

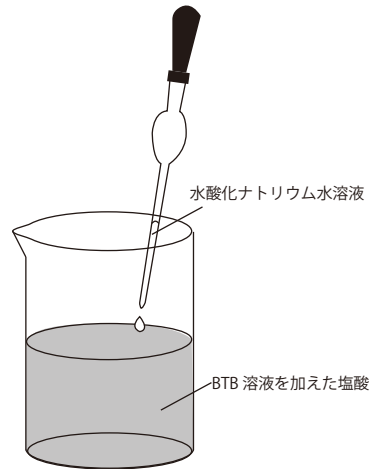
## 中和と塩

NO. 2

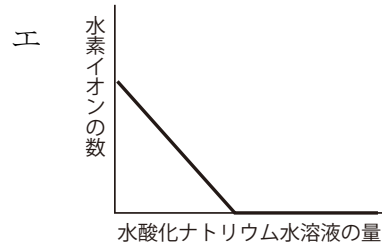
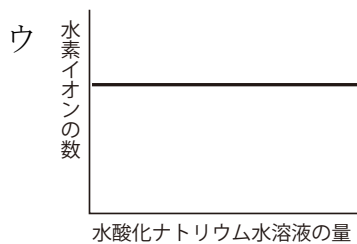
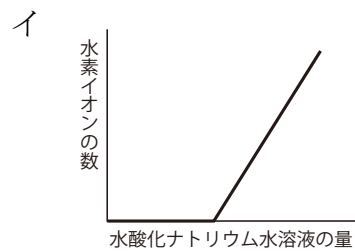
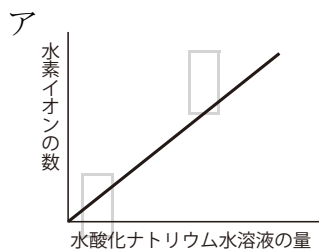
名前

点

- 塩酸と水酸化ナトリウム水溶液との反応を調べるため、右図のように、BTB溶液を数滴加えたうすい塩酸が緑色になるまで水酸化ナトリウム水溶液を少しずつ加えた。このとき次の問いに答えなさい。



- ① 反応させる前、うすい塩酸にBTB溶液を加えると、水溶液は何色になるか。
- ② このように酸とアルカリを混ぜ合わせる反応を何というか。
- ③ この反応の化学反応式を書きなさい。
- ④ 緑色になった水溶液をスライドガラスにとり、蒸発させると、白い結晶が得られた。この結晶は何か。
- ⑤ この反応で、水酸化ナトリウム水溶液の量と、水素イオンの数を示すものを下から選び記号で答えなさい。



解答

① 黄色

② 中和

③  $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

④ 塩化ナトリウム

⑤ エ