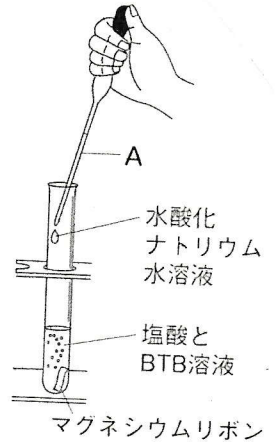


- ③ 右の図のように、塩酸にBTB溶液を加え、マグネシウムリボンを入れると、気体が発生した。これに、水酸化ナトリウム水溶液を少しずつ加えていくと、①発生する気体はしだいにリブなくなり、②ちょうど発生が止まったところで加えるのをやめた。



- (1) 水溶液を1滴ずつ加えるのに滴している。図のAの器具を何というか。

( こまごめピペット )

- (2) 下線部aのとき、①水溶液は何色か。また、②そのときの水溶液の性質は何性か。

① ( 黄 色 ) ② ( 酸性 )

- (3) 下線部bのとき、①水溶液は何色か。また、②そのときの水溶液の性質は何性か。

① ( 緑 色 ) ② ( 中性 )

- (4) 下線部bの後、さらに水酸化ナトリウム水溶液を加えていくと、水溶液の色が変わった。何色になったか。

( 青 色 )

- (5) 次の文の①、②にあてはまる言葉を書け。

酸性の水溶液にアルカリ性の水溶液を少しずつ加えていくと、酸性の性質が打ち消されて、水溶液の性質は酸性から(①)性へ、そして(②)性へと変化していく。

① ( 中 ) ② ( アルカリ )