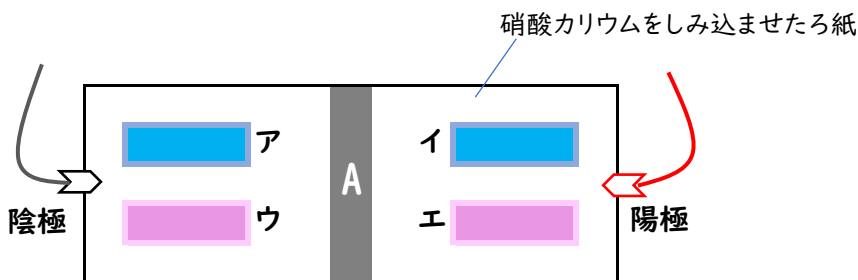
- ② 電圧を加えると徐々にBTB溶液の色が変化していった、どのような変化が見られたか書きなさい。
また、その理由を下のカッコの中に入れなさい。

変化 ()

※理由は完答で10点

理由 → この変化では()イオンが()極に移動したためだと考えられる。

- 【2】 硝酸カリウム水溶液をしみ込ませたろ紙の上に青色・赤色リトマス紙のア～エを置き、Aの部分に水酸化ナトリウム水溶液をしみ込ませて電圧を加えた。次の問いに答えなさい。
10点×4



- ① 電圧を加えると変化するリトマス紙はア～エのうちどれか、記号で答えよ。 ()
- ② リトマス紙を変化させたイオンをイオン式で書きなさい。 ()
- ③ ろ紙に硝酸カリウムをしみ込ませた理由を書きなさい。 ()
- ④ リトマス紙が変化した理由を「○極側に移動した○イオンの働きである」この○に適切な語句を入れて書きなさい。



()