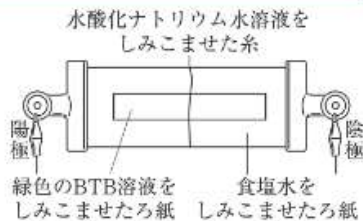


酸とアルカリ

酸とアルカリの正体 (電圧によるイオンの移動) **A** ⌚ 5分

1. 図のように、細長く切って緑色の BTB 溶液をしみこませたろ紙の中央に、水酸化ナトリウム水溶液をしみこませた糸を置くと、糸にふれた部分に変色した。両端に電圧を加えると、変色した部分が、電極の一方の側に広がった。次の問いに答えなさい。



(1) 糸にふれた部分は何色に変色したか。

青色 [1]

(2) (1)で BTB 溶液をしみこませたろ紙を変色させたイオンは何か。名称を答えよ。

水酸化物イオン [2]

(3) 変色した部分は陽極、陰極のどちらの極へ広がったか。

陽極 [3]

(4) 水酸化ナトリウム水溶液のかわりにうすい塩酸を用いると、糸にふれた部分は何色に変色するか。また、変色した部分は陽極、陰極のどちらの極へ広がるか。

色	黄色	[4]	極	陰極	[5]
---	-----------	-----	---	-----------	-----