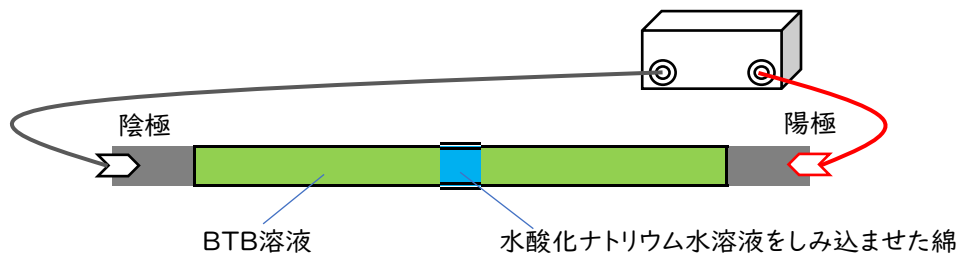


- 【1】 10点×6 中性にしたBTB溶液と寒天を混ぜた後ストローにつめ、中心の切り込みから水酸化ナトリウム水溶液をしみ込ませた綿を入れ、その後、図のように電源装置につなぎ電圧を加えた。



- ① 水溶液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	()	()

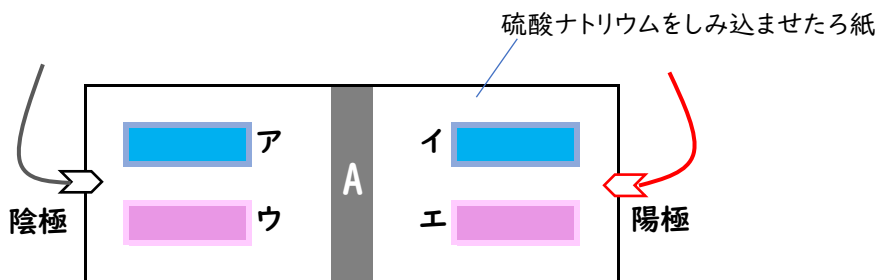
- ② 電圧を加えると徐々にBTB溶液の色が変化していった、どのような変化が見られたか書きなさい。
また、その理由を下のカッコの中に入れなさい。

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】 10点×4 硫酸ナト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の部分に塩酸をしみ込ませて電圧を加えた。次の問いに答えなさい。



- 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 ろ紙に硫酸ナト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。



()